

Тест ::: Хім_161_Бак_Хімічна технологія_2020

Розробники:

Тема :: 1

1. Яка масова частка (у відсотках) розчиненої речовини в розчині, одержаному при розчиненні 7 г солі в 43 г води
 - 1,4
 - 0,7
 - 14
2. Яка масова частка (у відсотках) цукру в розчині, одержаному при змішуванні 10 г цукру і 190 г води
 - 5
 - 0,5
 - 10
3. Яка масова частка (у відсотках) речовини в розчині, одержаному при розчиненні 5 г кухонної солі в 45 г води
 - 10
 - 20
 - 0,1
4. У 80 г розчину міститься 8 г кислоти. Яка масова частка (у відсотках) кислоти у розчині
 - 20
 - 0,1
 - 10
5. У 40 г розчину міститься 8 г кухонної солі. Яка масова частка (у відсотках) солі у розчині
 - 5
 - 20
 - 10
6. У 30 г розчину міститься 6 г цукру. Яка масова частка (у відсотках) цукру в розчині
 - 5
 - 0,2
 - 20
7. У 20 г розчину міститься 4 г солі. Яка масова частка (у відсотках) солі у розчині
 - 10
 - 5
 - 20
8. Розчинили 12 г кислоти у 108 г води. Яка масова частка (у відсотках) кислоти в розчині
 - 10
 - 0,1
 - 0,2
9. Розчинили 30 г кислоти в 345 г води. Яка масова частка (у відсотках) кислоти в розчині
 - 0,4
 - 8
 - 0,8
10. Розчинили 20 г лугу в 60 г води. Яка масова частка (у відсотках) лугу в розчині
 - 0,25
 - 25
 - 2,5
11. Розчинили 25 г лугу в 225 г води. Яка масова частка (у відсотках) лугу в розчині
 - 0,1
 - 20
 - 10
12. Вказати кількість речовини, що міститься в 56 л азоту (н.у.)
 - 2
 - 0,25
 - 2,5
13. Вказати кількість речовини, що міститься в 67,2 л водню (н.у.)
 - 0,3
 - 2
 - 3
14. Вказати кількість речовини, що знаходиться в 224 г азоту
 - 4
 - 0,8
 - 8
15. Вказати кількість речовини, що знаходиться в 189 г нітратної кислоти
 - 0,3
 - 0,6
 - 3
16. Вказати кількість речовини, що знаходиться в 142 г хлору
 - 1
 - 0,2

- 2
- 17. Вказати кількість речовини сульфур (IV) оксиду, що міститься в 11,2 л (н.у.) газу
 - 0,5
 - 1,5
 - 2,5
- 18. Вказати кількість речовини, що міститься в 49 г сульфатної кислоти
 - 2,5
 - 0,5
 - 1
- 19. Вказати кількість речовини, що міститься в 392 г сульфатної кислоти
 - 4
 - 8
 - 2
- 20. Вказати кількість речовини, що міститься в 490 г сульфатної кислоти
 - 5
 - 2
 - 2,5
- 21. Вказати масу в грамах 2 моль хлору
 - 142
 - 1,42
 - 14,2
- 22. Вказати масу в грамах 8 моль азоту
 - 22,4
 - 2,24
 - 224
- 23. Вказати масу в грамах 5 моль сульфатної кислоти
 - 490
 - 49
 - 4,9
- 24. При згорянні в кисні котрої з речовин утворюється вуглекислий газ
 - сірчистого газу
 - кокс
 - залізного колчедану
- 25. При згорянні в кисні котрої з речовин утворюється азот
 - амоніаку
 - нітроген (II) оксиду
 - калій нітрату
- 26. При згорянні в кисні котрої з речовин утворюється вода
 - амоніаку
 - піриту
 - сажі
- 27. При згорянні в кисні котрої з речовин утвориться вода
 - коксу
 - залізного колчедану
 - метану
- 28. Котра з речовин при взаємодії з киснем утворить негашене вапно
 - калій
 - кальцій
 - магній
- 29. При згорянні в кисні котрої з речовин утворюється вуглекислий газ
 - CS₂
 - CO₂
 - NH₃
- 30. При згорянні в кисні котрої з речовин утвориться вуглекислий газ
 - CO
 - S
 - N₂
- 31. У котрому з оксидів валентність елемента дорівнює шести
 - SO₃
 - CO₂
 - N₂O₅
- 32. У котрому з оксидів валентність елемента дорівнює одиниці
 - K₂O
 - CO
 - SO₂
- 33. У котрому з оксидів валентність елемента дорівнює чотирьом
 - MgO
 - NO₂
 - Na₂O
- 34. У котрому з оксидів валентність елемента дорівнює трьом
 - N₂O₃
 - SO₃

- V₂O₅
- 35. У котрому з оксидів валентність елемента дорівнює чотирьом
 - SO₃
 - N₂O₅
 - CO₂
- 36. Котра з перелічених речовин є простою
 - кокс
 - вода
 - вапняк
- 37. У котрому із оксидів валентність елемента дорівнює одиниці
 - MgO
 - NO₂
 - Na₂O
- 38. Котра з перелічених речовин є простою
 - сода
 - вапняк
 - графіт
- 39. Що має найменшу масу
 - атом Кальцію
 - молекула азоту
 - молекула води
- 40. Що має найменшу масу
 - молекула кисню
 - атом Фосфору
 - атом Хлору
- 41. Котра з перелічених речовин є простою
 - сода
 - алмаз
 - вапно
- 42. Що має більшу масу
 - атом магнію
 - молекула води
 - молекула кисню
- 43. Що має більшу масу
 - атом хлору
 - молекула води
 - атом сульфуру
- 44. Яка валентність Хлору в кальцій хлориті Ca(ClO₂)₂
 - 1
 - 5
 - 3
- 45. Яка валентність Хрому в калій дихроматі K₂Cr₂O₇
 - 6
 - 3
 - 2
- 46. Яка валентність Мангану в калій манганаті K₂MnO₄
 - 3
 - 6
 - 5
- 47. Яка валентність Фосфору в натрій фосфаті Na₃PO₄
 - 0
 - 5
 - 3
- 48. Яка валентність Мангану в калій перманганаті KMnO₄
 - 3
 - 5
 - 7
- 49. Яка валентність Хлору в калій хлораті (бертолетовій солі) KClO₃
 - 5
 - 1
 - 3
- 50. Яка валентність Хлору в калій перхлораті KClO₄
 - 7
 - 5
 - 1
- 51. Яка валентність Сульфуру в натрій сульфаті Na₂SO₃
 - 2
 - 4
 - 6
- 52. Хімічне перетворення відбувається під час добування азоту з
 - амоній нітриту та повітря
 - повітря

