

Е3 _ Хімія

Базовий рівень

1. Цинк належить до мікроелементів, а розчин цинк сульфату $ZnSO_4$ використовують у медицині як очні краплі. Вкажіть до якого типу солей відноситься ця сполука:

- основні
- середні
- комплексні
- кислі

2. Який елемент є основним компонентом алмазів?

- Оксиген
- Кремній
- Вуглець
- Залізо

3. Який з наступних елементів є основним компонентом скла?

- Натрій
- Калій
- Кремній
- Сірка

4. Яка речовина відповідає за неприємний запах гнилості яєць?

- Аміак
- Метан
- Етилен
- Сірководень

5. Як називається процес перетворення газу у рідину?

- Екстракція
- Конденсація
- Випаровування
- Дистиляція

6. Якій групі хімічних елементів належить кисень?

- Лужні метали
- Лужноземельні метали
- Перехідні метали
- Неметали

7. Який хімічний елемент відповідає за червоний колір полум'я?

- Натрій
- Калій
- Літій
- Немає правильної відповіді

8. Який хімічний елемент є основним складовим компонентом озонового шару?

- Оксиген
- Уран

Гідроген
Гелій

9. Який елемент утворює основу для всіх органічних сполук?

Карбон
Оксиген
Нітроген
Гідроген

10. Що з наступних речовин є найпростішим вуглеводнем?

Ацетон
Етан
Бутан
Пропан

11. Яка з нижче перелічених речовин є сильним окислювачем?

Натрій
Кисень
Вода
Аргон

12. Які з нижче перелічених речовин є кислотою?

Луг
Соляна кислота
Вуглекислий газ
Кухонна сіль

13. Вкажіть, яке з наведених тверджень є вірним. Йонний зв'язок здійснюється...

за рахунок електростатичної взаємодії різноіменних йонів
за рахунок перекривання електронних орбіталей
між атомами з близькими значеннями електронегативності
за рахунок часткового зміщення спільної електронної пари до більш електронегативного атома

14. Вкажіть елемент, який має найменший радіус атома з-поміж інших галогенів:

Флуор
Бром
Хлор
Йод

15. Скільки електронних пар зв'язують атоми Оксигену в молекулі кисню?

1
6
2
4

16. Визначте та вкажіть молярну масу кристалогідрату складу $FeSO_4 \cdot 7H_2O$.

278
19152
152
191

17. Вкажіть оксид, в якому валентність елемента найвища.

P_2O_5
 SO_2
 Ag_2O
 BeO

18. Вкажіть оксид, в якому валентність елемента найнижча.

Li_2O
 N_2O_5
 FeO
 CO_2

19. Вкажіть оксид, в якому валентність елемента дорівнює I.

K_2O
 SO_3
 SO_2
 CuO

20. Вкажіть формулу вищого оксиду для елемента з порядковим номером 7.

R_2O
 RO
 R_2O_5
 R_2O_3

21. З перелічених властивостей вкажіть характерні для основних оксидів.

взаємодія з лугами
взаємодія з металами
взаємодія з кислотами
взаємодія з солями

22. З перелічених властивостей вкажіть характерні для кислотних оксидів.

взаємодія з лугами
взаємодія з кислотами
взаємодія з неметалами
вірної відповіді немає

23. Оксид, який взаємодіє з водою з утворенням лугу, - це

Нітроген (II) оксид
Фосфор (V) оксид
Барій оксид
Карбон (IV) оксид

24. Основи можуть реагувати...

з кислотами і кислотними оксидами
тільки з кислотами
з кислотами й основними оксидами
тільки з основними оксидами

25. Що не є галогеном?

Фтор
Бром
Калій
Йод

26. Що не є лужним металом?

Натрій
Калій
Літій
Алюміній

27. Яка формула карбон IV оксиду?

CO
CO₂
CO₃
C₂O

28. Яка формула сірководню??

H₂SO₄
H₂S
HCl
HNO₃

29. Яка формула відповідає соляній кислоті

H₂SO₄
H₂S
HCl
HNO₃

30. Яка формула аміаку?

NH₄
NH₃
N₂H₄
N₂H₅

31. Який з наведених елементів є благородним газом?

Неон
Натрій
Нітроген
Нікель

32. Як називається хімічна реакція, під час якої одна речовина розщеплюється на дві чи більше речовини за участю води?

Гідроліз
Синтез
Окиснення
Відновлення

33. Що позначає аббревіатура pH?

Потенційну гідрогенову енергію
Протонний коефіцієнт

Гідрооксидний потенціал
Потенціал водневого іону

34. Що знаходиться у центрі атома?

Тільки нейтрон
Тільки протон
Тільки Електрон
Протон і нейтрон

35. Як називається закон, що говорить про те, що маса речовини, що бере участь у реакції, залишається незмінною?

Закон збереження маси
Закон Гей-Люссака
Закон Генрі
Закон Парето

36. Як називається процес, за якого рідина перетворюється на пару?

Сублімація
Замерзання
Випаровування
Кристалізація

37. Яка з наступних характеристик найбільше відповідає кислоті?

$\text{pH} < 7$
 $\text{pH} > 7$
 $\text{pH} = 7$
немає правильної відповіді

38. Який процес описує дегідратацію?

Додавання води до сполук
Вилучення води зі сполук
Розщеплення води
Конвертація води в іншу речовину

39. Якій групі сполук належить метанол??

Алканам
Алкенам
Алкінам
Спиртам

40. Який елемент є основним складовим компонентом амінокислот?

Сульфур
Ферум
Нітроген
Кобальт

41. Яка з наступних речовин є найсильнішим окислювачем?

HCl
 NaOH
 H_2O_2
 NaCl

42. Якій групі сполук належить глюкоза?

- Ліпідам
- Протеїнам
- Білкам
- Вуглеводам

43. Яка з наступних речовин має найсильніші кислотні властивості?

- Харчова сода
- Етиловий спирт
- Лимонна кислота
- Ацетон

44. Яка з наступних речовин має основні властивості?

- Соляна кислота
- Аміак
- Лимонна кислота
- Ацетон

45. Що є густиною речовини?

- Кількість речовини в одиниці об'єму
- Маса речовини в одиниці об'єму
- Об'єм речовини в одиниці маси
- Немає правильної відповіді

46. Яка з наступних речовин є рідиною при кімнатній температурі?

- Оксиген
- Натрій
- Ртуть
- Вуглекислий газ

47. Яка з наступних речовин є спиртом?

- Метаналь
- Етан
- Метанол
- Ацетон

48. Який елемент є алмазом?

- Крабон
- Ферум
- Алюміній
- Натрій

49. Який тип хімічної реакції відбувається при згорянні метану?

- Обмін
- Відновлення
- Окиснення
- Нейтралізація

50. Яка речовина залишається після згоряння органічних речовин у наявності кисню?

- Азот

Діоксид вуглецю
Монооксид вуглецю
Водень

51. Як називається реакція, під час якої дві речовини обмінюються атомами, утворюючи нові сполуки?

Полімеризація
Заміщення
Немає правильної відповіді
Дисоціація

52. Який елемент буде найбільш активно реагувати з киснем?

Натрій
Залізо
Калій
Літій

53. Який з наступних елементів є лужним металом?

Оксиген
Натрій
Сульфур
Фосфор

54. Яка з наступних характеристик характеризує кислоту?

Присутність гідроксильних груп
Здатність до віддавання протонів
Швидке згоряння в присутності кисню
Нейтральний рН

55. Яка з наступних речовин є найпростішим вуглеводнем?

Декан
Метан
Октан
Нонан

56. Яка з наступних речовин є сильним оксидантом?

H_2O
 CO_2
 HCl
 KMnO_4

57. Яка з наступних властивостей характеризує метал?

Кислотність
Провідність тепла і електрики
Немає правильної відповіді
Прозорість

58. Що є благородним газом?

He
 O_2
 N_2



59. Гелій не має такої властивості:...

- найвища температура кипіння серед усіх відомих речовин
- немає правильної відповіді
- найлегший серед усіх відомих речовин
- хімічна інертність

60. Яка з наступних речовин є найлегший газ?

- Cl₂
- O₂
- H₂
- N₂

61. Вкажіть кількість електронів у аніоні H^- .

- 2
- 0
- 1
- 3

62. У якого елемента будова зовнішнього електронного шару відповідає формулі $2s^2 2p^5$?

- Cl
- Br
- F
- I

63. У якого елемента будова зовнішнього електронного шару відповідає формулі $3s^2 3p^3$?

- N
- As
- P
- Sb

64. У якого елемента будова зовнішнього електронного шару відповідає формулі $4s^2 4p^4$?

- O
- S
- Te
- Se

65. У якого елемента будова зовнішнього електронного шару відповідає формулі $5s^2 5p^5$?

- F
- I
- Cl
- Br

66. Структуру зовнішнього енергетичного рівня $5s^2 5p^4$ має ...

- телур
- ксенон
- йод
- стибій

67. Структуру зовнішнього енергетичного рівня $5s^2 5p^5$ має ...

ксенон
телур
йод
стибій

68. Структуру зовнішнього енергетичного рівня $5s^2 5p^6$ має ...

йод
телур
ксенон
стибій

69. Структуру зовнішнього енергетичного рівня $5s^2 5p^3$ має ...

ксенон
стибій
йод
телур

70. Структуру зовнішнього енергетичного рівня $5s^2 5p^2$ має ...

Sn
ксенон
йод
телур

71. Структуру зовнішнього енергетичного рівня $5s^2 5p^1$ має ...

In
ксенон
йод
телур

72. Структуру зовнішнього енергетичного рівня $4s^2 3d^1$ має ...

йод
телур
скандій
In

73. Структуру зовнішнього енергетичного рівня $4s^2 3d^2$ має ...

йод
титан
телур
In

74. Структуру зовнішнього енергетичного рівня $4s^2 3d^3$ має ...

йод
телур
In
ванадій

75. Структуру зовнішнього енергетичного рівня $4s^2 3d^5$ має ...

манган
йод
телур

In

76. Структуру зовнішнього енергетичного рівня $4s^2 3d^6$ має ...

Fe

йод

телур

In

77. Структуру зовнішнього енергетичного рівня $4s^2 3d^7$ має ...

кобальт

йод

телур

In

78. Структуру зовнішнього енергетичного рівня $4s^2 3d^8$ має ...

нікол

йод

телур

In

79. Структуру зовнішнього енергетичного рівня $4s^2 3d^{10}$ має ...

цинк

йод

телур

In

80. Вкажіть кількість неспарених електронів у атома хлору.

1

3

2

4

81. Визначте масову частку Сульфуру у відсотках (з точністю до десятих) в Калій сульфаті

18,4

14,8

14,4

18,8

82. Визначте масову частку Кальцію у відсотках (з точністю до десятих) в Кальцій карбонаті

42,2

44,2

40,0

41,0

83. Визначте масову частку Натрію у відсотках (з точністю до десятих) в Натрій гідроксиді

55,5%

57,7%

55,7%

57,5%

84. Визначте масову частку Алюмінію у відсотках (з точністю до десятих) в Алюміній нітраті

12,2%
12,7%
17,7%
17,2%

85. Вкажіть оксид, в якому валентність елемента рівна 1

HgO
 Al_2O_3
 MgO
 Tl_2O

86. Визначте масову частку Нітрогену у відсотках (з точністю до десятих) в амоній нітраті

35,0%
34,5%
35,5%
36,0%

87. Визначте масову частку Фосфору у відсотках (з точністю до десятих) в Фосфор (V) оксиді

47,3%
43,3%
43,7%
47,7%

88. Визначте масову частку Оксигену у відсотках (з точністю до десятих) в азотній кислоті

76,2%
72,2%
76,6%
72,6%

89. Визначте масову частку Флуору у відсотках (з точністю до десятих) у Кальцій флуориді

47,7%
47,8%
49,7%
48,7%

90. Визначте масову частку Хлору у відсотках (з точністю до десятих) у Купрум (II) хлориді

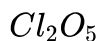
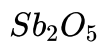
56,6%
52,6%
56,2%
54,2%

91. Визначте вміст K_2O у відсотках (з точністю до десятих) у Калій гідроксиді

85,5%
83,9%
89,9%
38,9%

92. Вкажіть оксид, в якому валентність елемента рівна 2

PbO
 Ga_2O_3



93. Визначте вміст H_2O у відсотках (з точністю до десятих) у мідному купоросі $CuSO_4 \times 5H_2O$

34,6%

35,4%

38,6%

36,0%

94. Визначте вміст N_2O_5 у відсотках (з точністю до десятих) в азотній кислоті

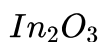
87,7%

80,7%

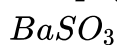
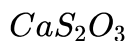
85,7%

87,5%

95. Вкажіть оксид, в якому валентність елемента рівна 3



96. У якій з наведених формул валентність сульфуру дорівнює 4?



97. Визначте вміст Cl_2O_7 у відсотках (з точністю до десятих) у хлорній кислоті $HClO_4$

90,0%

91,0%

92,6%

88,4%

98. Визначте вміст NH_3 у відсотках (з точністю до десятих) в амоній сульфаті

28,5%

25,8%

28,8%

20,8%

99. Визначте вміст NH_3 у відсотках (з точністю до десятих) в амоній гідрогенкарбонаті

21,5%

20,5%

25,5%

22,5%

100. Визначте вміст SiO_2 у відсотках (з точністю до десятих) у $KAl(SiO_3)_2$

55,0%

50,0%

54,5%

50,5%

101. Скільки електронів, протонів та нейтронів разом має атом елемента з порядковим номером 9?

26

25

28

24

102. $H_2S + 8HNO_3 = H_2SO_4 + 8NO_2 + 4H_2O$. Наведена окисно-відновна реакція є

міжмолекулярною

внутрішньомолекулярною

диспропорціонування

вірної відповіді немає

103. $2H_2S + H_2SO_3 = 3S + 3H_2O$. Наведена окисно-відновна реакція є

міжмолекулярною

внутрішньомолекулярною

диспропорціонування

вірної відповіді немає

104. $2Pb(NO_3)_2 = 2PbO + 4NO_2 + O_2$. Наведена окисно-відновна реакція є

міжмолекулярною

внутрішньомолекулярною

диспропорціонування

вірної відповіді немає

105. $2NaNO_3 = 2NaNO_2 + O_2$. Наведена окисно-відновна реакція є

міжмолекулярною

внутрішньомолекулярною

диспропорціонування

вірної відповіді немає

106. $3HNO_2 = HNO_3 + 2NO + H_2O$. Наведена окисно-відновна реакція є

міжмолекулярною

внутрішньомолекулярною

диспропорціонування

вірної відповіді немає

107. $H_2 + Br_2 = 2HBr$. Наведена окисно-відновна реакція є

міжмолекулярною

внутрішньомолекулярною

диспропорціонування

вірної відповіді немає

108. $NH_4NO_3 = N_2O + 2H_2O$. Наведена окисно-відновна реакція є

міжмолекулярною

внутрішньомолекулярною

диспропорціонування

вірної відповіді немає

109. $2KClO_3 = 2KCl + 3O_2$. Наведена окисно-відновна реакція є

міжмолекулярною
внутрішньомолекулярною
диспропорціонування
вірної відповіді немає

110. $4K_2SO_3 = 3K_2SO_4 + K_2S$. Наведена окисно-відновна реакція є

міжмолекулярною
внутрішньомолекулярною
диспропорціонування
вірної відповіді немає

111. $3K_2MnO_4 + 2H_2O = 2KMnO_4 + MnO_2 + 4KOH$. Наведена окисно-відновна реакція є

міжмолекулярною
внутрішньомолекулярною
диспропорціонування
вірної відповіді немає

112. Визначте концентрацію цукру в розчині, який утвориться при розчиненні 50 г цукру в 200 г води.

20%
30%
40%
50%

113. Визначте маси води і цукру, необхідні для виготовлення 250 г 20% розчину цукру

50 г цукру і 200 г води
40 г цукру і 150 г води
50 г цукру і 250 г води
60 г цукру і 300 г води

114. Визначте масу води, в якій треба розчинити 50 г цукру, щоб утворився 20% розчин

100 г
150 г
200 г
250 г

115. З якими з наведених речовин може реагувати пропан?

сульфатна кислота (розчин)
вапняна вода
кисень
луг

116. Середня молекулярна маса поліетилену, якщо ступінь полімеризації n становить 1000, дорівнює

4000
28000
42000

56000

117. Визначте гібридизацію атома Карбону в насичених вуглеводнях.

sp

sp^2

sp^3

s^2p^2

118. У якій з кислот валентність хлору дорівнює 7?

$HClO$

$HClO_2$

$HClO_3$

$HClO_4$

119. Використовуючи значення електронегативностей, вкажіть який із зв'язків є найбільш полярним?

$H - F$

$H - Cl$

$H - Br$

$H - I$

120. Використовуючи значення електронегативностей, назвіть який із зв'язків є найбільш полярним?

$H - O$

$H - Cl$

$H - Br$

$H - I$

121. Який з процесів перетворення не відноситься до хімічної реакції?