- амоній нітриту
- 53. Хімічне перетворення відбувається під час
 - кипіння води та електролізу води
 - кипіння води
 - електролізу води
- 54. Хімічне перетворення відбувається під час процесу
 - ректифікації нафти та крекінгу нафти
 - ректифікації нафти
 - крекінгу нафти
- 55. Хімічне перетворення відбувається при добуванні кисню з
 - бертолетової солі та калій перманганату
 - бертолетової солі
 - калій перманганату
- 56. Хімічне перетворення відбувається при добуванні міді з
 - купрум (II) сульфід
 - купрум (II) оксиду
 - купрум (II) оксиду та купрум (II) сульфід
- 57. Хімічне перетворення відбувається при добуванні кисню з
 - повітря та гідроген пероксиду
 - гідроген пероксиду
 - повітря
- 58. Хімічне перетворення відбувається при добуванні кисню з
 - бертолетової солі
 - повітря
 - бертолетової солі та повітря
- 59. Хімічне перетворення відбувається при добуванні водню з
 - води і коксового газу
 - коксового газу
 - води
- 60. Хімічне перетворення відбувається при добуванні азоту з
 - повітря
 - амоніаку і повітря
 - амоніаку
- 61. Хімічне перетворення відбувається при добуванні кисню з
 - ртуті (II) оксиду і повітря
 - ртуті (II) оксиду
 - повітря
- 62. Розчинили 9 г солі в 41 г води. Яка масова частка (у відсотках) солі у розчині
 - 18
 - 1,8
 - 0,9
- 63. Розчинили 8 г цукру в 42 г води. Яка масова частка (у відсотках) цукру у розчині
 - 0,16
 - 16
 - 1,6
- 64. При випаровуванні 70 г розчину одержали 7 г солі. Яка масова частка (у відсотках) солі у розчині
 - 0,25
 - 10
 - 0,1
- 65. При випаровуванні 50 г розчину одержали 8 г цукру. Яка масова частка (у відсотках) цукру в розчині
 - 0,16
 - 8
 - 16
- 66. При випаровуванні 375 г розчину одержали 30 г солі. Яка масова частка (у відсотках) солі в розчині
 - 0,8
 - 16
 - 8
- 67. Яка з реакцій іонного обміну відбувається в розчині практично до кінця
 - $KCl + Na_2SO_4$
 - $AlCl_3 + Na_2SO_4$
 - $ZnCl_2 + K_2SO_4$
 - $BaCl_2 + Na_2SO_4$
- 68. Яка з реакцій іонного обміну відбувається в розчині практично до кінця
 - $NH_4Cl + KI$
 - $ZnCl_2 + K_2SO_4$
 - $Pb(NO_3)_2 + K_2S$
 - $CuSO_4 + ZnCl_2$
- 69. Яка з реакцій іонного обміну відбувається в розчині практично до кінця
 - $ZnCl_2 + K_2SO_4$
 - $NaNO_3 + BaCl_2$
 - $AgNO_3 + KBr$
 - $Na_2SO_4 + K_2CO_3$

70. Яка з реакцій іонного обміну відбувається в розчині практично до кінця
- $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{KOH}$
 - $\text{FeSO}_4 + \text{NaOH}$
 - $\text{FeSO}_4 + \text{NaCl}$
 - $\text{NaCl} + \text{KNO}_3$
71. Яка з реакцій іонного обміну відбувається в розчині практично до кінця
- $\text{ZnCl}_2 + \text{K}_2\text{SO}_4$
 - $\text{KCl} + \text{Na}_2\text{SO}_4$
 - $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3$
72. Яка з реакцій іонного обміну відбувається в розчині практично до кінця
- $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2 + \text{K}_2\text{S}$
 - $\text{CuSO}_4 + \text{ZnCl}_2$
 - $\text{NH}_4\text{Cl} + \text{NaI}$
 - $\text{AlCl}_3 + \text{Na}_2\text{SO}_4$
73. Яка з реакцій іонного обміну відбувається в розчині практично до кінця
- $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2 + \text{KCl}$
 - $\text{NaCl} + \text{KNO}_3$
 - $\text{AlCl}_3 + \text{AgNO}_3$
 - $\text{MgCl}_2 + \text{NaNO}_3$
74. Яка з реакцій іонного обміну відбувається в розчині практично до кінця
- $\text{MgCl}_2 + \text{NaNO}_3$
 - $\text{MgSO}_4 + \text{HCl}$
 - $\text{MgCl}_2 + \text{AgNO}_3$
75. Яка з реакцій іонного обміну відбувається в розчині практично до кінця
- $\text{ZnCl}_2 + \text{K}_2\text{SO}_4$
 - $\text{BaCl}_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4$
 - $\text{KCl} + \text{Na}_2\text{SO}_4$
76. Яка з реакцій відбувається в розчині з виділенням газу
- $\text{KOH} + \text{Na}_2\text{CO}_3$
 - $\text{NH}_4\text{NO}_3 + \text{AgNO}_3$
 - $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{HNO}_3$
 - $\text{CaCl}_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3$
77. Яка з реакцій відбувається в розчині з виділенням газу
- $\text{K}_2\text{SO}_4 + \text{BaCl}_2$
 - $\text{Na}_2\text{S} + \text{H}_2\text{SO}_4$
 - $\text{Na}_2\text{S} + \text{Pb}(\text{NO}_3)_2$
 - $\text{KOH} + \text{HNO}_3$
78. Яка з реакцій відбувається в розчині з виділенням газу
- $\text{AgNO}_3 + \text{HCl}$
 - $\text{BaCl}_2 + \text{K}_2\text{CO}_3$
 - $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{K}_2\text{CO}_3$
 - $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{KOH}$
79. Яка з реакцій відбувається в розчині з виділенням газу
- $\text{KOH} + \text{Na}_2\text{CO}_3$
 - $\text{CaCl}_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3$
 - $\text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{BaCl}_2$
 - $\text{FeS} + \text{H}_2\text{SO}_4$
80. Вказати реакцію іонного обміну, яка відбувається в розчині з утворенням осаду
- $\text{CaCO}_3 + \text{HCl}$
 - $\text{KOH} + \text{H}_2\text{SO}_4$
 - $\text{KOH} + \text{FeSO}_4$
 - $\text{KOH} + \text{HNO}_3$
81. Вказати реакцію іонного обміну, яка відбувається в розчині з утворенням осаду
- $\text{CaCO}_3 + \text{HCl}$
 - $\text{KOH} + \text{H}_2\text{SO}_4$
 - $\text{KOH} + \text{NH}_4\text{Cl}$
 - $\text{BaCl}_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4$
82. Вказати реакцію іонного обміну, яка відбувається в розчині з утворенням осаду
- $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{KOH}$
 - $\text{KOH} + \text{HNO}_3$
 - $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{HNO}_3$
 - $\text{CaCl}_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3$
83. Вказати реакцію іонного обміну, яка відбувається в розчині з утворенням осаду
- $\text{HI} + \text{KOH}$
 - $\text{NaI} + \text{HNO}_3$
 - $\text{CaCO}_3 + \text{HCl}$
 - $\text{NaI} + \text{AgNO}_3$
84. Яка із реакцій іонного обміну належить до реакцій нейтралізації
- $\text{CaCO}_3 + \text{HCl}$
 - $\text{KOH} + \text{H}_2\text{SO}_4$
 - $\text{KOH} + \text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
 - $\text{KOH} + \text{NH}_4\text{Cl}$

85. Яка із реакцій іонного обміну належить до реакцій нейтралізації
- $\text{KOH} + \text{NH}_4\text{Cl}$
 - $\text{CaCO}_3 + \text{HCl}$
 - $\text{KOH} + \text{HNO}_3$
 - $\text{AgNO}_3 + \text{HCl}$
86. Яка із реакцій іонного обміну належить до реакцій нейтралізації
- $\text{KOH} + \text{NH}_4\text{Cl}$
 - $\text{AgNO}_3 + \text{HCl}$
 - $\text{FeSO}_4 + \text{H}_2\text{CO}_3$
 - $\text{NaOH} + \text{CH}_3\text{COOH}$
87. У результаті електролітичної дисоціації натрій сульфату утворюються іони
- Na^+ і SO_3^{2-}
 - Na^+ і OH^-
 - Na^+ і SO_4^{2-}
 - H^+ і SO_4^{2-}
88. У результаті електролітичної дисоціації алюміній нітрату утворюються іони
- H^+ і NO_3^-
 - Al^{3+} і NO_2^-
 - Al^{3+} і SO_4^{2-}
 - Al^{3+} і NO_3^-
89. У результаті електролітичної дисоціації барій хлориду утворюються іони
- H^+ і Cl^-
 - Ba^{2+} і OH^-
 - Ba^{2+} і ClO_4^-
 - Ba^{2+} і Cl^-
90. У результаті електролітичної дисоціації амоній хлориду утворюються іони
- NH_4^+ і F^-
 - K^+ і Cl^-
 - NH_4^+ і OH^-
 - NH_4^+ і Cl^-
91. Яка з реакцій іонного обміну відбувається в розчині практично до кінця
- $\text{ZnCl}_2 + \text{K}_2\text{SO}_4$
 - $\text{NH}_4\text{Cl} + \text{KI}$
 - $\text{CuSO}_4 + \text{ZnCl}_2$
 - $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2 + \text{K}_2\text{S}$
92. Яка з реакцій іонного обміну відбувається в розчині практично до кінця
- $\text{AgNO}_3 + \text{KBr}$
 - $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{K}_2\text{CO}_3$
 - $\text{NaNO}_3 + \text{BaCl}_2$
 - $\text{ZnCl}_2 + \text{K}_2\text{SO}_4$
93. Яка з реакцій іонного обміну відбувається в розчині практично до кінця
- $\text{FeSO}_4 + \text{NaOH}$
 - $\text{FeSO}_4 + \text{NaCl}$
 - $\text{NaCl} + \text{KNO}_3$
 - $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{KOH}$
94. Яка з реакцій іонного обміну відбувається в розчині практично до кінця
- $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3$
 - $\text{ZnCl}_2 + \text{K}_2\text{SO}_4$
 - $\text{KCl} + \text{Na}_2\text{SO}_4$
 - $\text{FeSO}_4 + \text{NaCl}$
95. Яка з реакцій іонного обміну відбувається в розчині практично до кінця
- $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2 + \text{K}_2\text{S}$
 - $\text{CuSO}_4 + \text{ZnCl}_2$
 - $\text{NH}_4\text{Cl} + \text{NaI}$
 - $\text{AlCl}_3 + \text{Na}_2\text{SO}_4$
96. Яка з реакцій іонного обміну відбувається в розчині практично до кінця
- $\text{AlCl}_3 + \text{AgNO}_3$
 - $\text{MgCl}_2 + \text{NaNO}_3$
 - $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2 + \text{KCl}$
 - $\text{NaCl} + \text{KNO}_3$
97. Яка з реакцій іонного обміну відбувається в розчині практично до кінця
- $\text{MgCl}_2 + \text{AgNO}_3$
 - $\text{MgCl}_2 + \text{NaNO}_3$
 - $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2 + \text{KCl}$
 - $\text{NaCl} + \text{KNO}_3$
98. Яка з реакцій відбувається в розчині з виділенням газу
- $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{HNO}_3$
 - $\text{CaCl}_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3$
 - $\text{KOH} + \text{Na}_2\text{CO}_3$
 - $\text{NH}_4\text{NO}_3 + \text{AgNO}_3$
99. Яка з реакцій відбувається в розчині з виділенням газу
- $\text{Na}_2\text{S} + \text{H}_2\text{SO}_4$