окиснення

нейтралізація

нітрування

немає вірної відповіді

122. Який з процесів відноситься до окиснювально-відновних?

кипіння

розчинення

замерзання

немає вірної відповіді

123. $2Al + Fe_2O_3 = 2Fe + Al_2O_3$. Наведена реакція відноситься до реакцій

сполучення

розкладу

заміщення

обміну

124. $4P + 5O_2 = 2P_2O_5$. Наведена реакція відноситься до реакцій

сполучення

розкладу

заміщення
обміну

125. $NaOH + CO_2 = NaHCO_3$. Наведена реакція відноситься до реакцій

сполучення
розкладу
заміщення
обміну

126. $S + Cl_2 = SCl_2$. Наведена реакція відноситься до реакцій:

сполучення
розкладу
заміщення
обміну

127. $NH_4Cl = HCl + NH_3$. Наведена реакція відноситься до реакцій.

сполучення
розкладу
заміщення
обміну

128. $2NaHCO_3 = Na_2CO_3 + CO_2 + H_2O$. Наведена реакція відноситься до реакцій?

сполучення
розкладу
заміщення
обміну

129. $2KBr + Cl_2 = 2KCl + Br_2$. Наведена реакція відноситься до реакцій?

сполучення
розкладу
заміщення
обміну

130. $Zn + HCl = ZnCl_2 + H_2$. Наведена реакція відноситься до реакцій

сполучення
розкладу
заміщення
обміну

131. Одиницею вимірювання відносної молекулярної маси є:

г/мл
л/моль
а.о.м
моль/см³

132. Одиницею вимірювання еквівалентної маси (молярної маси еквівалента) є:

л/моль
моль/г
моль/см³
г · екв/моль

133. Одиницею вимірювання мольної маси є:

- г/мл
- г/моль
- моль/г
- моль/см

134. Які з наведених речовин реагують між собою за типом реакції заміщення: 1) CH_4 , 2) Br_2 , 3) CO_2 ? Виберіть номер правильної відповіді:

- жодна
- 1,2
- 1,3
- 2,3

135. З перелічених властивостей вкажіть характерні для основних оксидів.

- взаємодія з кислотами
- взаємодія з лугами
- взаємодія з металами
- взаємодія з основами

136. З перелічених властивостей вкажіть характерні для кислотних оксидів.

- взаємодія з кислотними оксидами
- взаємодія з неметалами
- взаємодія з лугами
- взаємодія з кислотами

137. Які оксиди є кислотними: 1) B_2O_3 ; 2) CuO ; 3) Al_2O_3 ; 4) As_2O_5 ?

- 1 і 2
- 2 і 3
- 3 і 4
- 1 і 4

138. Які оксиди є основними: 1) SO_2 ; 2) BaO ; 3) CaO ; 4) N_2O_3 ?

- 1 і 2
- 2 і 3
- 3 і 4
- 1 і 3

139. Які оксиди є амфотерними: 1) ZnO ; 2) CO_2 ; 3) CaO ; 4) Al_2O_3 ?

- 1 і 2
- 2 і 3
- 3 і 4
- 1 і 4

140. Вкажіть формулу оксиду, який виявляє амфотерні властивості.

- CaO
- ZnO
- Na_2O
- MgO

141. Скільки просторових ізомерів має пропен?

0
2
3
4

142. Оксид, який взаємодіє з водою з утворенням лугу, – це

нітроген(II) оксид
барій оксид
фосфор(V) оксид
карбон(IV) оксид

143. Який спирт утворюється при взаємодії пропену з водою в присутності сульфатної кислоти?

етиловий
н-пропіловий
втор-пропіловий
ізобутиловий

144. Який з наведених спиртів є вторинним?

2,3-диметил-1-пентанол
2,4-диметил-3-пентанол
2,3-диметил-3-пентанол
2,2-диметил-1-пентанол

145. Кислотні оксиди можуть реагувати...

тільки з кислотами
з кислотами й основними оксидами
з основами і основними оксидами
з кислотами і кислотними оксидами

146. Вкажіть кислоту, яка належить до двоосновних.

нітратна
сульфатна
ортофосфатна
немає правильної відповіді

147. Яка з наведених нижче назв структури $CH_3 - CH_2 - CH_2 - CH = CH - CH_3$ відповідає правилам міжнародної номенклатури?

гексен-4
гексен-2
1-метил-2-пропілетен
1,4-диметилбутен-3

148. Приєднайте хлористий водень до пропену і вкажіть номер вуглецевого атома, зв'язаного з Хлором

1
2
3
всі відповіді невірні

149. 2-метилбутен-2 реагує з HBr . Яка правильна назва продукту реакції, яка відповідає

сучасній міжнародній номенклатурі?

- 2-бром-2-метилбутан
- 3-бром-2-метилбутан
- 2-метил-3-бромбутан
- 2-бром-3-метилбутан

150. Вкажіть кислоту, яка належить до безоксигенових.

- нітратна
- сульфідна
- сульфатна
- ортофосфатна

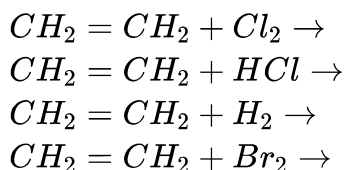
151. Вкажіть кислоту, яка належить до оксигеновмісних?

- бромідна
- сульфідна
- хлоридна
- ортофосфатна

152. Вкажіть кислоту, яка належить до триосновних.

- карбонатна
- сульфідна
- хлоридна
- ортофосфатна

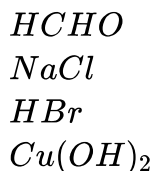
153. Яка з нижче наведених реакцій використовується як якісна на ненасичений зв'язок?



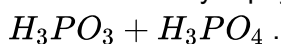
154. У шлунку людини спеціальними клітинами виробляється ... кислота

- карбонатна
- сульфідна
- хлоридна
- ортофосфатна

155. З допомогою якого реагенту можна відрізнити один від одного етанол і глюкозу



156. Вкажіть сумарну кількість атомів, що входять до складу мета- і ортофосфатної кислоти.



- 12
- 13
- 15
- 16

157. Яка із наведених нижче назв відповідає ізопрену?

2-метилбутадієн-1,3
3-метилбутадієн-1,3
2,3-диметилбутадієн-1,3
3-метилбутадієн-1,2

158. Вкажіть у якому з приведених нижче випадків йдеться про Гідроген як про елемент?

використовується при отриманні металів з руд
має низьку температуру переходу в рідкий стан
утворюється при розкладанні води електричним струмом
входить до складу води

159. Що називається алотропією:

існування простої речовини у декількох агрегатних станах
існування хімічного елемента у вигляді кількох простих речовин
можливість існування хімічного елемента у вигляді простих і складних речовин
існування складної речовини у вигляді декількох кристалічних модифікацій

160. Скільки ізомерних дієнів відповідає складу C_5H_8 ?

5
2
13
9

161. Скільки структурних ізомерів дієнів і алкінів відповідає складу C_4H_6 ?

2
8
4
9

162. Головну дію і в хімії і в електриці виконують...

великі об'єми речовин
агрегати
йони
молекули

163. Кількісні закони електролізу відкрив -

Вольт
Ампер
Гальвані
Фарадей

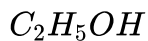
164. Визначіть тип реакції утворення етену з етанолу

заміщення
приєднання
відщеплення
обміну

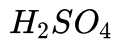
165. Скільки ізомерних третинних спиртів можуть мати склад $C_6H_{13}OH$?

5
2
3

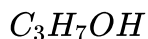
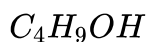
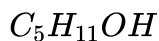
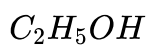
166. З чим за звичайних умов буде взаємодіяти етанол?



167. Який каталізатор потрібен для синтезу етену з етанолу



168. Який спирт треба взяти для синтезу дибутилового етеру



169. Вкажіть номер атома Карбону до якого приєднається атом Хлору, якщо додати HCl до 2-метилпентену -2

1

2

3

4

170. Напишіть структурні формули ізомерних карбонових кислот $C_4H_8O_2$ і вкажіть сумарне число цих ізомерів

6

4

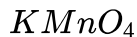
5

2

171. Чим можна встановити, що глюкоза є багатоатомним спиртом?

амоніачним розчином Аргентум оксиду

Калій гідроксидом



свіжоприготованим $Cu(OH)_2$

172. При якому явищі один елемент утворює декілька простих речовин:

ізотопія

ізобарія

алотропія

ізомерія

173. Як називаються атоми протію, дейтерію, тритію:

ізобари

ізотопи

алотропи

гомологи

174. Яка сполука утвориться внаслідок повного гідролізу крохмалю?

фруктоза
сахароза
глюкоза
спирт

175. Який з вуглеводів дає реакцію "срібного дзеркала"?

сахароза
целюлоза
глюкоза
фруктоза

176. Яким з нижче вказаних сполук властива реакція "срібного дзеркала"?

вуглеводням
спиртам
альдегідам
фенолам

177. Замість крапок вставте змістовне словосполучення у формулювання закону об'ємних співвідношень Гей-Люссака: "Співвідношення ..., що вступають у реакцію та утворюються внаслідок неї, дорівнюють співвідношенню простих цілих чисел"

об'ємів газів
густин газів
мас речовин
об'ємів речовин

178. Вкажіть що називається відносною густиною газу:

відношення об'ємів двох газів
маса одного газу, віднесена до об'єму іншого
відношення молекулярної маси одного газу до молекулярної маси іншого
відношення маси газу до об'єму, що займає цей газ

179. У якому ряді елементи розміщені у порядку зростання неметалічних властивостей?

C, Si, Ge, Sn
Si, C, Ge, Sn
Ge, Sn, C, Si
Sn, Ge, SiC

180. Хімічний елемент – це ...

форма перебування атомів у незбудженому стані
найменша частинка, яка входить до складу усіх простих речовин
сукупність атомів, з яких складаються складні речовини
вид атомів з однаковим зарядом ядра

181. Хімічний елемент – це вид атомів з однаковою величиною

нейтронів
відносної атомної маси
заряду ядра
суми протонів і нейтронів

182. Вкажіть чому відповідає порядковий номер елемента.

- кількості нейтронів
- кількості протонів
- сумі протонів і електронів
- суми протонів і нейтронів

183. Скільки електронів міститься на 4 енергетичному рівні в атомі Бром?

- 5
- 2
- 7
- 4

184. Яку електронну будову має йон Cl^- ?

- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$
- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$
- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$
- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$

185. Яку електронну будову має йон Fe^{3+} ?

- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^5 4s^0$
- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^3 4s^2$
- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$
- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^9 4s^2$

186. Скільки неспарених електронів у зовнішньому шарі атома Сульфуру?

- 4
- 2
- 1
- 0

187. Вкажіть кількість неспарених електронів атома Хлору?

- 3
- 5
- 1
- 0

188. Вкажіть кількість вільних 2p-орбіталей атома Бору?

- 0
- 2
- 3
- 1

189. Вкажіть сумарну кількість s-електронів атома Натрію?

- 1
- 4
- 6
- 5

190. Скільки електронів міститься на зовнішньому p-підрівні атома Бром?

- 5

2
7
3

191. Яка електронна конфігурація неможлива?

$3d^5$
 $4s^1$
 $3p^7$
 $5p^2$

192. Вкажіть речовину з ковалентним полярним зв'язком

$NaCl$
 Cl_2
 H_2
 HBr

193. Серед наведених речовин вкажіть сполуку з йонним зв'язком

Cl_2
 CO
 Na_2O
 SiO_2

194. Серед наведених речовин вкажіть сполуку з ковалентним неполярним зв'язком

Br_2
 HBr
 CO
 $NaBr$

195. Яке з наведених тверджень є вірним. Йонний зв'язок здійснюється...

за рахунок перекривання електронних орбіталей
за рахунок електростатичної взаємодії різноіменних йонів
між атомами з близькими значеннями електронегативності
за рахунок часткового зміщення спільної електронної пари до більш електронегативного атома

196. Яка з наведених речовин має йонну кристалічну ґратку?

Cu
 S
 KCl
 P_2O_5

197. Яка з наведених твердих речовин має молекулярну кристалічну ґратку?

K_2O
 I_2
 NaI
 Fe

198. Скільки електронних пар зв'язують атоми Нітрогену в молекулі N_2 ?

4
2
3

199. Скільки електронних пар зв'язують атоми Оксигену в молекулі кисню?

1
2
6
4

200. Який з наведених оксидів є найпоширенішим у природі?

CO_2
 CaO
 H_2O
 SO_2

201. Вкажіть оксид, в якому валентність елемента найвища.

SO_2
 Ag_2O
 BeO
 P_2O_5

202. Вкажіть оксид, в якому валентність елемента найнижча.

N_2O_5
 FeO
 Li_2O
 CO_2

203. Вкажіть оксид, в якому валентність елемента дорівнює I.

SO_3
 SO_2
 K_2O
 CuO

204. Вкажіть формулу вищого оксиду для елемента з порядковим номером 7.

R_2O_5
 R_2O
 RO
 R_2O_3

205. Вкажіть формулу оксиду, який виявляє амфотерні властивості.

CaO
 ZnO
 Na_2O
 MgO

206. З перелічених властивостей які є характерні для основних оксидів?

взаємодія з кислотами
взаємодія з лугами

взаємодія з металами
взаємодія з солями

207. З перелічених властивостей які є характерні для кислотних оксидів.

взаємодія з кислотами
взаємодія з неметалами
взаємодія з лугами
вірної відповіді немає

208. Оксид, який взаємодіє з водою з утворенням лугу, - це

Нітроген (II) оксид
Барій оксид
Фосфор (V) оксид
Карбон (IV) оксид

209. Який з перелічених гідроксидів належить до амфотерних?

KOH
 $Ca(OH)_2$
 $Ba(OH)_2$
 $Cr(OH)_3$

210. З Натрій гідроксидом взаємодіють

$FeCl_3$
 Na_2CO_3
 MgO
 $CaCO_3$

211. До нерозчинних основ належать

$Cu(OH)_2$
 KOH
 $Ba(OH)_2$
 NH_4OH

212. Основи можуть реагувати

тільки з кислотами
з кислотами й основними оксидами
тільки з основними оксидами
з кислотами і кислотними оксидами

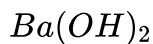
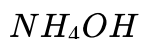
213. Яка з основ легко розкладається при нагріванні?

Ферум (II) гідроксид
Натрій гідроксид
Барій гідроксид
Калій гідроксид

214. Яка з перелічених кислот може утворювати кислі солі?

H_3PO_4
 $HClO_4$
 HCl
 HNO_3

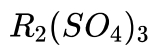
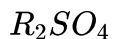
215. Яка з перелічених основ може утворювати основні солі?



216. Вкажіть загальну формулу броміду, утвореного двовалентним хімічним елементом.



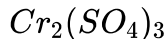
217. Вкажіть загальну формулу сульфату, утвореного одновалентним хімічним елементом.



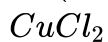
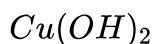
218. Вкажіть загальну формулу нітрату, утвореного хімічним елементом з порядковим номером 12.



219. Найбільше число йонів утворюється під час дисоціації



220. Яка з речовин у водному розчині дисоціює з утворенням йону Cu^{2+} ?



221. Яка кількість речовини міститься у воді масою 27 г?

1 моль

2 моль

5 моль

1,5 моль

222. Яка кількість речовини міститься у азоті масою 14 г?

1 моль

2 моль

5 моль

0,5 моль

223. Яка кількість речовини міститься у кисні масою 48 г?

- 4 моль
- 2 моль
- 1,5 моль
- 3 моль

224. Яка кількість речовини міститься у водні масою 8 г?

- 10 моль
- 3 моль
- 1,5 моль
- 4 моль

225. Яка кількість речовини міститься у водні масою 10 г?

- 1 моль
- 2 моль
- 1,5 моль
- 5 моль

226. Яка кількість речовини міститься у сірці масою 48 г?

- 1 моль
- 2 моль
- 1,5 моль
- 8 моль

227. Яка кількість речовини міститься у водні масою 4 г?

- 1 моль
- 2 моль
- 1,5 моль
- 8 моль

228. Яке визначення масового числа є вірним?

- це сума протонів і нейтронів у ядрі
- це сума протонів і електронів
- це сума нейтронів і електронів
- це сума протонів, нейтронів і електронів

229. Яка сіль утворюється при взаємодії P_2O_5 з надлишком KOH ?

- K_3PO_3
- K_2HPO_4
- KH_2PO_4
- K_3PO_4

230. Ізотопи – різновиди одного і того ж елемента, які мають...

- однакову відносну атомну масу
- різне число протонів, але однакову кількість нейтронів
- однакове число протонів, але різне число нейтронів
- немає вірної відповіді

231. Яке визначення ізотопів є вірним?