- $\text{Na}_2\text{S} + \text{Pb}(\text{NO}_3)_2$
 - $\text{KOH} + \text{HNO}_3$
 - $\text{K}_2\text{SO}_4 + \text{BaCl}_2$
100. Яка з реакцій відбувається в розчині з виділенням газу
- $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{K}_2\text{CO}_3$
 - $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{KOH}$
 - $\text{BaCl}_2 + \text{K}_2\text{CO}_3$
 - $\text{AgNO}_3 + \text{HCl}$
101. Яка з реакцій відбувається в розчині з виділенням газу
- $\text{FeS} + \text{H}_2\text{SO}_4$
 - $\text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{BaCl}_2$
 - $\text{CaCl}_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3$
 - $\text{KOH} + \text{Na}_2\text{CO}_3$
102. Яка реакція відбувається з утворенням осаду
- $\text{CaCl}_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3$
 - $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{HNO}_3$
 - $\text{KOH} + \text{HNO}_3$
 - $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{KOH}$
103. Яка реакція відбувається з утворенням осаду
- $\text{NaI} + \text{AgNO}_3$
 - $\text{KOH} + \text{NaNO}_3$
 - $\text{NaI} + \text{HNO}_3$
 - $\text{HI} + \text{KOH}$
104. Записати рівняння процесу електролітичної дисоціації солі $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$. Вказати кількість іонів, що утворюються з однієї молекули
- 5
 - 3
 - 10
 - 4
105. Записати рівняння процесу електролітичної дисоціації солі $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$. Вказати кількість іонів, що утворюються з однієї молекули
- 3
 - 5
 - 1
 - 4
106. Записати рівняння процесу електролітичної дисоціації солі $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$. Вказати кількість іонів, що утворюються з однієї молекули
- 5
 - 4
 - 2
 - 3
107. Записати рівняння процесу електролітичної дисоціації солі FeCl_3 . Вказати кількість іонів, що утворюються з однієї молекули
- 4
 - 3
 - 5
 - 1
108. Записати рівняння процесу електролітичної дисоціації солі AlF_3 . Вказати кількість іонів, що утворюються з однієї молекули
- 4
 - 6
 - 5
 - 3
109. Записати рівняння процесу електролітичної дисоціації солі K_2S . Вказати кількість іонів, що утворюються з однієї молекули
- 3
 - 1
 - 2
 - 4
110. Записати рівняння процесу електролітичної дисоціації солі BaCl_2 . Вказати кількість іонів, що утворюються з однієї молекули
- 3
 - 1
 - 2
 - 5
111. Записати рівняння процесу електролітичної дисоціації солі CuI_2 . Вказати кількість іонів, що утворюються з однієї молекули
- 3
 - 4
 - 2
 - 1

112. Записати рівняння процесу електролітичної дисоціації солі Li_2CO_3 . Вказати кількість іонів, що утворюються з однієї молекули
- 3
 - 5
 - 4
 - 1
113. Записати рівняння процесу електролітичної дисоціації солі Na_3PO_4 . Вказати кількість іонів, що утворюються з однієї молекули
- 4
 - 3
 - 2
 - 1
114. Записати рівняння процесу електролітичної дисоціації кальцій ацетату. Вказати кількість іонів, що утворюються з однієї молекули
- 3
 - 1
 - 2
 - 5
115. Записати рівняння процесу електролітичної дисоціації амоній фосфату. Вказати кількість іонів, що утворюються з однієї молекули
- 4
 - 2
 - 1
 - 3
116. Скільки молів хлорид-іонів містить розчин, в якому розчинено 0,3 моль солі FeCl_3 ? Вважати, що дисоціація солі є повною
- 0,9
 - 0,3
 - 0,6
 - 0,12
117. Скільки молів хлорид-іонів містить розчин, в якому розчинено 0,3 моль солі BaCl_2 ? Вважати, що дисоціація солі є повною
- 0,6
 - 0,3
 - 0,9
 - 1,2
118. Скільки молів хлорид-іонів містить розчин, в якому розчинено 0,1 моль солі CuCl_2 ? Вважати, що дисоціація солі є повною
- 0,2
 - 0,4
 - 0,8
 - 0,02
119. Скільки молів сульфат-іонів містить розчин, в якому розчинено 0,1 моль солі $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$? Вважати, що дисоціація солі є повною
- 0,3
 - 0,6
 - 0,9
 - 0,03
120. Скільки молів сульфат-іонів містить розчин, в якому розчинено 0,2 моль солі Na_2SO_4 ? Вважати, що дисоціація солі є повною
- 0,2
 - 0,4
 - 0,6
 - 0,8
121. Скільки молів нітрат-іонів містить розчин, в якому розчинено 0,3 моль кальцій нітрату? Вважати, що дисоціація є повною
- 0,6
 - 0,3
 - 0,2
 - 0,1
122. Скільки молів нітрат-іонів містить розчин, в якому розчинено 0,3 моль алюміній нітрату? Вважати, що дисоціація є повною
- 0,9
 - 0,6
 - 0,3
 - 0,1
123. Скільки молів нітрат-іонів містить розчин, в якому розчинено 0,4 моль цинк нітрату? Вважати, що дисоціація є повною
- 0,8
 - 0,4
 - 0,2
 - 0,6