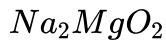
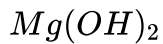
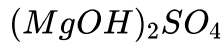
- ізотопи - це різновиди хімічного елемента, які відрізняються за кількістю протонів у ядрі

ізотопи - це різновиди атомів, що містять однакове число нейтронів, але різне число протонів

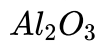
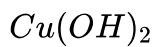
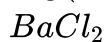
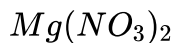
ізотопи - це різновиди хімічного елемента, які мають різну кількість нейтронів у ядрі

ізотопи - це різновиди хімічного елемента, які відрізняються за кількістю протонів і нейтронів

232. Який продукт утвориться при зливанні розчину $MgSO_4$ і $NaOH$?



233. З якою речовиною сульфатна кислота утворює осад?



234. Розведена сульфатна кислота не реагує з



235. Ядро атома складається з

електронів та протонів

електронів та нейтронів

протонів та нейтронів

електронів, протонів та нейтронів

236. Заряд ядра визначається

кількістю протонів

сумою числа нейтронів та протонів

кількістю нейтронів

відносною атомною масою

237. Порядковий номер елемента відповідає

кількості нейтронів

заряду ядра

сумі числа протонів та нейтронів

різниці числа протонів та нейтронів

238. Ізотопи - різновиди одного і того ж елемента, які мають

однакову відносну атомну масу

різне число протонів

однакове число протонів, але різне число нейтронів

різне число електронів

239. Хімічний елемент - це вид атомів з однаковим числом

відносної атомної маси

заряду ядра
суми протонів і нейтронів
немає вірної відповіді

240. Альфа-частинки це

потік швидких електронів
нейтрони
протони
ядра гелію

241. Періодичність зміни властивостей хімічних елементів зумовлена

складом атомів
кількістю електронів
будовою ядра
будовою електронних оболонок атома

242. Який елемент має завершений зовнішній електронний шар?

C
 O
 Ne
 Li

243. Чому рівна масова частка Оксигену у воді?

50%
88,9%
75,0%
33,3%

244. Вказати, яку з речовин використовують для знезараження питної води

O_2
 Cl_2
 H_2
 $CaCl_2$

245. У якій із наведених сполук водень знаходиться у від'ємному ступені окиснення?

NaH
 NH_3
 H_2O
 HNO_3

246. До якого типу зв'язку відноситься зв'язок у молекулі кисню?

йонний
полярний ковалентний
водневий
неполярний ковалентний

247. До якого типу зв'язку відноситься зв'язок у молекулі води?

йонний
полярний ковалентний
водневий

неполярний ковалентний

248. До якого типу зв'язку відноситься зв'язок у молекулі амоніаку?

йонний

полярний ковалентний

водневий

неполярний ковалентний

249. До якого типу зв'язку відноситься зв'язок у молекулі хлороводню?

йонний

полярний ковалентний

водневий

неполярний ковалентний

250. До якого типу зв'язку відноситься зв'язок у молекулі $AlCl_3$?

йонний

полярний ковалентний

водневий

неполярний ковалентний

251. До якого типу зв'язку відноситься зв'язок у йоні амонію?

йонний

полярний ковалентний

водневий

донорно-акцепторний

252. Як змінюється міцність зв'язку у ряду: HF, HCl, HBr, HI ?

збільшується

зменшується

не змінюється

всі відповіді невірні

253. Визначіть ступінь окиснення Нітрогену в Барій нітраті

+1

+4

-2

+5

254. Визначіть ступінь окиснення Нітрогену в амоній карбонаті

+1

+4

+3

-3

255. Визначіть ступінь окиснення Фосфору у молекулі $H_4P_2O_7$

+3

+5

-2

-1

256. Визначіть ступінь окиснення Сульфору у молекулі $K_2S_2O_5$

+3
+6
+4
-4

257. До якого типу належить реакція: $NaOH + H_2SO_3 \rightarrow NaHSO_3 + H_2O$

сполучення
обміну
приєднання
окиснювально-відновна

258. До якого типу належить реакція: $2NaNO_3 \rightarrow NaNO_2 + O_2$

сполучення
обміну
приєднання
окиснювально-відновна

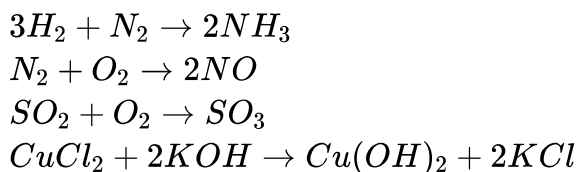
259. До якого типу належить реакція: $CuSO_4 + Fe \rightarrow FeSO_4 + Cu$

сполучення
обміну
розкладу
окиснювально-відновна

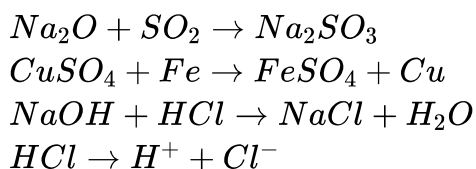
260. До якого типу належить реакція: $Na_2O + SO_2 \rightarrow Na_2SO_3$

сполучення
обміну
розкладу
окиснювально-відновна

261. Визначіть, яка з наведених реакцій належить до незворотних



262. Визначіть, яка з наведених реакцій належить до зворотних



263. Скільки електронів є в атомі Fe на зовнішньому електронному рівні

8
6
2
1

264. Скільки електронів є в атомі Cr на передостанньому електронному рівні

8
10

18

13

265. Найбільша кількість р-електронів на одному електронному рівні може бути

2

4

8

6

266. Скільки із зазначених нижче речовин можуть реагувати з розведеною H_2SO_4 ?
 CO_2 , MgO , Zn , CuO , Mg

1

2

3

4

267. У якій кислоті найбільший вміст Хлору?

$HClO_4$

$HClO$

$HClO_3$

$HClO_2$

268. Яка з нижче наведених пар речовин може одночасно знаходитись в розчині?

$LiOH$ і $NaOH$

KOH і SO_2

$Sr(OH)_2$ і NO_2

H_2SO_4 і MgO

269. Вкажіть елемент, вищий оксид якого проявляє кислотні властивості

Mg

Fe

Cr

H

270. Які процеси зумовлюють червоне забарвлення лакмусу в розчині Ферум (III) нітрату?

розчинення солі

дисоціація солі

розчинність і дисоціація

дисоціація і гідратація йонів

271. Який з перелічених оксидів неметалів за звичайних умов - рідина?

P_2O_5

SiO_2

CO_2

H_2O

272. Який з наведених оксидів не реагує з водою?

CaO

SO_3



273. Назвіть речовину: $\text{CHBr}_2 - \text{CHBr} - \text{CHBr}_2$

1,1,2,3,3-пентабромпропан

1,2,3-трибромпропан

2,1,2-трибромпропан

1,1,2,3,3-бромпропан

274. Назвіть речовину: $\text{CH}_2\text{Br} - \text{CHBr} - \text{CH}_2\text{Br}$

1,1,2-трибромпропан

1,2,3-трибромпропан

2,1,2-трибромпропан

1,2,3-бромпропан

275. Назвіть речовину: $\text{CH}_2\text{Br} - \text{CHBr} - \text{CHBr} - \text{CH}_2\text{Br}$

1,1,2,3-тетрабромбутан

1,2,3,4-тетрабромбутан

2,1,2-трибромбутан

1,2,3,4-бромпропан

276. Назвіть речовину: $\text{CHBr}_2 - \text{CHBr} - \text{CHBr} - \text{CHBr}_2$

1,1,2,3,4,4-гексабромбутан

1,2,3,4-гексабромбутан

1,2,3,4-гексабромбутен

1,2,3,4-бромпропан

277. Ацетилен утворює вибухові суміші з повітрям. ? еагенти взаємодіють повністю за умови об'ємного співвідношення кисню й ацетилену

1:3

20:8

11:3

2:5

278. Які з перелічених сполук належать до насичених C_2H_6 , $\text{C}_2\text{H}_7\text{N}$, C_2H_4 , C_6H_{14} , C_6H_{12} , C_6H_{10} , C_6H_8 , $\text{C}_6\text{H}_4\text{Cl}_2$, C_6Cl_6 , C_6Cl_{12} ?

C_2H_6 , C_6H_{14}

C_2H_6 , C_6H_{14} , C_6H_{12}

C_2H_4 , C_6H_{12}

C_6H_{10} , C_6H_8 , $\text{C}_6\text{H}_4\text{Cl}_2$

279. Які з перелічених сполук належать до ненасичених C_2H_6 , $\text{C}_2\text{H}_7\text{N}$, C_2H_4 , C_6H_{14} , C_6H_{12} , C_6H_{10} , C_6H_8 , $\text{C}_6\text{H}_4\text{Cl}_2$, C_6Cl_6 , C_6Cl_{12} ?

C_2H_6 , C_6H_{14}

C_2H_6 , C_6H_{14} , C_6H_{12}

C_2H_4 , C_6H_{12} , C_6H_{10} , C_6H_8

$\text{C}_6\text{H}_4\text{Cl}_2$, C_6Cl_6 , C_6Cl_{12}

280. Які з перелічених сполук належать до ароматичних: C_2H_6 , $\text{C}_2\text{H}_7\text{N}$, C_2H_4 , C_6H_{14} , C_6H_{12} , C_6H_{10} , C_6H_8 , $\text{C}_6\text{H}_4\text{Cl}_2$, C_6Cl_6 , C_6Cl_{12} , C_6H_6 ?

C_2H_6 , C_6H_{14}
 C_2H_6 , C_2H_4 , C_6H_{14} , C_6H_{12}
 C_2H_4 , C_6H_{12} , C_6H_{10} , C_6H_8
 $C_6H_4Cl_2$, C_6Cl_6 , C_6H_6

281. Властивості молекул органічних речовин залежать від їх

якісного складу
якісного та кількісного складу
якісного та кількісного складу, хімічної будови
якісного та кількісного складу, хімічної будови, взаємного впливу атомів у молекулі та від обертання груп навколо простих зв'язків

282. Формула радикала етилу

C_2H_5
 C_2H_4
 C_2H_6
 C_3H_7

283. Радикал C_4H_9 має назву

метил
бутил
гексил
пропіл

284. Гомологічною різницею є група атомів

CH_3
 C_2H_4
 CH
 CH_2

285. Ізомерами є

2-метилгексан та 3-етилгексан
3-етилгексан та 2,3-диметилгептан
2,3-диметилгептан та 3-метил-3-етилгексан
3-метил-3-етилгексан та 2-метилгексан

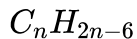
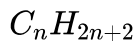
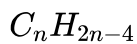
286. При пропусканні газоподібних насичених вуглеводнів через бромну воду та розчин Калій перманганату рідина

не змінює колір
змінює колір на червоний
знебарвлюється
стає каламутною

287. При пропусканні етилену через бромну воду остання

знебарвлюється
колір не змінює
колір змінює на червоний
колір змінює на синій

288. Загальна формула ароматичних вуглеводнів



289. У молекулі бензену із наявних атомів Гідрогену

усі нерівноцінні

один відрізняється від інших

усі рівноцінні

три нерівноцінні пари

290. Нафта - це

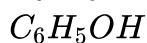
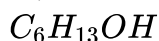
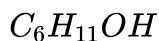
водний розчин органічних речовин

суміш вуглеводнів

суміш продуктів окиснення органічних речовин

суміш високомолекулярних сполук

291. Яка з наведених формул може бути формулою фенолу?



292. Дією якого реагенту можна відрізнити двоатомні спирти від одноатомних?

натрієм

Натрій гідроксидом

Купрум (II) гідроксидом

Купрум (II) оксидом

293. Який із наведених спиртів є третинним?

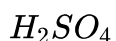
2,4-диметил-3-пентанол

4,4-диметил-2-пентанол

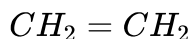
2,3-диметил-3-пентанол

3-пентанол

294. Змішали етиловий спирт з етановою кислотою. Що треба додати, щоб відбулась реакція етерифікації?



295. Що буде виділятися при сплавленні Натрій ацетату з лугом при 300-400 °C?



296. Яку реакцію має водний розчин мила?

нейтральну
слабколужну
кислу
сильно лужну

297. Яка з наведених сполук є найсильнішою кислотою?

CH_3COOH
 C_6H_5OH
 C_6H_5COOH
 C_2H_5OH

298. Як можна олеїнову кислоту перетворити в стеаринову?

окисненням
гідруванням
хлоруванням
дією H_2SO_4

299. Жири - це естери (складні ефіри) гліцерину та кислоти

оцтової
мурашиної
стеаринової
пропіонової

300. Який газ виділяється при взаємодії метилового спирту з металічним натрієм?

O_2
 CH_4
 H_2
 C_2H_6

Основний рівень

1. Яка речовина є представником вищих карбонових кислот?

Оцтова кислота
Стеаринова кислота
Лимонна кислота
Форміат

2. Яка з наведених речовин не проводить електричний струм у розплавленому стані?

Цукор
Натрій хлорид
Калій гідроксид
Алюміній оксид

3. Яка речовина при нагріванні розкладається з виділенням кисню?

CO_2
 $KClO_3$
 $NaCl$
 SO_2

4. Яка речовина є типовим представником кетонів?

Пропанон

Пропанол
Етаналь
Метан

5. Який метал утворює оксид із формулою Fe_3O_4 ?

Кальцій
Магній
Ферум
Алюміній

6. Яка з речовин вступає в реакцію сапоніфікації?

Спирт
Естер
Кислота
Альдегід

7. Який метал пасивується концентрованою азотною кислотою?

Кальцій
Алюміній
Натрій
Цинк

8. Яка органічна сполука належить до спиртів?

CH_3COOH
 $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
 C_6H_6
 CH_4

9. Який газ утворюється при взаємодії мармуру з розбавленою хлоридною кислотою?

Кисень
Водень
Карбон(IV) оксид
Азот

10. Яка з наведених речовин є електролітом?

Сахароза
Калій гідроксид
Етан
Метанол

11. Який продукт утворюється при повному окисненні етанолу?

Етен
Етанова кислота
Етаналь
Водень

12. Яка формула вказує на естер?

$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
 CH_3COOH
 $\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5$
 C_2H_4

13. Який продукт утворюється при гідролізі естеру?

- Спирт і вода
- Спирт і кислота
- Кислота і сіль
- Альдегід і вода

14. Який з вуглеводів є полімером?

- Крохмаль
- Глюкоза
- Сахароза
- Фруктоза

15. Яка речовина є продуктом неповного окиснення етанолу?

- Етаналь
- Етанова кислота
- Метан
- Етилен

16. Який катіон утворює білий осад з гідроксидом натрію?

- Fe^{3+}
- Al^{3+}
- Cu^{2+}
- Fe^{2+}

17. Який із вуглеводів є дисахаридом?

- Глюкоза
- Сахароза
- Крохмаль
- Целюлоза

18. Яка масова частка Оксигену в H_2O_2 ?

- 94,1%
- 66,7%
- 50,0%
- 88,9%

19. Який реагент використовують для виявлення крохмалю?

- Лакмус
- Розчин йоду
- Фенолфталеїн
- Хлорид кальцію

20. Який процес є ендотермічним?

- Електроліз води
- Горіння метану
- Нейтралізація кислоти
- Конденсація пари

21. Яка органічна речовина містить карбонільну групу?

- Метан

Етаналь
Пропанол
Гліцерин

22. Який процес відбувається при катіонному обміні?

Окиснення
Обмін іонів між розчином і смолою
Гідроліз
Горіння

23. Яка сполука має ароматичний характер?

Етан
Циклогексан
Пропан
Бензен

24. Який із перелічених полімерів є натуральним?

поліетилен
поліпропілен
целюлоза
полістирол

25. Яка речовина знебарвлює бромну воду?

метан
пропан
етан
етен

26. Яка з наведених сполук є насиченим вуглеводнем?

бутан
етен
етин
бензен

27. Яка з речовин є багатоатомним спиртом?

Етанол
Метанол
Гліцерин
Пропан

28. Яка формула глюкози?

C_2H_6O
 $C_3H_6O_3$
 $C_6H_{10}O_5$
 $C_6H_{12}O_6$

29. Яка з речовин має йонний тип кристалічної ґратки?

Графіт
NaCl
Лід
Йод

30. Який реагент потрібен для виявлення білків?

- Фенолфталеїн
- Лакмус
- Біуретовий реактив
- Калій перманганат

31. Укажіть гомолог бензену:

- Етилен
- Циклогексан
- Толуен
- Ацетилен

32. Яка реакція належить до реакцій обміну?

- $\text{Zn} + \text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$
- $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}$
- $\text{NaOH} + \text{HCl} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$

33. Який продукт утворюється при реакції H_2SO_4 з CuO ?

- $\text{CuSO}_4 + \text{H}_2$
- $\text{CuSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{Cu} + \text{SO}_2$
- $\text{Cu}(\text{OH})_2$

34. Який індикатор стає червоним у кислому середовищі?

- Метиловий оранжевий
- Фенолфталеїн
- Лакмус
- Крохмальний розчин

35. Яка сполука є білком?

- Целюлоза
- Крохмаль
- Альбумін
- Глюкоза

36. Яка з назв хімічних речовин некоректна?

- 2-метилпентан
- 3-метилпентан
- 4-метилпентан
- 5-метилпентан

37. Яка з цих речовин має найвищу температуру кипіння?

- пентан
- диетиловий етер
- етилацетат
- пентанол-1

38. Теплоємність якого з цих газів більша?

- гелій

неон
водень
етан

39. Як називається частинка, яка містить більше протонів, ніж електронів?

молекула
ізоотп
аніон
катіон

40. Проста речовина якого із наведених елементів є рідиною при кімнатній температурі?

Si
Mg
Br
P

41. Що з наведеного нижче має найвище значення pH?

сік лайма
вино
вода
каустична сода

42. Прикладом якого транспортного процесу є крапля харчового барвника, що розтікається в склянці з водою?

дифузія
ефузія
осмос
тиск пари

43. Яке з наведених тверджень про динамічну рівновагу є хибним?

Реакція повинна бути оборотною
Реакція повинна проходити в герметично закритому посуді
Швидкості прямої і зворотної реакції повинні бути рівними
Реакція повинна припинитися

44. Калій є елементом 1 групи періодичної системи. Яке твердження щодо калію є правильним?

Калій більш реакційноздатний, ніж натрій, бо він втрачає електрон з оболонки, яка знаходиться далі від ядра.
Коли калій додається до води, утворюється кислий розчин пероксиду калію
Калій реагує з киснем, утворюючи оксид із формулою K_2O_3
Коли калій додається до води, він тоне і утворює бульбашки кисню

45. Студент хоче випарити розчин хлориду натрію, щоб отримати 8 г кристалів. Концентрація розчину 25 г/л. Який об'єм розчину має відміряти студент?

3125 мл
0,32 мл
200 мл
320 мл

46. Як називається гігантська структура атомів вуглецю, де кожен атом ковалентно зв'язаний з

трьома іншими в одному шарі?

діамант
алмаз
графен
вуглецева нанотрубка

47. Студенту дали зразок гексану і зразок гексену. Як він може визначити, що є що?

Занурте в зразки вологий лакмусовий папірець. Гексен відбілює його
Збовтайте проби з бромною водою. Гексен перетворить його з оранжевого на безбарвний
Збовтайте зразки з вапняною водою. Гексен перетворить його з безбарвного на молочний
У кожному пробі занурте шматочок універсального індикатора. Гексен забарвить його в червоний, а гексан – у фіолетовий

48. Яка з цих сумішей ближча до складу атмосферного повітря?

80 % вуглекислого газу, 10 % вуглекислого газу, 10 % азоту
80 % азоту, 20 % кисню
80% кисню, 20 % азоту
80 % азоту, 14 % кисню, 6 % вуглекислого газу

49. Кислотні дощі утворюються в результаті реакції яких двох газів з водою?

діоксид сірки і чадний газ
чадний газ і діоксид азоту
вуглекислий газ і оксид азоту
оксид азоту і діоксид сірки

50. Що таке сухий лід?

лід, охолоджений нижче -18 °C
твердий вуглекислий газ
твердий кисень
лід, що не містить плівки води на поверхні

51. Який дорогоцінний метал широко використовується як каталізатор?

Ir
Au
Pt
Ag

52. Як називається процес у нафтопереробці, під час якого молекули важких вуглеводнів розщеплюються на легші при підвищеній температурі і тиску?

дистиляція
фрекінг
крекінг
каталіз

53. Яку іншу назву має трихлорметан, речовина, яка використовується як анестетик і розчинник?

фреон
хлороформ
ефір
лауданум

54. Нержавіюча сталь, яку використовують скрізь, де цінують твердість, стійкість до корозії та високий рівень полірування, набуває своїх особливих властивостей головним чином завдяки додаванню якого металу?

- Cr
- Ti
- Cd
- Ni

55. Який найпоширеніший ізотоп водню?

- протій
- дейтерій
- третій
- водень має тільки один стабільний ізотоп

56. Температура кипіння якої з цих рідин вища

- толуен
- метанол
- ацетон
- бензен

57. Який із цих елементів є неметалом?

- Se
- Mn
- Al
- Be

58. Який із цих елементів не є рідкоземельним елементом?

- La
- Au
- Tb
- Sm

59. Який ступінь окиснення Сульфуру в сполуці Na_2SO_3 ?

- 2
- 3
- 4
- 6

60. При збільшенні температури на 10 °C швидкість певної реакції зростає вдвічі. У скільки разів зросте швидкість цієї реакції при нагріванні на 30 °C?

- 4
- 6
- 8
- 12

61. Для Плюмбуму характерними ступенями окиснення є

- 2 і 3
- 3 і 4
- 2 і 4
- 4

62. Яка речовина відома як "благородний газ"?

- Метан
- Вуглекислий газ
- Аргон
- Аміак

63. Яке з наведених речовин має найвищу температуру кипіння?

- Ацетон
- Вода
- Етанол
- Бензол

64. Що таке амфотерні речовини?

- Речовини, які мають одночасно кислотні і основні властивості
- Речовини, які не реагують з кислотами
- Речовини, які не реагують з основами
- Немає правильної відповіді

65. Яка з наступних речовин є найлегшим газом?

- Кисень
- Водень
- Неон
- Аргон

66. Яка з наступних одиниць відповідає температурі?

- Моль
- Кельвін
- Метр
- Кілограм

67. Сполука IOF_3 ?

- містить йод в ступені окиснення -1
- містить йод в ступені окиснення +1
- містить йод в ступені окиснення +3
- містить йод в ступені окиснення +5

68. Який газ має неприємний запах, схожий на запах гнилого яйця, і використовується в хімічних експериментах?

- Азот
- Кисень
- Аміак
- Сірководень

69. Який елемент складає основну частину Сонця?

- Гідроген
- Гелій
- Оксиген
- Карбон

70. Якщо реакція відбувається за участю катіонів і аніонів, то це реакція:

Іонна
Ковалентна
Радикальна
Немає правильної відповіді

71. Стабільний хлорид Силіцію має формулу?

$SiCl_2$
 $SiCl_3$
 $SiCl_4$
 $SiCl_5$

72. Яка група хімічних елементів відома своїми м'якими металами та реактивними хімічними властивостями?

Благородні гази
Галогени
Лужні метали
Перехідні метали

73. Як називається речовина, яка містить однакову кількість кисню та водню?

Озон
Гідроксид натрію
Вода
Пероксид водню

74. Що визначає валентність елемента?

Кількість нейтронів у ядрі
Кількість електронів, які може він віддати або прийняти під час утворення хімічних сполук
Кількість протонів у ядрі
Число атомів у молекулі

75. Які властивості має кисень?

Лужний
Кислий
Нейтральний
Окислюючий

76. Що показує число Авогадро?

Кількість атомів в 1 грамі атомарного водню
Кількість частинок в одному молі речовини
Кількість маси у 1 молі речовини
Кількість молекул в 1 грамі азоту

77. Який елемент утворює найбільшу кількість сполук у природі?

Оксиген
Карбон
Нітроген
Гелій

78. Царська горілка – це суміш...

хлоридної кислоти та етанолу
хлоридної та нітратної кислот

хлоридної та сульфатної кислоти
сульфатної кислоти та етанолу

79. Як називається розчин, у якому розчинена найбільша можлива кількість речовини при певній температурі?

Насичений
Розведений
Розбавлений
Ненасичений

80. Яка речовина покаже кислотність чи лужність розчинів?

Йод
Сірка
Літій
Фенолфталеїн

81. Які властивості має метан?

Кислий запах
Безбарвний і беззапаховий
Червоний колір
Металевий блиск

82. Що відбудеться, якщо до розчину харчової соди додати розчин оцтової кислоти?

Розчин забарвиться у червоний колір
Розчин залишиться без зміну
Розчин забарвиться у синій колір
Виділиться газ

83. Яка з нижченаведених хімічних сполук є газом при кімнатній температурі та нормальному атмосферному тиску?

Сірка
Пентан
Аміак
Ртуть

84. Яке з наступних понять не є вимірювальною одиницею?

Моль
Грам
Чистота
Літр

85. Яка з наступних речовин є амфотерним оксидом?

Оксид натрію
Оксид кальцію
Оксид алюмінію
Оксид магнію

86. У ряду хімічних елементів: Флуор, Хлор, Бром, Йод (зліва направо)...

збільшуються радіуси атомів
посилюються неметалічні властивості відповідних простих речовин
посилюються окисні властивості відповідних простих речовин

збільшуються значення електронегативності атомів

87. Скільки гідроксиду натрію потрібно, щоб приготувати 1 л 1 М розчину?

- 1 г
- 1 мг
- 40 г
- 40 мг

88. Водно-спиртовий розчин фенолфталеїну набуде забарвлення, а водний розчин метилоранжу змінить колір під дією водного розчину газу, формула якого...

- NH_3
- HCl
- H_2S
- CH_4

89. Укажіть назву сполуки, складниками якої є лише неметалічні елементи.

- натрій гідрогенкарбонат
- кальцій етаноат
- гідроген пероксид
- літій фенолят

90. Якщо в розплавлений маргарин налити кип'ятку, то утвориться багато пари з краплями маргарину, це пов'язано з...

- реакцією маргарину з водою
- перегонкою маргарину з водяною парою
- вивільненням азоту розчиненого в маргарині
- вивільненням азоту розчиненого у воді

91. Тристеарат із триолеату добувають...

- гідруванням
- гідратацією
- дегідратацією
- дегідруванням

92. Яєчний білок під час біуретової реакції з купрум (II) гідроксидом за надлишку лугу утворює сполуку...

- синього кольору
- жовтого кольору
- фіолетового кольору
- блакитного кольору

93. Однакова кількість гідроксильних груп у молекулах речовин...

- метанолі і гліцеролі
- етаналі і метанолі
- метанолі і фенолі
- фенолі і гліцеролі

94. З амоніачним розчином аргентум (I) оксиду реагують речовини...

- глюкоза та метанол
- глюкоза та етаналь
- глюкоза та гліцерол

глюкоза та фенол

95. Солодкими на смак є...

гліцерол та глюкоза

глюкоза та метанол

глюкоза та фенол

гліцерол та фенол

96. Кисле середовище утвориться у водному розчині речовин...

$HCl, AlCl_3$

NH_3, NH_4Cl

HCl, Na_2S

$NaCl, Na_2SO_4$

97. Нейтральне середовище буде у водному розчині речовин...

$HCl, AlCl_3$

NH_3, NH_4Cl

HCl, Na_2S

$NaCl, Na_2SO_4$

98. Лужне середовище утвориться у водному розчині речовин...

$HCl, AlCl_3$

NH_3, NH_4Cl

HCl, Na_2S

$NaCl, Na_2SO_4$

99. Обчисліть кількість речовини (моль) етену об'ємом 448 л (н.у.).

20

448

224

15

100. Укажіть кількість атомів Гідрогену в 2-нітрофенолі.

5

6

7

4

101. Лише р-електрони беруть участь в утворенні хімічного зв'язку в речовині, формула якої...

LiH

F_2

H_2

LiF

102. Який процес відбувається при електролітичному рафінуванні міді?

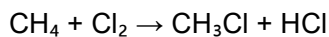
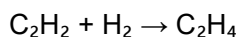
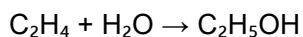
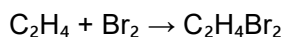
Окиснення аноду і відновлення катіону на катоді

Окиснення катода і осадження на аноді

Розкладання води

Виділення водню на аноді

103. Яка з наведених реакцій є прикладом гідратації?



104. Який полімер утворюється в результаті реакції поліконденсації?

Найлон-6,6

Поліетилен

Поліпропілен

Полістирол

105. Який процес супроводжується зменшенням маси катода під час електролізу?

Осадження металу

Окиснення металу

Відновлення неметалу

Електроліз води

106. Яка речовина утворюється при окисненні етанолу м'яким окисником?

Етан

Етилен

Етаналь

Оцтова кислота

107. Яка з наведених речовин є продуктом омилення жирів?

Естер

Гліцерин

Пропанон

Метанол

108. Який клас сполук утворюється при взаємодії карбонової кислоти з аміном?

Естер

Алкоголь

Амід

Алкен

109. Який газ утворюється при взаємодії метану з хлором на світлі?

Водень

Хлороводень

Кисень

Карбон(IV) оксид

110. Який продукт утворюється при окисненні вторинного спирту?

Карбонова кислота

Кетон

Альдегід

Естер

111. Який газ виділяється при омиленні складних естерів жирних кислот?

Карбон(IV) оксид

Водень
Азот
Газ не виділяється

112. Який тип полімеризації характерний для утворення білків?

Радикальна полімеризація
Кільцева полімеризація
Поліконденсація
Полімеризація приєднання

113. Який продукт утворюється при частковому гідруванні ацетилену?

Пропан
Етен
Бутан
Етанол

114. Який основний продукт утворюється при окисненні толуолу розчином калій перманганату?

Фенол
Бензен
Бензойна кислота
Саліцилова кислота

115. Який полімер утворюється внаслідок поліконденсації гексаметилендіаміну і адипінової кислоти?

Поліакрилонітрил
Полівінілхлорид
Найлон-6,6
Поліетилентерефталат

116. Поліморфізм - це ...

здатність рідких речовин існувати у двох або декількох формах із різною кристалічною структурою та властивостями при одному і тому ж хімічному складі
здатність твердих речовин існувати у двох або декількох формах із різною кристалічною структурою та властивостями із різним хімічним складом
неіснує такого поняття
здатність твердих речовин існувати у двох або декількох формах із різною кристалічною структурою та властивостями при одному і тому ж хімічному складі

117. Який проміжний продукт утворюється при окисненні первинного спирту до карбонової кислоти?

Кетон
Естер
Альдегід
Алкен

118. Яка речовина має формулу $\text{CH}\equiv\text{C}-\text{CH}=\text{CH}_2$?

Бутадієн-1,3
Вінілацетилен
Циклобутен
Етилін

119. Який продукт утворюється при взаємодії бензену з хлоретаном у присутності хлориду алюмінію?

- Хлорбензен
- Етилбензен
- Толуол
- Фенол

120. Який тип каталізатора використовується при гідруванні алкенів?

- Пероксид бензоїлу
- Хлорид заліза(III)
- Нікель або платина
- Оксид алюмінію

121. Який клас органічних сполук є вихідним для утворення мила при омиленні?

- Алкіни
- Складні ефіри
- Альдегіди
- Кетони

122. Яка речовина утворюється при повному гідруванні бензену?

- Циклобутан
- Циклогексанол
- Циклогексан
- Гексен

123. Яка особливість полімеризації стиролу?

- Протікає тільки за відсутності каталізаторів
- Потребує радикального ініціювання
- Йде за механізмом поліконденсації
- Потребує високого тиску і температури 300–400 °C

124. Яка речовина утворюється при дегідратації етиленгліколю?

- Етан
- Етиленоксид
- Метан
- Бутан

125. Який із зазначених процесів є прикладом органічної реакції заміщення?

- Гідратація етену
- Полімеризація метилметакрилату
- Нітрування бензену
- Гідрування ацетилену

126. Який продукт утворюється при реакції ацетилену з водою у присутності каталітичної кількості сірчаної кислоти?

- Пропан
- Пропанол
- Ацетальдегід
- Метан

127. Послідовність заповнення електронами атомних орбіталей в межах енергетичного

підрівня визначає

закон Мозлі
принцип Паулі
правило Хунда
перше правило Кнечковського

128. Усі елементи можна розподілити на s-, p- d- і f-елементи. Які з наведених елементів належать лише до s-елементів?

Be, Mg, Li
Cl, S, N
Cl, Mg, O
Al, S, N

129. Усі елементи можна розподілити на s-, p- d- і f-елементи. Вкажіть які з наведених елементів належать лише до s-елементів?

Ti, Ge, Zr
Ti, V, Cr
Fe, Cu, Cr
H, Mg, Cs

130. Усі елементи можна розподілити на s-, p- d- і f-елементи. Які з наведених елементів належать лише до p-елементів?

Sb, Te, I
N, P, V
Cl, Mg, O
Sc, Ga, Y

131. Усі елементи можна розподілити на s-, p- d- і f-елементи. Вкажіть які з наведених елементів належать лише до p-елементів.

Al, Si, P
Ti, Ge, Zr
Cl, Mn, Br
Fe, Co, Ni

132. Усі елементи можна розподілити на s-, p- d- і f-елементи. Вкажіть елементи що належать лише до p-елементів.

Al, Ge, Sb
Ti, Ge, Zr
S, As, Cr
V, Cr, Mn

133. Усі елементи можна розподілити на s-, p- d- і f-елементи. Вкажіть які з наведених елементів належать лише до d-елементів.

Cl, S, N
In, Sn, Sb
Fe, Cu, Cl
Fe, Co, Ni

134. Усі елементи можна розподілити на s-, p- d- і f-елементи. Які з наведених елементів належать лише до d-елементів?