124. Скільки молів нітрат-іонів містить розчин, в якому розчинено 0,45 моль ферум (III) нітрату? Вважати, що дисоціація є повною
- 1,35
 - 1,30
 - 1,25
 - 1,20
125. Скільки молів гідроксид-іонів містить розчин, в якому розчинено 0,6 моль барій гідроксиду? Вважати, що дисоціація є повною
- 1,2
 - 0,6
 - 1,5
 - 2,0
126. Скільки молів гідроксид-іонів містить розчин, в якому розчинено 0,9 моль стронцій гідроксиду? Вважати, що дисоціація є повною
- 1,8
 - 0,9
 - 0,8
 - 1,2
127. Скільки молів бромід-іонів містить розчин, в якому розчинено 0,15 моль кальцій броміду? Вважати, що дисоціація є повною
- 0,3
 - 0,6
 - 0,2
 - 0,1
128. Скільки молів бромід-іонів містить розчин, в якому розчинено 0,8 моль алюміній броміду? Вважати, що дисоціація є повною
- 2,4
 - 1,0
 - 1,4
 - 1,2
129. Вказати номер загальної формули циклоalkanів
- C_nH_{2n}
 - C_nH_{2n+2}
 - C_nH_{2n-2}
 - C_nH_{2n-6}
130. Вкажіть номер загальної формули ароматичних вуглеводнів
- C_nH_{2n-6}
 - C_nH_{2n}
 - C_nH_{2n-2}
 - C_nH_{2n+2}
131. Вказати номер загальної формули етиленових вуглеводнів
- C_nH_{2n}
 - C_nH_{2n-2}
 - C_nH_{2n+2}
 - C_nH_{2n-6}
132. Вказати номер загальної формули ацетиленових вуглеводнів
- C_nH_{2n-2}
 - C_nH_{2n-6}
 - C_nH_{2n}
 - C_nH_{2n+2}
133. Вказати номер загальної формули дієнових вуглеводнів
- C_nH_{2n-2}
 - C_nH_{2n-6}
 - C_nH_{2n}
 - C_nH_{2n+2}
134. Вказати номер загальної формули алканів
- C_nH_{2n+2}
 - C_nH_{2n-2}
 - C_nH_{2n-6}
 - C_nH_{2n}
135. Вказати номер загальної формули алкенів
- C_nH_{2n}
 - C_nH_{2n-2}
 - C_nH_{2n+2}
 - C_nH_{2n-6}
136. Вказати номер загальної формули алкінів
- C_nH_{2n-2}
 - C_nH_{2n-6}
 - C_nH_{2n}
 - C_nH_{2n+2}
137. Вказати номер формули речовини, яка належить до циклоalkanів
- C_6H_{12}

- C₆H₁₀
 - C₆H₁₄
 - C₆H₆
138. Вказати номер формули речовини, яка належить до ароматичних вуглеводнів
- C₆H₆
 - C₆H₁₀
 - C₆H₁₄
 - C₆H₁₂
139. Вказати номер формули речовини, яка належить до етиленових вуглеводнів
- C₆H₁₂
 - C₆H₁₀
 - C₆H₁₄
 - C₆H₆
140. Вказати номер формули речовини, яка належить до ацетиленових вуглеводнів
- C₆H₁₀
 - C₆H₁₄
 - C₆H₆
 - C₆H₁₂
141. Вказати номер формули речовини, яка належить до дієнових вуглеводнів
- C₆H₁₀
 - C₆H₁₄
 - C₆H₆
 - C₆H₁₂
142. Вказати номер формули речовини, яка належить до алканів
- C₆H₁₄
 - C₆H₁₀
 - C₆H₆
 - C₆H₁₂
143. Вказати номер формули речовини, яка належить до алкенів
- C₆H₁₂
 - C₆H₁₀
 - C₆H₁₄
 - C₆H₆;
144. Вказати номер формули речовини, яка належить до алкінів
- C₆H₁₀
 - C₆H₁₄
 - C₆H₆
 - C₆H₁₂
145. До котрого з гомологічних рядів належить вуглеводень C₈H₁₆
- алкени
 - алкани
 - алкіни
 - арени
146. До котрого з гомологічних рядів належить вуглеводень C₈H₁₈
- алкани
 - алкіни
 - арени
 - алкени
147. До котрого з гомологічних рядів належить вуглеводень C₃H₄
- алкіни
 - алкани
 - арени
 - алкени
148. До котрого з гомологічних рядів належить вуглеводень C₆H₁₂
- алкени
 - алкани
 - алкіни
 - арени
149. До котрого з гомологічних рядів належить вуглеводень C₆H₁₄
- алкани
 - алкіни
 - арени
 - алкени
150. До котрого з гомологічних рядів належить вуглеводень C₆H₁₀
- алкіни
 - алкани
 - арени
 - алкени
151. До котрого з гомологічних рядів належить вуглеводень C₅H₈
- алкіни
 - алкани
 - арени

- алкени
- 152. До котрого з гомологічних рядів належить вуглеводень C_5H_{10}
 - алкени
 - алкани
 - алкіни
 - арени
- 153. До котрого з гомологічних рядів належить вуглеводень C_7H_{16}
 - алкани
 - алкіни
 - арени
 - алкени
- 154. До котрого з гомологічних рядів належить вуглеводень C_7H_{14}
 - алкени
 - алкани
 - алкіни
 - арени
- 155. До котрого з гомологічних рядів належить вуглеводень C_7H_{12}
 - алкіни
 - алкани
 - арени
 - алкени
- 156. До котрого з гомологічних рядів належить вуглеводень C_7H_8
 - арени
 - алкани
 - алкіни
 - арени
- 157. До котрого з гомологічних рядів належить вуглеводень C_5H_{12}
 - алкани
 - алкіни
 - арени
 - алкени
- 158. До котрого з гомологічних рядів належить вуглеводень C_6H_6
 - арени
 - алкани
 - алкіни
 - алкени
- 159. До котрого з гомологічних рядів належить вуглеводень C_4H_{10}
 - алкани
 - алкіни
 - арени
 - алкени
- 160. До котрого з гомологічних рядів належить вуглеводень C_4H_8
 - алкени
 - алкани
 - алкіни
 - арени
- 161. До котрого з гомологічних рядів належить вуглеводень C_4H_6
 - алкіни
 - алкани
 - арени
 - алкіни
- 162. До котрого з гомологічних рядів належить вуглеводень C_3H_8
 - алкіни
 - алкани
 - алкени
 - арени
- 163. До котрого з гомологічних рядів належить вуглеводень C_3H_6
 - алкени
 - алкіни
 - алкани
 - арени
- 164. Які з наведених пар сполук є гомологами а) $C_6H_5-CH_3$ і $C_6H_5-CH_2-CH_3$; б) $C_6H_4(CH_3)_2$ і $C_6H_5-CH_2-CH_3$
 - а
 - б
 - а,б
- 165. Які з наведених пар сполук є ізомерами а) $C_6H_5-CH_3$ і $C_6H_5-CH_2-CH_3$; б) $C_6H_4(CH_3)_2$ і $C_6H_5-CH_2-CH_3$
 - б
 - а
 - а,б
- 166. Які з наведених пар сполук є гомологами а) пентан і гексан; б) 2-метилпентан і гексан
 - а
 - б