Hf, Ta, W
N, P, V
Cl, Mn, Mo
As, Se, Br

135. Усі елементи можна розподілити на s-, p- d- і f-елементи. Які елементи належать лише до d-елементів?

V, Cr, Mn
S, As, Cr
Si, V, As
La, Ce, Rb

136. Усі елементи можна розподілити на s-, p- d- і f-елементи. Які з наведених елементів належать лише до f-елементів?

Pr, U, Pu
La, Ta, Re
Os, Ir, Pt
In, Sn, Sb

137. Закон Дальтона - це

загальний тиск суміші ідеальних газів дорівнює добутку парціальних тисків компонентів у суміші
загальний тиск суміші реальних газів дорівнює сумі парціальних тисків компонентів у суміші
неіснує такого закону
загальний тиск суміші ідеальних газів дорівнює сумі парціальних тисків компонентів у суміші

138. Усі елементи можна розподілити на s-, p- d- і f-елементи. Вкажіть елементи які належать лише до f-елементів?

Eu, Er, Es
Hf, He, Ho
Pb, Pt, Pr
Cd, Cs, Cm

139. Як змінюється хімічна активність фенолу після заміщення одного з водневих атомів на нітрогрупу?

Збільшується
Зменшується
Не змінюється
Змінюється лише на етапі заміщенн

140. Яка з наведених сполук є кінцевим продуктом гідрування фенолу?

Толуол
Циклогексанол
Фенілетанол
Етаналь

141. Яка з наведених реакцій є прикладом конденсації?

Гідратація етилену
Галогенування алканів

Реакція утворення естеру
Полімеризація ацетилену

142. У якого елемента будова зовнішнього електронного шару відповідає формулі $4s^2 4p^4$?

O
S
Se
Te

143. У якого елемента будова зовнішнього електронного шару відповідає формулі $5s^2 5p^5$?

I
F
Cl
Br

144. Структуру зовнішнього енергетичного рівня $5s^2 5p^4$ має ...

телур
ксенон
йод
стибій

145. Структуру зовнішнього енергетичного рівня $5s^2 5p^5$ має ...

ксенон
телур
стибій
йод

146. Структуру зовнішнього енергетичного рівня $5s^2 5p^6$ має ...

йод
телур
стибій
ксенон

147. Структуру зовнішнього енергетичного рівня $5s^2 5p^3$ має ...

стибій
ксенон
йод
телур

148. Структуру зовнішнього енергетичного рівня $5s^2 5p^2$ має ...

інший варіант
ксенон
йод
телур

149. Структуру зовнішнього енергетичного рівня $5s^2 5p^1$ має ...

інший варіант
ксенон
йод
телур

150. Структуру зовнішнього енергетичного рівня $4s^23d^1$ має ...

титан
ванадій
хром
скандій

151. Структуру зовнішнього енергетичного рівня $4s^23d^2$ має ...

скандій
титан
ванадій
хром

152. Структуру зовнішнього енергетичного рівня $4s^23d^3$ має ...

скандій
титан
ванадій
хром

153. Структуру зовнішнього енергетичного рівня $4s^13d^5$ має ...

скандій
титан
ванадій
хром

154. Структуру зовнішнього енергетичного рівня $4s^23d^5$ має ...

скандій
титан
ванадій
манган

155. Структуру зовнішнього енергетичного рівня $4s^23d^6$ має ...

скандій
титан
ванадій
жодної вірної відповіді

156. Структуру зовнішнього енергетичного рівня $4s^23d^7$ має ...

ферум
кобальт
нікол
купрум

157. Структуру зовнішнього енергетичного рівня $4s^23d^8$ має ...

ферум
кобальт
нікол
купрум

158. Структуру зовнішнього енергетичного рівня $4s^13d^{10}$ має ...

кобальт

нікол
купрум
цинк

159. Структуру зовнішнього енергетичного рівня $4s^23d^{10}$ має ...

кобальт
нікол
купрум
цинк

160. Атом елемента має таку електронну формулу: $1s^22s^22p^63s^23p^63d^54s^2$. Вкажіть максимальний ступінь окиснення, який може мати елемент.

+2
+5
+7
+8

161. Атом елемента має таку електронну формулу: $1s^22s^22p^63s^23p^63d^14s^2$. Вкажіть максимальний ступінь окиснення, який може мати елемент.

+2
+5
+7
інший варіант

162. Атом елемента має таку електронну формулу: $1s^22s^22p^63s^23p^63d^64s^2$. Вкажіть максимальний ступінь окиснення, який може мати елемент.

+2
+5
+7
+6

163. Атом елемента має таку електронну формулу: $1s^22s^22p^63s^23p^63d^{10}4s^2$. Вкажіть максимальний ступінь окиснення, який може мати елемент.

+2
+5
+7
+8

164. Атом елемента має таку електронну формулу: $1s^22s^22p^63s^23p^63d^44s^2$. Вкажіть максимальний ступінь окиснення, який може мати елемент.

+2
+5
+7
інший варіант

165. Вкажіть кількість неспарених електронів у атома хлору.

1
2
3
4

166. Вкажіть кількість неспарених електронів у атома сульфуру.

- 1
- 2
- 3
- 4

167. Вкажіть кількість неспарених електронів у атома фосфору.

- 1
- 2
- 3
- 4

168. Вкажіть кількість неспарених електронів у атома силіцію.

- 1
- 2
- 3
- 4

169. Вкажіть кількість неспарених електронів у атома алюмінію.

- 1
- 2
- 3
- 4

170. Вкажіть кількість неспарених електронів у атома магнію.

- 1
- 2
- 3
- інший варіант

171. Назвіть елемент, у якого на зовнішньому рівні є лише один р-електрон.

- Літій
- Берилій
- Бор
- Карбон

172. Назвіть елемент, у якого на зовнішньому рівні є лише два р-електрони.

- Літій
- Берилій
- Бор
- Карбон

173. Назвіть елемент, у якого на зовнішньому рівні є три р-електрони.

- Літій
- Берилій
- Бор
- Нітроген

174. Назвіть елемент, у якого на зовнішньому рівні є чотири р-електрони.

- Калій

Титан
Ферум
Селен

175. Назвіть елемент, у якого на зовнішньому рівні є п'ять р-електронів.

Скандій
Хром
Купрум
Бром

176. Назвіть елемент, у якого на зовнішньому рівні є шість р-електронів.

Манган
Нікол
Кадмій
Криптон

177. Назвіть елемент, у якого на зовнішньому рівні є лише один d-електрон.

Скандій
Хром
Купрум
Бром

178. Назвіть елемент, у якого на зовнішньому рівні є два d-електрони.

Калій
Титан
Ферум
Цинк

179. Назвіть елемент, у якого на зовнішньому рівні є три d-електрони.

Кальцій
Титан
Ванадій
Ферум

180. Назвіть елемент, у якого на зовнішньому рівні є п'ять d-електронів.

Манган
Нікол
Кадмій
Селен

181. Вкажіть елемент, у якого на зовнішньому рівні є три d-електрони.

Цирконій
Молібден
Ванадій
Арґентум

182. Назвіть елемент, у якого на зовнішньому рівні є сім d-електронів.

Цирконій
Молібден
Паладій
Кобальт

183. Вкажіть елемент, у якого на зовнішньому рівні є два d-електрони.

Реній
Осмій
Платина
Цирконій

184. Назвіть елемент, у якого на зовнішньому рівні є десять d-електронів.

Реній
Осмій
Іридій
Аурум

185. Серед вказаних елементів найменшу кількість неспарених електронів має:

C
N
O
Be

186. Вкажіть елемент серед вказаних елементів з найменшою кількістю валентних електронів:

Li
Mg
Ga
Sn

187. Серед вказаних елементів найменшу кількість валентних електронів має:

F
S
As
Sn

188. Серед вказаних елементів у незбудженому стані найбільшу кількість валентних електронів має:

C
N
O
Be

189. Серед вказаних елементів найбільшу кількість валентних електронів має:

Li
Mg
Ga
Bi

190. Про який хімічний елемент іде мова, якщо його вищий оксид має формулу EO_2 ?

Ag
Cu
Ba
Ti

191. Про який хімічний елемент іде мова, якщо його вищий оксид має формулу EO_3 ?

W
Mn
Fe
V

192. Про який хімічний елемент іде мова, якщо його вищий оксид має формулу EO_4 ?

W
Mn
Os
V

193. Про який хімічний елемент йдеться мова, якщо у вищій валентності він утворює кислоту за загальною формулою HEO_4 ?

F
P
Cl
Se

194. Про який хімічний елемент йдеться мова, якщо у вищій валентності він утворює кислоту за загальною формулою HEO_3 ?

Si
As
Te
I

195. Про який хімічний елемент йдеться мова, якщо у вищій валентності він утворює кислоту за загальною формулою HEO_2 ?

C
P
Se
немає вірної відповіді

196. У якій групі знаходиться елемент, газова сполука якого з воднем має формулу H_2El ?

I
II
III
немає вірної відповіді

197. У якій групі знаходиться елемент, газова сполука якого з воднем має формулу HEl ?

I
II
III
немає вірної відповіді

198. У якій групі знаходиться елемент, газова сполука якого з воднем має формулу H_4El ?

I
II
III
немає вірної відповіді

199. Про який хімічний елемент іде мова, якщо його газова сполука з воднем має формулу

H₂Ел?

Se
Br
N
Si

200. Про який хімічний елемент іде мова, якщо його газова сполука з гідроґеном має формулу HЕл?

P
Cl
C
S

201. Про який хімічний елемент іде мова, якщо його газова сполука з гідроґеном має формулу H₃Ел?

Ge
Br
As
Se

202. Про який хімічний елемент іде мова, якщо його газова сполука з гідроґеном має формулу H₄Ел?

S
F
As
Si

203. Вкажіть оксид, в якому валентність елемента дорівнює 1

HgO
Al₂O₃
MgO
Tl₂O

204. Вкажіть оксид, в якому валентність елемента дорівнює 2

PbO
Ga₂O₃
Sb₂O₅
Cl₂O₅

205. Вкажіть оксид, в якому валентність елемента дорівнює 3

CuO
In₂O₃
PbO₂
CrO₃

206. У якій з наведених формул валентність сульфору дорівнює 4?

CaS₂O₃
BaSO₃
SO₃
FeS₂

207. У якій з наведених формул валентність фосфору дорівнює 5?

NaPO₂
K₄P₂O₇
Na₃PO₃
PCl₃

208. У якій з кислот валентність хлору дорівнює 7

HClO
HClO₂
HClO₃
HClO₄

209. Серед наведених атомів найменший радіус має

Be
B
C
O

210. Серед наведених атомів найбільший радіус має...

Be
Al
C
P

211. Серед наведених атомів з найменшим радіусом є...

F
S
As
Sn

212. Серед наведених атомів вкажіть з найбільшим радіусом.

O
P
Ge
Hg

213. Який атом має найменший радіус?

C
Si
Ge
Sn

214. Використовуючи значення електронегативностей, вкажіть який із зв'язків є найбільш полярним

H-F
H-Cl
H-Br
H-I

215. Використовуючи значення електронегативностей, назвіть який із зв'язків є найбільш полярним

Be-H
B-H
H-C
H-O

216. Серед лужних металів цезій, порівняно з іншими елементами є найменш електронегативним, тому що у нього

найбільше число нейтронів у ядрі
найбільше число протонів
найбільше число валентних електронів
валентні електрони найбільш віддалені від ядра

217. У межах періоду збільшення порядкового номера елемента супроводжується

зменшенням атомного радіуса і збільшенням електронегативності атома
збільшенням атомного радіуса і зменшенням електронегативності атома
зменшенням атомного радіуса і зменшенням електронегативності атома
збільшенням атомного радіуса і збільшенням електронегативності атома

218. У межах періоду одночасно зі збільшенням порядкового номера елемента відбувається...

зменшенням енергії йонізації і збільшенням спорідненості до електрона
збільшенням енергії йонізації і зменшенням спорідненості до електрона
зменшенням енергії йонізації і зменшенням спорідненості до електрона
збільшенням енергії йонізації і збільшенням спорідненості до електрона

219. Алотропія характеризує:

здатність елемента існувати у вигляді декількох простих речовин
здатність елемента входити до складу різних складних речовин
здатність елемента існувати у різних агрегатних станах
здатність елемента входити до складу складних речовин у різному ступені окиснення

220. Відносною молекулярною масою речовини називають

відношення середньої маси молекули ізотопічного складу речовини до 1/12 маси атома Карбону ^{12}C .
відношення середньої маси молекули ізотопічного складу речовини до 1/12 середньої ізотопічної маси карбону ^{12}C і ^{14}C .
відношення маси молекули до 1/14 маси атома ізотопу карбону ^{14}C
відношення маси молекули до маси атома ізотопу карбону ^{12}C

221. Виберіть визначення поняття кількості речовини "моль"

найменша маса речовини, яка визначає хімічні властивості речовини
найменша маса речовини, яка здатна самостійно існувати
кількість речовини, що містить $6,02 \cdot 10^{22}$ структурних одиниць
кількість речовини, яка містить стільки структурних одиниць, скільки атомів містить 0,012 кг ізотопу карбону ^{12}C .

222. Виберіть визначення молярної маси

найменша маса речовини, яка визначає її хімічні властивості
маса одного моль речовини в грамах
добуток маси речовини на її кількість
добуток маси одної молекули речовини в грамах на кількість молекул в 1 кг

223. Виберіть формулювання закону збереження маси речовин:

- енергія не утворюється з нічого і не зникає безслідно, а лише перетворюється з одної форми в іншу
- загальна маса та енергія всіх матеріальних об'єктів залишається сталою за будь-яких хімічних процесів
- енергія, надана певній масі речовини, витрачається на приріст маси і на збільшення швидкості
- маса речовин, які вступають у реакцію, рівна масі речовин, які утворюються в результаті реакції

224. Виберіть формулювання закону Авогадро

- в однакових об'ємах різних газів за однакових умов міститься однакова кількість молекул
- в однакових об'ємах різних газів міститься однакова кількість атомів
- в однакових об'ємах різних газів за однакових умов містяться однакові маси речовин
- об'єми газуватих речовин у хімічній реакції пропорційні їх масам, що утворилися внаслідок реакції

225. Вкажіть який з процесів перетворення не відноситься до хімічної реакції?

- окиснення
- нейтралізація
- нітрування
- немає вірної відповіді

226. Вкажіть процес перетворення що не відноситься до хімічної реакції?

- відновлення
- заміщення
- розклад
- фільтрування

227. Який з процесів перетворення відноситься до хімічної реакції?

- екстрагування
- топлення
- випаровування
- хлорування

228. Який з процесів відноситься до окиснювально-відновних?

- кипіння
- розчинення
- замерзання
- немає вірної відповіді

229. Вкажіть який з процесів відноситься до окиснювально-відновних?

- фотосинтез
- топлення
- дисоціація
- кристалізація

230. Вкажіть процес що відноситься до окиснювально-відновних?

- адсорбція
- сублімація

поліконденсація
корозія

231. $2\text{Al} + \text{Fe}_2\text{O}_3 \rightarrow 2\text{Fe} + \text{Al}_2\text{O}_3$. Наведена реакція відноситься до реакцій

сполучення
розкладу
заміщення
обміну

232. $4\text{P} + 5\text{O}_2 \rightarrow 2\text{P}_2\text{O}_5$. Наведена реакція відноситься до реакцій

сполучення
розкладу
заміщення
обміну

233. $\text{NaOH} + \text{CO}_2 \rightarrow \text{NaHCO}_3$. Наведена реакція відноситься до реакцій

сполучення
розкладу
заміщення
обміну

234. $\text{S} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{SCl}_2$. Наведена реакція відноситься до реакцій

сполучення
розкладу
заміщення
обміну

235. $\text{NH}_4\text{Cl} \rightarrow \text{HCl} + \text{NH}_3$. Наведена реакція відноситься до реакцій

сполучення
розкладу
заміщення
обміну

236. $2\text{NaHCO}_3 \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$. Наведена реакція відноситься до реакцій

сполучення
розкладу
заміщення
обміну

237. $2\text{KBr} + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{KCl} + \text{Br}_2$. Наведена реакція відноситься до реакцій

сполучення
розкладу
заміщення
обміну

238. $\text{Zn} + \text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$. Наведена реакція відноситься до реакцій

сполучення
розкладу
заміщення
обміну

239. Вкажіть яке поняття можна вважати правильним.

молекула повітря
атом Гелію
молекула натрію
атом води

240. Вкажіть що називається атомом.

найменша електронейтральна частинка хімічного елемента, яка зберігає його хімічні властивості
найменша частинка речовини, що складається із ядра і електронної оболонки
найменша кількість речовини, здатна брати участь у хімічних реакціях
найменша частинка речовини, що входить до складу молекули.

241. Вкажіть що називається молекулою.

найменша кількість речовини, здатна брати участь у хімічних перетвореннях
найменша частинка речовини, що зберігає її фізичні властивості
найменша частинка речовини, яка здатна до самостійного існування та зберігає її хімічні властивості
найменша частинка хімічного елемента, яка зберігає його хімічні властивості.

242. Вкажіть як називаються атоми протію, дейтерію, тритію:

ізобари
ізотопи
алотропи
гомологи

243. Використовуючи хімічну формулу, не можна визначити:

молярну масу речовини
ізотопний склад речовини
співвідношення елементів у сполуці
масову частку елементів у сполуці

244. Виберіть речовини, молекули яких за звичайних умов складаються з вільних атомів:

азот, флуор, кисень
гелій, неон, аргон
озон, вуглекислий газ
амоніак, хлор, вода

245. Виберіть речовини, молекули яких за звичайних умов складаються з двох атомів:

азот, фтор, кисень
гелій неон, аргон
озон, вуглекислий газ, вода
амоніак, хлор, чадний газ

246. Виберіть речовини, молекули яких за звичайних умов складаються з трьох атомів

азот, сульфур триоксид, кисень
гелій неон, аргон
озон, вуглекислий газ, вода
амоніак, хлор, чадний газ

247. Виберіть речовини, молекули яких за звичайних умов складаються з чотирьох атомів

азот, флуор, кисень
гелій неон, аргон
озон, вуглекислий газ
амоніак, фосфор

248. Відносна густина сульфур(IV) оксиду за воднем дорівнює

22
28
36
інший варіант

249. Відносна густина сульфур(VI) оксиду за воднем дорівнює

22
28
36
інший варіант

250. Відносна густина нітроген(II) оксиду за воднем дорівнює

22
28
36
інший варіант

251. Густина гідрогенгалогеніду за повітрям дорівнює 4,41. Визначте його формулу.

HCl
HBr
HI
HF

252. Густина гідрогенгалогеніду за воднем дорівнює 64. Визначте його формулу.

HCl
HBr
HI
HF

253. Густина гідрогенгалогеніду за гелієм дорівнює 32. Визначте його формулу.

HCl
HBr
HI
HF

254. Виберіть формулу речовини, яку використовують для якісної реакції на сульфатну кислоту та її солі – сульфати

BaCl₂
NaNO₃
AgNO₃
немає правильної відповіді

255. Які речовини належать до основних оксидів: 1) SO₂; 2) BaO; 3) CaO; 4) N₂O₃? Виберіть номер правильної відповіді:

1,2,3

2,3,4

1,2

інший варіант

256. За допомогою яких пар речовин можна одержати водень: 1) Cu і HCl: 2) CO і H₂O: 3) CaH₂ і H₂O? Виберіть номер правильної відповіді:

жодної

1,2

1,3

3

257. Оксид, який взаємодіє з водою з утворенням лугу, – це

нітроген(II) оксид

барій оксид

фосфор(V) оксид

карбон(IV) оксид

258. Які хімічні властивості виявляє вищий оксид елемента з порядковим номером 17?

кислотні

основні

амфотерні

несолетвірний оксид

259. Які хімічні властивості виявляє вищий оксид елемента з порядковим номером 7?

кислотні

основні

амфотерні

несолетвірний оксид

260. Які хімічні властивості виявляє вищий оксид елемента з порядковим номером 20?

кислотні

основні

амфотерні

несолетвірний оксид

261. Які хімічні властивості виявляє вищий оксид елемента з порядковим номером 3?

кислотні

основні

амфотерні

інший варіант

262. Які хімічні властивості виявляє вищий оксид елемента з порядковим номером 30?

кислотні

основні

амфотерні

несолетвірний оксид

263. Які хімічні властивості виявляє вищий оксид елемента з порядковим номером 13?

кислотні

основні

амфотерні

несолетвірний оксид

264. Які хімічні властивості виявляє вищий оксид елементу з порядковим номером 25?

- кислотні
- основні
- амфотерні
- інший варіант

265. Які хімічні властивості виявляє вищий оксид елементу з порядковим номером 6?

- кислотні
- основні
- амфотерні
- інший варіант

266. Які хімічні властивості виявляє вищий оксид елементу з порядковим номером 11?

- кислотні
- основні
- амфотерні
- інший варіант

267. Які хімічні властивості виявляє вищий оксид елементу з порядковим номером 12?

- кислотні
- основні
- амфотерні
- інший варіант

268. Які хімічні властивості виявляє вищий оксид елементу з порядковим номером 35?

- кислотні
- основні
- амфотерні
- інший варіант

269. Які хімічні властивості виявляє вищий оксид елементу з порядковим номером 53?

- кислотні
- основні
- амфотерні
- інший варіант

270. Основи можуть реагувати

- тільки з кислотами
- з кислотами й основними оксидами
- з основними оксидами
- з кислотами і кислотними оксидами

271. Основні оксиди можуть реагувати

- тільки з кислотами
- з кислотами й основними оксидами
- тільки з основними оксидами
- з кислотами і кислотними оксидами

272. Кислотні оксиди можуть реагувати

тільки з кислотами
з кислотами й основними оксидами
з основами і основними оксидами
з кислотами і кислотними оксидами

273. Назвіть речовину, формула якої $\text{Fe}(\text{OH})_3$

ферум(III) оксид
ферум(III) гідроксид
ферум(II) оксид
ферум(II) гідроксид

274. Визначити масову частку (у %) кисню в кальцій гідроксиді $\text{Ca}(\text{OH})_2$

21,6%
28,1 %
32,3 %
43,2 %

275. Визначити масову частку (у %) кальцію в кальцій гідроксиді $\text{Ca}(\text{OH})_2$

21,6%
54 %
32,3 %
41,2 %

276. Визначити масову частку (у %) кисню в натрій гідроксиді NaOH

40 %
28,1 %
32,3 %
41,2 %

277. Визначити масову частку (у %) натрію в натрій гідроксиді NaOH

21,6%
28,1 %
57,5 %
41,2 %

278. Кінцевим продуктом гідролізу крохмалю є:

рибоза
фруктоза
маноза
глюкоза

279. Якісною реакцією на альдегідну групу є взаємодія з:

розчином сульфатної кислоти
бромною водою
калій гідроксидом
амоніачним розчином аргентум(I) оксиду

280. Яка з наданих кислот є дикарбоною?

Бензойна
Мурашина
Акрилова

Щавелева

281. Назвіть продукт взаємодії етилового спирту і оцтового ангідриду:

ацетооцтовий ефір
діетиловий етер
ацетангідрид
етилацетат

282. Як називається зв'язок, що з'єднує залишки альфа-амінокислот в білках?

Складноефірний
Глікозидний
Ангідридний
Пептидний

283. Дією якого реагенту з бензолу можна одержати дифенілметан?

CH_2O
 C_2H_5Cl
 CH_2Cl_2
 CH_3COOH

284. Поняття “первинний”, “вторинний”, “третинний” у амінів пов'язано:

Із залежністю від того, біля якого атома карбону (первинного, вторинного чи третинного) знаходиться аміногрупа.
З кількістю аміногруп у молекулі
З кількістю вуглеводневих залишків біля атома нітрогену
З природою вуглеводневих груп біля атома нітрогену.

285. Яка з наведених калієвих солей є милом?

$C_6H_5 - COOK$
 $CH_3 - COOK$
 $CH_3(CH_2)_{14}COOK$
 $CH_3 - CH_2 - COOK$

286. Гідроліз галогеналканів – це реакція взаємодії з:

лугами
аміаком
водою
кислотами

287. Який з реагентів використовують для ідентифікації алкенів?

HCl
 $H_2O (H^+)$
 HBr
 $Br_2 (H_2O)$

288. Вкажіть види ізомерії, які властиві алканам:

ендіольна і геометрична
структурна і оптична
ізомерія функціональної групи і геометрична
геометрична і положення

289. Продукти, які утворюються у результаті реакції спиртів з кислотами, це:

- Полімерні сполуки
- Естери
- Етери
- Ацеталі

290. У якій сполуці атом Карбону знаходиться у стані sp^3 -гібридизації?

- CO
- CO₂
- CH₄
- C₂H₄

291. Які з перелічених сполук належать до ароматичних: C₂H₆, C₂H₇N, C₂H₄, C₆H₁₄, C₆H₁₂, C₆H₁₀, C₆H₈, C₆H₄Cl₂, C₆Cl₆, C₆Cl₁₂, C₆H₆?

- C₂H₆, C₆H₁₄
- C₂H₆, C₂H₄, C₆H₁₄, C₆H₁₂
- C₂H₄, C₆H₁₂, C₆H₁₀, C₆H₈
- C₆H₄Cl₂, C₆Cl₆, C₆H₆

292. Для насичених вуглеводнів характерні реакції

- заміщення
- заміщення та приєднання
- заміщення, приєднання та окиснення
- заміщення, окиснення, розкладу та ізомеризації

293. До ароматичних відносять вуглеводні, які

- мають позитивний заряд
- мають незамкнену спряжену систему подвійних зв'язків
- мають циклічну будову та неспражену систему подвійних зв'язків
- мають замкнену спряжену систему та плоску будову молекули

294. При пропусканні газоподібних насичених вуглеводнів через бромну воду та розчин Калій перманганату рідина

- не змінює колір
- змінює колір на червоний
- знебарвлюється
- стає каламутною

295. Реакція заміщення атомів Гідрогену на Хлор при взаємодії вуглеводню з газом хлором є реакцією

- одноступеневою
- багатоступеневою з утворенням проміжних йонів
- одноступеневою з утворенням проміжних йонів
- багатоступеневою з утворенням проміжних радикалів Хлору та алкільних радикалів

296. Згідно з правилом Марковникова протон від реагенту HX приєднується до атома Карбону

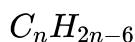
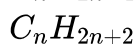
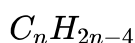
- первинного
- вторинного
- третинного

найбільш гідрогенізованого

297. Закономірність, яка передбачає напрям реакції алкенів несиметричної будови ($R-CH=CH_2$) з гідрогенгалогенідами дістала назву правила Марковникова. Воно формулюється таким чином:

у разі взаємодії з гідрогенгалогенідами напрям реакції визначається природою галогену
у разі взаємодії з гідрогенгалогенідами атом гідрогену приєднується за місцем розриву подвійного зв'язку до менш гідрогенізованого атома карбону
у разі взаємодії з гідрогенгалогенідами атом гідрогену відщеплюється від більш гідрогенізованого атома карбону
у разі взаємодії з гідрогенгалогенідами атом гідрогену приєднується за місцем розриву подвійного зв'язку до більш гідрогенізованого атома карбону

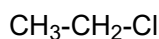
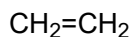
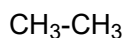
298. Загальна формула ароматичних вуглеводнів



299. Нітруюча суміш - це суміш

концентрованих нітратної (нітратної) та сірчаної (сульфатної) кислот
розбавлених нітратної та сірчаної кислот
концентрованих хлоридної та сірчаної кислот
розбавлених хлоридної та нітратної кислот

300. Вкажіть серед наведених сполук ту, яка буде знебарвлювати бромну воду:



301. У молекулі бензену із наявних атомів Гідрогену

усі нерівноцінні
один відрізняється від інших
усі рівноцінні
три нерівноцінні пари

302. Пропенову та пропанову кислоти розрізняють за допомогою реакції взаємодії з:

купрум(II) гідроксидом
амоніачним розчином аргентум оксиду
бромною водою
натрій гідрогенкарбонатом

303. Вкажіть реагент, у результаті взаємодії з яким карбонові кислоти утворюють естер:

солі
кетони
аміни
спирти

304. Який із наведених спиртів є третинним?

2,4-диметил-3-пентанол
4,4-диметил-2-пентанол

2,3-диметил-3-пентанол
3-пентанол

305. Назвіть кінцевий продукт взаємодії металічного натрію і 1-хлорпропану:

2-метилпентан
пентан
гексан
циклогексан

306. Реакція ``срібного дзеркала" - це взаємодія альдегідів з ...

лугом
кислотою
аміачним розчином Аргентум (I) оксиду
водою

307. Для одержання штучного волокна целюлозу

нітрують
сульфують
ацетилюють
гідрують

308. Молекула якої з наведених сполук містить атом карбону у стані sp-гібридизації ?

ацетилен
етилен
оцтовий альдегід
пропілен

309. Скільки молекул води утворюється при відновленні нітробензену до аніліну?

1
2
3
4

310. Скільки атомів Гідрогену потрібно для відновлення нітробензену в анілін?

2
3
5
6

311. Скільки структурних ізомерів має бутан?

чотири
три
жодного
два

312. Вкажіть кінцевий продукт хлорування метану:

хлороформ
тетрахлорметан
хлорметан
етан

313. Які властивості характерні для амінів?

основні
кислотні
амфотерні
нейтральні

314. Яка з наведених дикарбонових кислот є ароматичною?

малеїнова
щавелева
фталева
малонова

315. Вкажіть речовину, з якою не реагує бромна вода:

стирен
етан
ацетилен
етилен

316. Під час утворення дипептиду залишки амінокислот сполучаються між собою:

одним пептидним зв'язком
водневим зв'язком
трьома пептидними зв'язками
чотирма пептидними зв'язками

317. Вкажіть назву вуглеводів, які не піддаються гідролізу:

полісахариди
дисахариди
моносахариди
складні вуглеводи

318. Вкажіть речовину, яку використовують для підтримки життєдіяльності ослабленого організму:

целюлоза
крохмаль
глюкоза
лактоза

319. Вкажіть назву вуглеводу, який належить до полісахаридів:

крохмаль
фруктоза
глюкоза
лактоза

320. Глюкоза — це:

багатоатомний спирт
альдегідоспирт
дисахарид
полісахарид

321. Які з перелічених сполук можуть існувати у формі цис- і транс- ізомерів:

бутен-1
бутин-2
бутен-2
бутин-1

322. Вкажіть назви речовин, які належать до вуглеводів:

целюлоза, етанол, глюкоза
фруктоза, глюкоза, целюлоза
трипептид амінооцтової кислоти, амінопропінова кислота, глюкоза
мальтоза, глюкоза, етилацетат

323. Виберіть реакцію, в результаті якої утворюється оцтовий альдегід:

гідратація ацетилену в присутності Hg^{2+}
гідратація етилену
окиснення етилену розчином калій перманганату
окиснення ацетилену розчином калій перманганату

324. Гідроксильна група у фенолі є орієтантом ...

мета-, пара-
орто-, мета-
мета-
орто-, пара-

325. Реакція "срібного дзеркала" є якісною реакцією на

кетогрупу
спиртовий гідроксил
альдегідну групу
карбоксильну групу

326. Загальна формула алкінів $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$. Який клас сполук є ізомерами алкінів?

багатоядерні ацени
алкени
циклоалкани
алкадієни

327. У подвійному зв'язку алкену

π -зв'язок міцніший за σ -зв'язок
 π - та σ -зв'язки однаково міцні
 π -зв'язок слабший за σ -зв'язок
жодної правильної відповіді

328. Атоми карбону в етилені перебувають у стані ... гібридизації

sp
 sp^2
 sp^3
 sp^4

329. За Арреніусом кислота – це сполука

яка під час дисоціації у водному розчині здатна відщеплювати катіон гідрогену та аніон кислотного залишку
донор катіонів гідрогену в протонному розчиннику

акцептор електронної пари
яка здатна бути донором катіона або акцептором аніона

330. Закон об'ємних відношень –

тиски газів, які беруть участь у реакції, відносяться між собою як невеликі цілі числа
об'єми газів, які беруть участь у реакції, не відносяться між собою як невеликі цілі числа
не існує такого закону
об'єми газів, які беруть участь у реакції, відносяться між собою як невеликі цілі числа

331. За Льюїсом кислота – це

сполука, яка під час дисоціації у водному розчині здатна відщеплювати катіон гідрогену та аніон кислотного залишку
донор катіонів гідрогену в протонному розчиннику
акцептор електронної пари
сполука, яка здатна бути донором катіона або акцептором аніона

332. За Арреніусом основа – це

сполука, яка під час дисоціації у водному розчині здатна відщеплювати гідроксид-аніон та катіон
акцептор катіонів гідрогену в протонному розчиннику
донор електронної пари
сполука, яка здатна бути донором аніона або акцептором катіона

333. Яка кислота найсильніша?

оцтова
мурашина
пропанова
бутанова

334. Вільні радикали мають

негативно заряджений атом карбону
позитивно заряджений атом карбону
атом карбону з одним неспареним електроном
атом карбону з двома неспареними електронами

335. Карбокатиони мають

негативно заряджений атом карбону
позитивно заряджений атом карбону
атом карбону з одним неспареним електроном
атом карбону з двома неспареними електронами

336. Карбени мають

негативно заряджений атом карбону
позитивно заряджений атом карбону
атом карбону з одним неспареним електроном
атом карбону з двома неспареними електронами

337. Реагент, який має понижено електронну густину, та атакує органічні субстрати з підвищеною електронною густиною, називається

електрофілом
електрофугом

нуклеофугом
вільним радикалом

338. Реагент, який має підвищену електронну густину, та атакує органічні субстрати з пониженою електронною густиною, називається

електрофілом
електрофугом
нуклеофілом
нуклеофугом

339. Як впливають каталізатори на швидкість проходження реакцій?