- а,б
167. Які з наведених пар сполук є гомологами а) бут-1-ен і проп-1-ен; б) бут-1-ен і бут-2-ен
- а
 - б
 - а,б
168. Які з наведених пар сполук є гомологами а) етан і бутан; б) пропан і гептан
- а, б
 - а
 - б
169. Які з наведених пар сполук є ізомерами а) пентан і гексан; б) 2 метилпентан і гексан
- б
 - а
 - а, б
170. Які з наведених пар сполук є ізомерами а) бут-1-ен і проп-1-ен; б) бут-1-ен і бут-2-ен
- б
 - а
 - а, б
171. Які з наведених пар сполук є ізомерами а) 2 метилбут-1-ен і пент-2-ен; б) бут-2-ен і 2 метилпропен
- а, б
 - а
 - б
172. За допомогою якої з наведених реакцій можна добувати метан а) $\text{CaC}_2 + \text{H}_2\text{O}$ б) $\text{Al}_4\text{C}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- б
 - а
 - а, б
173. За допомогою якої з наведених реакцій можна добувати метан а) $\text{CaC}_2 + \text{H}_2\text{O}$; б) $\text{CH}_3\text{COONa} + \text{NaOH}$
- б
 - а
 - а, б
174. За допомогою якої з наведених реакцій можна добувати метан а) $\text{Al}_4\text{C}_3 + \text{H}_2\text{O}$; б) $\text{CH}_3\text{COONa} + \text{NaOH}$
- а, б
 - а
 - б
175. За допомогою якої з наведених реакцій можна добути ацетилен а) $\text{CaC}_2 + \text{H}_2\text{O}$; б) $\text{CH}_3\text{COONa} + \text{NaOH}$
- а
 - б
 - а, б
176. За допомогою якої з наведених реакцій можна добути ацетилен а) $\text{CaC}_2 + \text{H}_2\text{O}$; б) $\text{Al}_4\text{C}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- а
 - б
 - а, б
177. Котра із речовин вступає в реакцію полімеризації а) $\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)-\text{CH}=\text{CH}_2$; б) $\text{CH}_3-\text{C}(\text{CH}_3)=\text{CH}_2$
- а, б
 - а
 - б
178. Котра з речовин вступає в реакцію полімеризації а) CH_3-CH_3 ; б) $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2$
- б
 - а
 - а, б
179. Котра з речовин вступає в реакцію полімеризації а) $\text{C}_6\text{H}_5-\text{CH}=\text{CH}_2$; б) $\text{CH}_3-\text{CH}(\text{CH}_3)-\text{CH}_3$
- а
 - б
 - а, б
180. Котра із формул сполук відповідає мономеру природного каучуку а) $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2$; б) $\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)-\text{CH}=\text{CH}_2$; в) $\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)-\text{C}(\text{CH}_3)=\text{CH}_2$
- б
 - а
 - в
181. Котра з речовин вступає в реакцію полімеризації а) $\text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}_2$; б) $\text{CH}_2 = \text{CH}_2$
- а, б
 - а
 - б
182. Котра з речовин вступає в реакцію полімеризації а) $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_3$; б) $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
- а
 - б
 - а, б
183. Записати електронну формулу атома Алюмінію. Вказати загальну кількість s-електронів
- б
 - 8
 - 4
 - 5
184. Записати електронну формулу атома Алюмінію. Вказати загальну кількість p-електронів

- 7
 - 5
 - 6
 - 8
185. Записати електронну формулу атома Фосфору. Вказати загальну кількість р-електронів
- 9
 - 8
 - 7
 - 1
186. Записати електронну формулу атома Силіцію. Вказати загальну кількість р-електронів
- 8
 - 2
 - 4
 - 3
187. Записати електронну формулу атома Сульфуру. Вказати загальну кількість р-електронів
- 10
 - 8
 - 4
 - 2
188. Записати електронну формулу атома Хлору. Вказати загальну кількість р-електронів
- 11
 - 4
 - 10
 - 2
189. Записати електронну формулу атома Аргону. Вказати загальну кількість р-електронів
- 12
 - 10
 - 5
 - 8
190. Записати електронну формулу атома Силіцію. Вказати загальну кількість s електронів
- 6
 - 5
 - 4
 - 2
191. Записати електронну формулу атома Нітрогену. Вказати загальну кількість р електронів
- 3
 - 5
 - 2
 - 4
192. Записати електронну формулу атома Нітрогену. Вказати загальну кількість s електронів
- 4
 - 2
 - 3
 - 10
193. Записати електронну формулу атома Фосфору. Вказати загальну кількість s електронів
- 6
 - 5
 - 4
 - 2
194. Записати електронну формулу атома Оксигену. Вказати загальну кількість s електронів
- 4
 - 5
 - 8
 - 10
195. Записати електронну формулу атома Оксигену. Вказати загальну кількість р електронів
- 4
 - 5
 - 7
 - 1
196. Записати електронну формулу атома Магнію. Вказати загальну кількість s електронів
- 6
 - 4
 - 1
 - 2
197. Записати електронну формулу атома Магнію. Вказати загальну кількість р електронів
- 6
 - 5
 - 10
 - 12
198. Записати електронну формулу атома Калію. Вказати загальну кількість s електронів
- 7
 - 8