не впливають
зменшують
збільшують
можуть збільшувати або зменшувати

340. Як впливають каталізатори на константу рівноваги реакцій?

не впливають
зменшують
збільшують
можуть збільшувати або зменшувати

341. Як впливають каталізатори на енергію активації реакцій?

не впливають
зменшують
збільшують
можуть збільшувати або зменшувати

342. Вкажіть назву основного компонента високооктанових бензинів:

ізогексан
2 -метилбутан
ізооктан
нонан

343. кажіть традиційну (тривіальну) назву другого члена гомологічного ряду насичених одноосновних карбонових кислот:

метанова кислота
мурашина кислота
оцтова кислота
пропіонова кислота

344. Виберіть правильне твердження: Крекінг — це процес...

приєднання водню до молекули вуглеводню
відщеплення водню від молекули вуглеводню
розщеплення високомолекулярних вуглеводнів на вуглеводні з низькою молекулярною масою
сполучення однакових молекул

345. Вкажіть, до якого типу реакцій належить реакція гідрування алкінів:

заміщення
розкладу

приєднання
обміну

346. Вкажіть назву речовини, яка утворюється під час взаємодії пропену із бромною водою:

1-бромпропан
1,2-дибромпропан
2-бромпропан
1,1,2,2-тетрабромпропан

347. Під час утворення з молекули ацетилену молекули етану відбувається приєднання ...

однієї молекули водню
двох молекул водню
однієї молекули води
трьох молекул водню

348. Вкажіть назву речовини, з якої можна одержати 1,2-дибромоетан в одну стадію:

етен
етан
пропен
бутан

349. Визначте густину за метаном для бутену

2
2,8
3
3,5

350. Вкажіть формулу продукту повного хлорування ацетилену:

$C_2H_4Cl_2$
 $C_2H_2Cl_4$
 $C_2H_6Cl_2$
 $C_2H_2Cl_3$

351. Специфічні аналітичні реакції – це реакції

виявлення катіонів
що йдуть до кінця
за допомогою яких у даних умовах можна виявити тільки одну речовину
за допомогою яких можна виявити всі речовини в даних умовах

352. Сорбцію використовують в основному для

підвищення чутливості спектральних методів
розділення й концентрування речовин
для зменшення йонної сили розчину
як альтернативу осадженню

353. Під час роботи з пробєю об'ємом 0,01-0,1 см³ і масою 0,001-0,01 г використовують

макрометод
ультрамикрометод
мікрометод
напівмікрометод

354. Сорбція – це:

процес розподілу речовини між двома рідинами, що не змішуються
процес поглинання осадам сторонніх йонів
процес утворення осаду
процес поглинання газів, парів або розчинених речовин твердими або рідкими поглиначами на твердій основі

355. Мікрокристалоскопічна реакція супроводжується утворенням

кристалів характерної форми
кристалічного осаду
дрібнокристалічного осаду
забарвлених кристалів

356. На визначенні якої характеристики ґрунтується якісний аналіз у методі тонкошарової хроматографії?

на вимірюванні площі піку
на вимірюванні відстані від стартової лінії до центра плями
на вимірюванні межі фронту розчинника в кінці дослідження
на визначенні значень рухливості R_f

357. Для виявлення сульфат-йонів дробним способом використовують реактив

$\text{BaCl}_2 + \text{HCl}$
 $\text{CaCl}_2 + \text{HCl}$
 $\text{SrCl}_2 + \text{HCl}$
 $\text{MnCl}_2 + \text{HCl}$

358. Які дві фази – рухома і нерухома – використовуються в газорідній розподільній хроматографії?

нерухома фаза – газ, рухома – рідина
обидві фази – рідини, які змішуються одна з одною
нерухома фаза – рідина, рухома фаза – газ
обидві фази – рідини, які не змішуються одна з одною

359. Груповий реагент на катіони $\text{Ag}(\text{I})$, $\text{Hg}(\text{I})$, $\text{Pb}(\text{II})$ під час використання кислотно-основної схеми аналізу

NH_3
 H_2O_2
 NaOH
 HCl

360. Іонометрія ґрунтується на вимірюванні

опору
провідності
електрорушійної сили
кількості електрики

361. Груповий реагент на катіони $\text{Ca}(\text{II})$, $\text{Sr}(\text{II})$, $\text{Ba}(\text{II})$ під час використання кислотно-основної схеми аналізу

NaOH
 $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$



362. Вимога, якій повинні відповідати електроди порівняння

постійний потенціал

механічна міцність

високий мембранний потенціал

висока сприйнятливість до зміни рН

363. Солі якого катіону забарвлюють полум'я у фіолетовий колір?



364. Яку з умов необхідно зберігати для досягнення повноти осадження:

осадження з гарячого розчину

осадження в присутності сторонніх електролітів

осадження надлишком осаджувача

осадження з розведеного розчину

365. Зменшення електричної провідності у концентрованих розчинах відбувається за рахунок

збільшення сил міжйонної взаємодії

утворення пересиченого розчину

збільшення тиску на стінки посудини

зменшення швидкості руху електронів

366. Кондуктометрія ґрунтується на вимірюванні

опору

питомого опору

рухливості йонів

питомої електропровідності

367. В основі кулонометричного методу аналізу лежать закони

Кулона

Ампера

Фарадея

Нернста

368. Хелатами називають

металоіндикатори

титранти в комплексонометрії

циклічні комплексні сполуки комплексонів з металами

буферні розчини в комплексонометрії

369. Як металоіндикатор в комплексонометричному титруванні використовують

фенолфталеїн

еріохром чорний Т

метиловий червоний

дифеніламін

370. Розподіл інтенсивності випромінювання за енергіями – це

спектр
довжина хвилі
частота
розділення

371. Оцінкою окисно-відновної здатності системи є:

потенціал іонізації
електродний потенціал
енергія електронних переходів
константи дисоціації

372. Спектрофотометрія ґрунтується на

поглинанні молекулами речовини енергії електромагнітного випромінювання в ближній УФ, видимій і ІЧ областях спектра
поглинанні атомами випромінювання від зовнішнього джерела
здатності оптично активних речовин обертати площину поляризації електромагнітної хвилі
випромінюванні молекулами речовини електромагнітних хвиль у видимій ділянці спектра

373. Ефективність окисних і відновних властивостей речовини визначається...

величиною електродного потенціалу редокс-пари
кількістю відданих електронів
умовами протікання реакції
електрорушійною силою системи

374. Добуток розчинності за сталої температури

розраховується в залежності від речовини
залежить від концентрації розчину
знаходиться експериментальним шляхом
величина постійна

375. У комплексонометрії як титрант найчастіше використовують:

ЕДТА
ДМГ
тіокарбамід
8-оксихінолін

376. У потенціометрії роль електрода порівняння відіграє електрод, потенціал якого

залежить від природи одного з компонентів розчину
залежить від концентрації одного з компонентів розчину
не залежить від складу розчину
залежить тільки від природи розчинника

377. Гравіметрична форма – це форма, у вигляді якої визначувану речовину:

зважують
осаджують
осаджують, а потім зважують
промивають і потім фільтрують

378. Кривою титрування називається:

графічне зображення залежності концентрації визначуваного компонента або пропорційної їй властивості системи від значення рН розчину титранту
графічне зображення залежності концентрації визначуваного компонента або пропорційної їй властивості системи від об'єму доданого титранту
графічне зображення залежності концентрації визначуваного компонента або пропорційної їй властивості системи від часу
графічне зображення залежності концентрації визначуваного компонента або пропорційної їй властивості системи від концентрації доданого титранту

379. Що таке фізичний аналіз?

аналіз, який базується на визначенні хімічних характеристик речовини
аналіз, який базується на визначенні фізичних характеристик речовини
аналіз, який базується на визначенні біологічних характеристик речовини
аналіз, який базується на визначенні колоїдних характеристик речовини

380. Джерела світла у фотометрії – ...

лазери
монохроматичні лампи
кварцові лампи
різнопотужні електричні лампочки зі стабілізацією

381. Що таке хімічний аналіз?

аналіз, який базується на визначенні хімічних характеристик речовини
аналіз, який базується на визначенні фізичних характеристик речовини
аналіз, який базується на визначенні біологічних характеристик речовини
аналіз, який базується на визначенні колоїдних характеристик речовини

382. Послідовність аналітичних операцій при колориметруванні:

приготування безбарвних розчинів, побудова калібрувального графіку, підготовка приладу до роботи, визначення концентрації проби
побудова калібрувального графіку, підготовка приладу до роботи, приготування холостих проб, визначення концентрації проби
приготування калібрувальних розчинів та холостих проб, підготовка приладу до роботи, побудова калібрувального графіку, визначення концентрації проби
визначення концентрації проби, підготовка приладу до роботи, побудова калібрувального графіку, приготування калібрувальних розчинів

383. Який закон лежить в основі нефелометричного методу аналізу?

закон Бугера-Ламберта-Бера
закон Релея
закон Генрі
закон Рауля

384. Якою формулою виражається взаємозв'язок між водневим і гідроксильним показниками?

$\text{pH} + \text{pOH} = 10^{-14}$
 $\text{pH} + \text{pOH} = 14$
 $\text{pH} + \text{pOH} = 7$
 $\text{pH} + \text{pOH} = 0$

385. Виділення речовини в гравіметричному аналізі найчастіше проводять

розчиненням

сублімацією
випарюванням
осадженням

386. Потенціометричним титруванням називається таке титрування, при якому

кінцеву точку титрування можна виявити за зміною забарвлення розчину
точка еквівалентності визначається тільки за калібрувальним графіком
точка еквівалентності визначається за стрибком потенціалу електрода, зануреного в розчин
точка еквівалентності визначається за різкою зміною прозорості розчину

387. Спосіб окремих наважок при встановленні титру стандартного розчину титранту полягає в титруванні

серії розчинів, які приготовані шляхом розчинення близьких точних наважок в колбах для титрування
аліквотних частин розчину з приблизно відомою концентрацією
аліквотних частин розчину, приготованого в мірній колбі за точною наважкою
всього об'єму розчину первинного стандарту, що міститься в мірній колбі

388. У провідниках другого роду перенесення електрики здійснюється

рухом електронів
рухом іонів
рухом атомів до катода або анода
рухом вільних електронів, які не беруть участь в утворенні зв'язків

389. Спектрофотометричним методом аналізують

колоїдні розчини
суспензії
забарвлені істинні розчини
емульсії

390. Кислотно-основні індикатори – це

слабкі неорганічні кислоти або основи, забарвлення яких змінюється при зміні рН середовища
слабкі органічні кислоти або основи, забарвлення яких змінюється при зміні рН середовища
сильні органічні кислоти або основи, забарвлення яких змінюється при зміні рН середовища
слабкі органічні кислоти або основи, забарвлення яких змінюється при взаємодії з титрантом

391. Йодометрію використовують для визначення

окисників
відновників
окисників і відновників
речовин, що не виявляють окисно-відновних властивостей

392. Суть явища люмінесценції полягає в:

світінні атомів, іонів, молекул або інших більш складних частинок, що виникає в результаті електронного переходу в цих частинках при їх поверненні із збудженого стану в основний

вибірковому поглинанні однорідною системою електромагнітного випромінювання різних ділянок спектру
випромінюванні атомів, молекул, що виникає в результаті електронних переходів між енергетичними рівнями збуджених атомів або іонів
здатності оптично активних речовин обертати площину поляризації електромагнітної хвилі

393. При перманганатометричному титруванні іонів Fe^{2+} кінцеву точку титрування визначають

використовуючи індикатор ферроїн
за допомогою індикатора дифеніламіну
додавши в розчин, що титрується, амоній роданід
за появою забарвлення перманганату

394. До якої групи електродів відноситься хлорсрібний електрод?

до мембранних електродів
до електродів I роду
до електродів II роду
до електродів III роду

395. Речовина що адсорбується називається:

адсорбат
адсорбтив
адсорбент
адсорбційний комплекс

396. Рушійною силою фізичної адсорбції є прямування системи до зменшення надлишкової поверхневої енергії внаслідок зменшення:

густини
в'язкості
маси
поверхневого натягу

397. Явище, коли адсорбент, згущуючи та орієнтуючи на своїй поверхні молекули одного або декількох учасників реакції, сприяє перебігу реакції, але сам до неї не вступає називається:

автокаталізом
негативним каталізом
ферментативним каталізом
гетерогенним каталізом

398. Гідрофільною групою не є група:

$-\text{CH}_3$
 $-\text{COOH}$
 $-\text{OH}$
 $-\text{CHO}$

399. Вставте пропущене слово в твердження: "Диспергування перебігає самодовільно лише у результаті виникнення ... , обернених дисперсних систем, що є ліофільними"

термодинамічно нестійких
термодинамічних
термодинамічно стійких
ізотермічних

400. За правилом Дюкло-Траубе у разі збільшення довжини вуглеводневого радикалу на одну групу CH_2 поверхнева активність речовини збільшується в ... рази

- 4,5
- 5,4
- 3,2
- 0,5

401. За ефектом Ребіндера зниження міцності твердого тіла відбувається:

- в об'ємі тіла
- в об'ємі і на поверхні тіла
- на поверхні дефектів тіла
- на поверхні тіла

402. Явище переходу скоагульованих частинок дисперсної фази у золь називається:

- пептизацією
- коагуляцією
- конденсацією
- диспергуванням

403. Статична обмінна ємність – це:

- часткова обмінна ємність
- динамічна обмінна ємність
- такого твердження не існує
- повна обмінна ємність

404. Явище електрофорезу відповідає:

- ефекту Ребіндера
- ефекту Доплера
- ефекту Квінке
- ефекту Дорна

405. Мінімальна концентрація розчиненої поверхнево-активної речовини, за якої можна експериментально виявити колоїдно-дисперсну фазу це:

- ККО
- ККМ
- КМК
- ОКМ

406. Самочинне розчинення мицелярною фазою ПАВ речовин (твердих, рідких і газових), практично нерозчинних за звичайних умов у дисперсійному середовищі, з утворенням термодинамічно стабільного ізотропного розчину називається:

- емульсійною полімеризацією
- оптимізацією колоїдного розчину
- солюбілізацією
- конденсацією колоїдного розчину

407. Ліофільні дисперсні системи:

- утворюються самочинно
- зміна енергії Гіббса утворення позитивна
- самочинно не утворюються

термодинамічно нестійкі

408. Утворення частинок більшого розміру з менших частинок дисперсної фази називається:

- коагуляцією
- солюбілізацією
- седиментацією
- правильної відповіді немає

409. Виберіть правильне твердження. В'язкість розчинів поліелектролітів:

- є лінійною залежністю від pH середовища
- неможливо виразити графічною залежністю від pH середовища
- не залежить від pH середовища
- залежить від pH середовища

410. Напишіть формулу міцели золю йодиду срібла, якщо стабілізатором є розчин азотнокислого срібла

- $\{[m AgI] n Ag^+ 2(n-x) I^- \}^{+2} x I^-$
- $\{[m AgI] n Ag^+ (n-x) I^- \}^{+} x I^-$
- $\{[m AgI] n Ag^+ 2(n-x) NO_3^- \}^{+} 2x NO_3^-$
- $\{[m AgI] n Ag^+ (n-x) NO_3^- \}^{+} x NO_3^-$

411. Самовільна зміна концентрації компонента в поверхневому шарі у порівнянні з об'ємною фазою, віднесена до одиниці площі поверхні називається:

- когезією
- адсорбцією
- адгезією
- десорбцією

412. Капілярна конденсація – це:

- процес зрідження пари в порах твердого сорбенту, у результаті зниження температури нижче за критичну для цієї пари
- процес зрідження пари в капілярах, у результаті зниження температури нижче за критичну для цієї пари
- процес зрідження пари на поверхні твердого сорбенту, у результаті зниження температури нижче за критичну для цієї пари
- процес зрідження пари в капілярах без участі твердого сорбенту, у результаті зниження температури нижче за критичну для цієї пари

413. Адсорбція на поверхні рідин:

- неможлива
- можлива
- можлива в дуже специфічних умовах
- описана тільки в теорії, на практиці не спостерігалась

414. Яке твердження є невірним для розділення емульсій на типи:

- олива у воді
- вода у воді
- вода в оливі
- правильної відповіді немає

415. Поріг коагуляції – це:

мінімальна концентрація електроліту, яка необхідна для коагуляції золю
максимальна концентрація електроліту, яка необхідна для коагуляції золю
мінімальна напруга, яка необхідна для коагуляції золю
максимальна напруга, яка необхідна для коагуляції золю

416. Виберіть невірне твердження. Для очистки колоїдних систем застосовують:

діаліз
електродіаліз
ультрафільтрацію
заміну розчинника

417. Явище мимовільного зменшення розмірів гелю за рахунок виділення дисперсійного середовища, що втримується в структурі гелю називається:

генезисом
коагуляцією
коалесценцією
синерезисом

418. Процес зворотній до синерезису – це:

пептизація
набрякання
коалесценція
генезис

419. Здатність деяких структурованих дисперсних систем мимоволі відновлювати зруйновану механічною дією початкову структуру – це:

тиксотропія
пептизація
регенерація
регенезис

420. Метод дослідження і аналізу речовин, що базується на вимірюванні інтенсивності світлового потоку, розсіяного завислими частинками речовини, що досліджується, називається:

турбодиметрія
фотоколориметрія
нефелометрія
тиксотропія

421. Метод дослідження і аналізу речовин, що базується на вимірюванні інтенсивності світлового потоку, що пройшов через дисперсну систему, називається:

турбодиметрія
фотоколориметрія
нефелометрія
тиксотропія

422. Міжфазна взаємодія або взаємодія між двома приведеними в контакт поверхнями конденсованих тіл різної природи називається:

адгезією
когезією
адсорбцією
нефелометрією

423. Максимальна адгезія може бути досягнута:

- між рідиною і газом
- між рідиною і твердим тілом
- між твердим тілом і твердим тілом
- правильної відповіді немає

424. Речовини називаються поверхнево-активними, якщо їх поверхнева активність:

- >2
- >1
- >10
- всі відповіді вірні

425. Формула визначення мутності колоїдних розчинів:

- $\tau = 2,303AI$
- $\tau = 2,303A/I$
- $\tau = 2,303AT/I$
- такої формули не існує

426. Колоїдні системи – це системи із розміром частинок дисперсної фази:

- 10^{-7} - 10^{-9}
- 10^{-5} - 10^{-9}
- 10^{-5} - 10^{-7}
- 10^{-3} - 10^{-5}

427. Правило Фаянса-Пескова:

- на поверхні твердої речовини не адсорбуються іони, які можуть утворювати з іонами решітки важкорозчинні сполуки
- на поверхні твердої речовини переважно адсорбуються іони, які знижують її поверхневий натяг
- на поверхні твердої речовини переважно адсорбуються іони, які можуть добудовувати її кристалічну решітку або утворювати з іонами решітки важкорозчинні сполуки
- на поверхні твердої речовини переважно адсорбуються іони, які не можуть добудовувати її кристалічну решітку або утворювати з іонами решітки важкорозчинні сполуки

428. Седиментаційний аналіз базується на:

- вимірюванні розміру осілих частинок в залежності від часу
- вимірюванні ваги осілих частинок в залежності від їх розміру
- вимірюванні густини осілих частинок в залежності від часу
- вимірюванні ваги осілих частинок в залежності від часу

429. Чи існує прилад, за допомогою якого спостерігають колоїдні частинки розміром до 3 нм в розсіяному світлі і називається ультрамікроскопом?

- так
- ні
- існуючі мікроскопи дозволяють спостерігати частинки не менші 200 нм
- ультрамікроскоп існує, але в ньому неможна спостерігати колоїдні частинки

430. Грубодисперсні системи, це системи, розмір частинок у яких:

- $<10^{-7}$
- $<10^{-9}$

$>10^{-7}$

$>10^{-9}$

431. Відзначте твердження, що не відносяться до основних положень мономолекулярної адсорбції Ленгмюра.

Адсорбція викликається валентними силами, або силами залишкової хімічної валентності

Адсорбовані молекули взаємодіють між собою

Поверхня адсорбенту еквіпотенціальна

Адсорбція відбувається на активних центрах

432. Позначте твердження, що не відносяться до основних положень мономолекулярної адсорбції Ленгмюра.

На поверхні адсорбенту утворюється тільки мономолекулярний шар молекул адсорбату

Поверхня адсорбенту еквімолярна.

Адсорбовані молекули не взаємодіють між собою.

Адсорбція відбувається на активних центрах

433. Вкажіть твердження, що не відносяться до основних положень мономолекулярної адсорбції Ленгмюра.

Адсорбція відбувається на активних центрах

На поверхні адсорбенту утворюється багатомолекулярний шар молекул адсорбату

Адсорбовані молекули не взаємодіють між собою.

Рівновага має динамічний характер.

434. Обмінна адсорбція:

завжди оборотня

завжди необоротня

не завжди оборотня

неіснує

435. Утворення частинок більшого розміру з менших частинок дисперсної фази це:

коагуляцією;

диспергуванням

солюбілізацією

седиментацією

436. Диспергування не можна здійснювати:

електрозваркою

електродуговим розпиленням металів

в колоїдних мельницях

ультразвуком

437. Які процеси не знижують поверхневу енергію дисперсних термодинамічно нестійких систем:

адсорбція

коагуляція

диспергування

утворення макроструктур

438. Дві системи однакового складу і ступеня дисперсності:

інколи можуть бути енергетично рівноцінними

не можуть бути енергетично рівноцінними
можуть бути енергетично рівноцінними
дуже рідко можуть бути енергетично рівноцінними

439. Що не входить до основних груп у колоїдній хімії:

дисперсії твердих частинок
розчини ПАР;
розчини електролітів
розчини високомолекулярних сполук

440. До типу дисперсних систем т/р не відноситься:

водні дисперсії
золі металів у воді
молоко
мильна піна

441. До типу дисперсних систем т/г не відноситься:

дим
порошки
мильна піна
аерозолі

442. Дифузія – це:

самочинний процес вирівнювання концентрації частинок в об'ємі системи рідини або газу під впливом теплового руху
самочинний процес збільшення концентрації частинок в об'ємі системи рідини або газу під впливом теплового руху
самочинний процес вирівнювання концентрації частинок в об'ємі системи рідини або газу під впливом електричного струму
самочинний процес збільшення концентрації частинок в об'ємі системи рідини або газу під впливом електричного струму

443. Седиментації частинок завжди протидіє:

коалисценція
обертовий рух частинок дисперсної фази
броунівський рух
коагуляція

444. Мірою кінетичної стійкості дисперсної системи є:

величина зворотня седиментації
величина зворотня диспергуванню
величина зворотня дифузії
величина зворотня електрофорезу

445. Реальні дисперсні системи є полідисперсними і тому:

крупні частинки осідають, малі — не осідають
крупні частинки не осідають, малі — осідають
крупні частинки осідають повільніше, малі — швидше
крупні частинки осідають швидше, малі — повільніше

446. Голубувате світіння колоїдних розчинів на темному полі при боковому освітленні

називається:

- ефект Тиндаля
- ефект Квінке
- ефект Дорна
- опалесценцією

447. Флуоресценція:

- це те саме що и опалесценція
- протилежна опалесценції
- відрізняється від опалесценції
- на відміну від опалесценції володіє ефектом Тиндаля

448. Явище селективного поглинання світлового променя і трансформування його у промінь з більшою довжиною хвилі це:

- опалесценція
- мутність
- розіювання
- флуоресценція

449. Нефелометрія основа на вимірюванні:

- інтенсивності світла поглинутого дисперсною системою
- показника заломлення світла, яке пройшло через дисперсну систему
- інтенсивності світла розсіяного дисперсною системою
- показника заломлення світла, яке розсіялось через дисперсну систему

450. До електрокінетичних явищ першого роду належать:

- електрофорез
- потенціал седиментації
- потенціал протікання
- специфічна адсорбція

451. Під дією електричного поля подвійний шар йонів на поверхні частинки розривається на межі ковзання, частинка стає зарядженою і рухається до протилежно зарядженого електрода, а протиіони дифузного шару рухаються у протилежний бік. Це явище називається:

- ефектом Дорна
- ефектом Квінке
- дифелектроосмосом
- електрофорезом

452. У технології хімічних речовин важливу роль відіграють: тиск, температура, концентрація. Зниження температури якого з процесів прискорює його?

- ізобарний
- адіабатний
- екзотермічний
- ендотермічний

453. Лінію на діаграмі стану, вище якої не може існувати тверда фаза, називають:

- солідус
- медіана
- евтетика

ліквідус

454. Селективний розчинник, який використовують для вилучення речовин із лікарської рослинної сировини, називають...

елюент
екстрактор
екстрагент
екстракт

455. У фармацевтичному виробництві для виділення ефірних олій з рослинної сировини можна використати метод

екстракції
конденсації
поляриметриї
ректифікації

456. Яким повинен бути тиск пари рідини при кипінні?

рівним атмосферному
рівним тиску насиченої пари за 273 K
максимальним
рівним тиску насиченої пари за кімнатної температури

457. Вивчення діаграм плавкості подвійних сумішей твердих речовин сприяє створенню речовин із заданими фізичними властивостями. Точка діаграми, яка відповідає найнижчій температурі затвердіння суміші, зветься:

конденсації
кристалізації
евтектичною
рівноважною

458. Компонентом називають:

сукупність кристалічних речовин системи
індивідуальну речовину, яка є часткою системи і може бути виділеною з неї та існувати самостійно
індивідуальну речовину, яка є часткою системи і не може бути виділеною з неї та існувати самостійно
всі речовини, які знаходяться у системі

459. Конденсованою системою називають систему, в якій:

є більше двох компонентів
відсутня газова фаза
відсутня рідка фаза
компоненти знаходяться в рідкому стані

460. Скільки компонентів міститься у водному розчині кухонної солі

2
3
1
4

461. Який з факторів не впливає на зміщення хімічної рівноваги?

зміна температури
зміна тиску
зміна концентрації вихідних речовин
додавання каталізатору

462. Фазовими перетвореннями називають:

перехід речовин з однієї фази у іншу, в яких не відбувається хімічних реакцій
перехід речовин з однієї фази у іншу під впливом атмосферного тиску
перехід речовини з однієї фази у іншу
перехід речовин з однієї фази у іншу, під впливом каталізатора

463. Водневий показник крові підтримується на сталому рівні і належить до гомеостатичних параметрів. Постійність рН крові потрібна для забезпечення функціонування більшості органів та проходження ферментативних реакцій. За рахунок чого підтримується ізогідрія?

ферментів
буферних систем
хлоридної кислоти
глюкози

464. Для визначення молярної маси хімічних речовин, а також оцінки ізотонічної концентрації, може бути використаний метод

кріоскопія
полярографія
рН-метрія
калориметрія

465. Ебуліоскопічна стала – це:

пониження температури кипіння одномолярного розчину
чинник, що характеризує природу розчинника
чинник, що характеризує природу розчиненої речовини
підвищення температури кипіння одномолярного розчину

466. Причиною електролітичної дисоціації є:

погана розчинність речовин у воді
мала молярна маса речовини
добра розчинність речовин у воді
гідратація йонів

467. В основі якого методу аналізу лежить явище заломлення світла на межі поділу двох прозорих середовищ?

рефрактометрія
турбідиметрія
кондуктометрія
кулонометрія

468. Вкажіть, як змінюється молярна електропровідність сильного електроліту за даної температури з розведенням:

швидко зростає і досягає максимуму
повільно зростає, а потім зменшується
зменшується
не змінюється

469. ЕРС якого гальванічного елемента не залежить від величин стандартних потенціалів електродів?

- без переносу
- оборотного
- з переносом
- концентраційного

470. До якого типу електродів відносять хінгідронний електрод:

- йон-селективних
- другого роду
- першого роду
- окисно-відновних

471. Кондуктометричне титрування ґрунтується на вимірюванні:

- питомої електричної провідності досліджуваного розчину
- константи йонізації аналізованого розчину
- вимірюванні йонної електропровідності аніона досліджуваного розчину
- електрорушійної сили гальванічного кола

472. Більшість хімічних реакцій відбуваються у декілька стадій. Як називають реакції, в яких багаторазово повторюється цикл елементарних актів з участю активних частинок

- послідовні
- ланцюгові
- спряжені
- паралельні

473. Швидкістю хімічної реакції називається:

- відношення концентрації речовини до відповідного інтервалу часу
- зміна концентрації даної речовини за одиницю часу
- швидкість при одиничних концентраціях реагентів
- добуток концентрацій реагентів, узятих у відповідних степенях

474. Для визначення швидкості реакції в заданий момент часу потрібно знати:

- поточну концентрацію реагента
- початкову концентрацію речовини і молекулярність реакції
- початкову концентрацію речовини і порядок реакції
- залежність концентрації речовини від часу

475. Ступінь перетворення являє собою:

- відношення концентрацій наприкінці і на початку реакції
- те саме, що й вихід продуктів у реакції
- відношення кількості речовини, що зреагувала, до початкової кількості
- величину, обернену до часу півперетворення

476. Питому електричну провідність розчинів електролітів вимірюють у:

- Ом^{-1}
- См^{-1}
- $\text{Ом} \cdot \text{м}^{-1}$
- $\text{Ом}^{-1} \cdot \text{м}^{-1}$

477. Обриви ланцюгів у ланцюгових реакціях можуть відбуватися в разі:

зіткнення двох радикалів
зіткнення радикала з молекулою
зіткнення двох радикалів з молекулою
в усіх перелічених випадках

478. Автокаталізом називається явище, при якому:

процес іде автоматично
каталізатором є продукт реакції
кількість каталізатора не змінюється
кількість каталізатора зменшується

479. Стан системи, який не змінюється в часі при незмінних зовнішніх факторах, називається:

нерівноважним
рівноважним
ізохорним
ізобарним

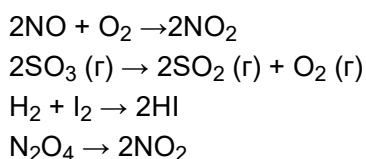
480. Основною характеристикою фазового переходу є:

об'ємні співвідношення компонентів
тиск
температура
склад компонентів

481. Процес розділення сумішей на чисті компоненти, який теоретично обґрунтовується законами Коновалова, називають:

осмосом
електрофорезом
хроматографією
ректифікацією

482. Теорія хімічної рівноваги дозволяє прогнозувати шляхи максимального виходу синтезованих речовин. Визначте, для якої реакції збільшиться вихід продукту при збільшенні тиску?



483. Ізотонічними розчинами називають такі у яких:

однакова нормальна концентрація
однаковий осмотичний тиск
однакова масова частка
однакова молярна концентрація

484. Серед наведених тверджень щодо властивостей каталізаторів хімічних реакцій виберіть одне, що є невірним:

каталізатор витрачається в процесі хімічної реакції
якісний і кількісний склад каталізатора залишається незмінним після закінчення реакції
каталізатор зміщує рівновагу в оборотних реакціях
каталізатори можуть проявляти високу специфічність щодо типу реакції

485. Для отримання синтетичних полімерів використовуються реакції :

- полімеризації та ізомеризації
- поліконденсації та гідролізу
- полімеризації і поліконденсації
- полімеризації та етерифікації

486. У реакціях поліконденсації найчастіше утворюється низькомолекулярна речовина:

- NaCl
- H₂O
- H₂S
- CO₂

487. Речовини, що викликають початок реакції полімеризації, називаються:

- ініціатори
- індикатори
- інгібітори
- пластифікатори

488. Синтетичні волокна, в основному, отримують за реакцією:

- теломеризації
- кополімеризації
- хімічної модифікації
- поліконденсації

489. Синтетичний каучук одержують полімеризацією:

- метилакрилату
- стирену
- бутадієну-1,3
- акрилонітрилу

490. Реагентом, який застосовується для вулканізації каучуку, є:

- крейда
- графіт
- сажа
- сірка

491. Реакцією поліконденсації можна отримати:

- найлон
- полістирол
- тефлон
- полінітрин

492. Реакція синтезу полімерів із сполук, що містять дві або більше функціональних груп, яка супроводжується утворенням низькомолекулярного продукту, називається:

- поліконденсацією
- димеризацією
- кополімеризацією
- деполімеризацією

493. Процес утворення полімерів шляхом послідовного приєднання молекул мономеру називається реакцією:

- полімеризації
- поліпептизації
- поліконденсації
- поліетерифікації

494. Полістирол отримують у результаті:

- полімеризації вінілбензену
- ізомеризації стирену
- поліконденсації стирену
- полімеризацією прального порошку

495. Отримання ацетатного шовку з целюлози можливо завдяки наявності в ній:

- циклічних фрагментів
- метиленових груп
- гідроксильних груп
- альдегідних груп

496. Основну масу промислово важливих полімерів отримують реакцією:

- поліконденсації
- кополімеризації
- вулканізації
- полімеризації

497. Особливістю реакції полімеризації, що відрізняє її від поліконденсації, є:

- відсутність розгалужених структур
- утворення побічних низькомолекулярних продуктів
- відсутність побічних низькомолекулярних продуктів
- утворення розгалужених структур

498. Перша стадія полімеризації, на якій відбувається утворення активних центрів, називається:

- конденсація
- рацемізація
- ініціювання
- інгібування

499. Сировиною для отримання штучних волокон є:

- целюлоза
- каучук
- крохмаль
- стирен

500. Для отримання синтетичного каучуку за Лебедєвим, в якості вихідної речовини використовується:

- пропіловий спирт
- бутиловий спирт
- етиловий спирт
- метиловий спирт