- 2
- 4
- 199. Записати електронну формулу атома Калію. Вказати загальну кількість р електронів
 - 12
 - 10
 - 11
 - 6
- 200. Записати рівняння реакції взаємодії натрію з водою. Вказати суму коефіцієнтів у рівнянні
 - 7
 - 5
 - 6
 - 10
- 201. Записати рівняння реакції взаємодії сульфур (IV) оксиду з водою. Вказати суму коефіцієнтів у рівнянні
 - 3
 - 5
 - 4
 - 2
- 202. Записати рівняння реакції взаємодії сульфур (VI) оксиду з водою. Вказати суму коефіцієнтів у рівнянні
 - 3
 - 5
 - 8
 - 4
- 203. Записати рівняння реакції взаємодії нітроген (III) оксиду з водою. Вказати суму коефіцієнтів у рівнянні
 - 4
 - 2
 - 5
 - 8
- 204. Записати рівняння реакції взаємодії нітроген (V) оксиду з водою. Вказати суму коефіцієнтів у рівнянні
 - 4
 - 5
 - 8
 - 3
- 205. Записати рівняння реакції взаємодії карбон (IV) оксиду з водою. Вказати суму коефіцієнтів у рівнянні
 - 3
 - 5
 - 8
 - 2
- 206. Записати рівняння реакції термічного розкладу алюміній карбонату. Вказати число речовин у продуктах реакції
 - 2
 - 5
 - 4
 - 3
- 207. Записати рівняння реакції термічного розкладу кальцій карбонату. Вказати число речовин у продуктах реакції
 - 2
 - 3
 - 8
 - 4
- 208. Записати рівняння реакції термічного розкладу ферум (III) гідроксиду. Вказати суму коефіцієнтів у рівнянні
 - 6
 - 5
 - 3
 - 4
- 209. Записати рівняння реакції взаємодії натрій пероксиду з водою. Вказати суму коефіцієнтів у рівнянні
 - 6
 - 5
 - 4
 - 8
- 210. Записати рівняння реакції взаємодії натрій гідриду з водою. Вказати суму коефіцієнтів у рівнянні
 - 4
 - 8
 - 2
 - 7
- 211. Записати рівняння реакції взаємодії цинку з водним розчином натрій гідроксиду. Вказати суму коефіцієнтів у рівнянні
 - 7
 - 8
 - 6
 - 2
- 212. Записати рівняння реакції взаємодії кальцій оксиду з водою. Вказати суму коефіцієнтів у рівнянні
 - 3
 - 7
 - 2

- 8
- 213. Записати рівняння реакції взаємодії ферум (II) сульфід з хлоридною кислотою. Вказати суму коефіцієнтів у рівнянні
 - 5
 - 8
 - 2
 - 4
- 214. Записати рівняння реакції взаємодії фосфор (V) оксиду з алюміній оксидом. Вказати суму коефіцієнтів у рівнянні
 - 4
 - 8
 - 2
 - 3
- 215. Записати рівняння реакції сплавляння алюміній оксиду з натрій гідроксидом. Вказати суму коефіцієнтів у рівнянні
 - 6
 - 4
 - 8
 - 3
- 216. Записати рівняння реакції термічного розкладу натрій гідрокарбонату. Вказати суму коефіцієнтів у рівнянні
 - 5
 - 7
 - 3
 - 2
- 217. Амфотерні оксиди
 - не реагують з водою
 - реагують з водою, утворюючи слабкі основи
 - реагують з водою, утворюючи слабкі кислоти
 - реагують з водою, утворюючи амфотерні гідроксиди
- 218. Амфотерні оксиди можуть утворювати
 - і метали і неметали
 - тільки метали
 - тільки неметали
 - всі відповіді неправильні
- 219. Кислотні оксиди взаємодіють з
 - основами
 - кислотами
 - кислотними оксидами
 - всі відповіді неправильні
- 220. Основні оксиди взаємодіють
 - кислотами
 - основами
 - основними оксидами
 - всі відповіді неправильні
- 221. Амфотерні гідроксиди реагують з
 - кислотами та лугами
 - солями
 - активними металами
 - всі відповіді правильні
- 222. З водою не реагують такі оксиди
 - Al_2O_3 , ZnO , MnO , SiO_2
 - CO_2 , SO_3 , P_2O_5
 - B_2O_3 , CaO , Na_2O
 - SO_2 , N_2O_5 , SrO
- 223. Карбон утворює два оксиди CO і CO_2 . Кислотним з них є
 - оксид CO_2
 - оксид CO
 - обидва оксиди
 - жоден з оксидів
- 224. Котра із кислот, утворених сульфуром, містить його у максимальному значенні ступеня окиснення
 - H_2SO_4
 - H_2S
 - H_2SO_3
 - жодна із вказаних кислот
- 225. Котрий із нітроген оксидів не розчиняється у воді
 - NO
 - N_2O_3
 - NO_2
 - N_2O_5
- 226. Котрий із нітроген оксидів проявляє властивості тільки окисника, а не відновника
 - N_2O_5
 - NO
 - N_2O_3
 - NO_2

227. Котрий із нітроген оксидів є несолетворним оксидом
- NO
 - N₂O₃
 - NO₂
 - N₂O₅
228. Котрий із нітроген оксидів при розчиненні у воді дає лише нітритну кислоту
- N₂O₃
 - NO
 - NO₂
 - N₂O₅
229. Котрий із нітроген оксидів при дії на нього води не утворює кислоти
- NO
 - N₂O₃
 - NO₂
 - N₂O₅
230. Котрі з перерахованих простих речовин взаємодіють з водою
- хлор
 - сірка
 - азот
 - кисень
231. Котрі з перерахованих простих речовин взаємодіють з хлоридною кислотою
- цинк
 - сірка
 - азот
 - кисень
232. Котрий з оксидів використовують для добування в лабораторії кисню
- HgO
 - MgO
 - CdO
 - жоден з перерахованих
233. В результаті термічного розкладу котрої з солей можна добути кисень в лабораторії
- KClO₃
 - K₂SO₄
 - K₂CO₃
 - жодна сіль
234. Котра з основ має найнижчу кислотність
- LiOH
 - Ba(OH)₂
 - Al(OH)₃
 - Fe(OH)₃
235. З кислотами реагують такі оксиди
- MgO, ZnO, Na₂O, Al₂O₃
 - CO₂, Cr₂O₃, BaO
 - SO₃, PbO, K₂O
 - P₂O₅, SnO, CaO, CrO
236. Написати структурну формулу пропаналу. Вказати кількість C–H зв'язків у молекулі
- 6
 - 5
 - 7
 - 2
237. Написати структурну формулу пент-3-олу . Вказати кількість C–H-зв'язків у молекулі
- 11
 - 4
 - 5
 - 10
238. Написати структурну формулу гекс-3-олу. Вказати кількість C–H-зв'язків у молекулі
- 13
 - 4
 - 12
 - 14
239. Написати структурну формулу 2,2 диметилбутаналу. Вказати кількість C–H-зв'язків у молекулі
- 12
 - 13
 - 10
 - 9
240. Написати структурну формулу пропаналу. Вказати загальну кількість зв'язків у молекулі
- 10
 - 8
 - 14
 - 11
241. Написати структурну формулу пент-3-ону. Вказати кількість C–H-зв'язків у молекулі
- 10

- 12
 - 11
 - 9
242. Написати структурну формулу гекса-3-ону. Вказати кількість С–Н-зв'язків у молекулі
- 12
 - 11
 - 10
 - 8
243. Написати структурну формулу аніліну. Вказати кількість С–Н-зв'язків у молекулі
- 5
 - 8
 - 7
 - 3
244. Написати структурну формулу глюкози. Вказати кількість С–Н-зв'язків у молекулі
- 7
 - 8
 - 3
 - 4
245. Написати структурну формулу циклогексиламіну. Вказати кількість С–Н-зв'язків у молекулі
- 11
 - 10
 - 8
 - 9
246. Написати структурну формулу бут-2-олу. Вказати кількість С–Н-зв'язків у молекулі
- 9
 - 8
 - 7
 - 5
247. Написати структурну формулу 2 метилпент-1-олу. Вказати кількість С–Н-зв'язків у молекулі
- 13
 - 4
 - 14
 - 12
248. Написати структурну формулу 2,2 диметилпропанолу. Вказати кількість С–Н-зв'язків у молекулі
- 11
 - 10
 - 12
 - 9
249. Написати структурну формулу 2,3 диметилбут-1-олу. Вказати кількість С–Н-зв'язків у молекулі
- 13
 - 12
 - 10
 - 11
250. Написати структурну формулу бутан-1,4-діолу. Вказати кількість С–Н-зв'язків у молекулі
- 8
 - 7
 - 10
 - 12
251. Написати структурну формулу бутанону. Вказати кількість С–Н-зв'язків у молекулі
- 8
 - 9
 - 7
 - 4
252. Написати структурну формулу 3 метилбутанону. Вказати кількість С–Н-зв'язків у молекулі
- 10
 - 5
 - 14
 - 11
253. Написати структурну формулу 2 метилпент-3-ону. Вказати кількість С–Н-зв'язків у молекулі
- 12
 - 11
 - 10
 - 8
254. Написати структурну формулу 2,4 диметилпент-3-ону. Вказати кількість С–Н-зв'язків у молекулі
- 14
 - 12
 - 5
 - 8
255. Написати структурну формулу 2,2 диметилпент-3-ону. Вказати кількість С–Н-зв'язків у молекулі
- 14
 - 12
 - 10

- 9
- 256. Написати структурну формулу формальдегіду. Вказати кількість С–Н-зв'язків у молекулі
 - 2
 - 4
 - 5
 - 3
- 257. Написати структурну формулу етанолу. Вказати кількість С–Н-зв'язків у молекулі
 - 4
 - 5
 - 3
 - 1
- 258. Написати структурну формулу 2 метилпропанолу. Вказати кількість С–Н-зв'язків у молекулі
 - 8
 - 7
 - 3
 - 5
- 259. Написати структурну формулу пентанолу. Вказати кількість С–Н-зв'язків у молекулі
 - 10
 - 8
 - 9
 - 4
- 260. Написати структурну формулу 2 метилбутанолу. Вказати кількість С–Н-зв'язків у молекулі
 - 10
 - 8
 - 4
 - 6
- 261. Написати структурну формулу бутанової кислоти. Вказати кількість С–Н-зв'язків у молекулі
 - 7
 - 8
 - 6
 - 2
- 262. Написати структурну формулу пентанової кислоти. Вказати кількість С–Н-зв'язків у молекулі
 - 9
 - 8
 - 5
 - 3
- 263. Написати структурну формулу гексанової кислоти. Вказати кількість С–Н-зв'язків у молекулі
 - 11
 - 10
 - 8
 - 6
- 264. Написати структурну формулу метилпропіламіну. Вказати кількість С–Н-зв'язків у молекулі
 - 10
 - 4
 - 12
 - 11
- 265. Написати структурну формулу триметиламіну. Вказати кількість С–Н-зв'язків у молекулі
 - 9
 - 10
 - 12
 - 14
- 266. Написати структурну формулу діетиламіну. Вказати кількість С–Н-зв'язків у молекулі
 - 10
 - 4
 - 8
 - 3
- 267. Написати структурну формулу метилацетату. Вказати кількість С–Н-зв'язків у молекулі
 - 6
 - 5
 - 8
 - 2
- 268. Написати структурну формулу етилового естеру пропанової кислоти. Вказати кількість С–Н-зв'язків у молекулі
 - 10
 - 8
 - 12
 - 11
- 269. Написати структурну формулу пропілового естеру оцтової кислоти. Вказати кількість С–Н-зв'язків у молекулі
 - 10
 - 9
 - 8
 - 11
- 270. Написати структурну формулу діетилового етеру. Вказати кількість С–Н-зв'язків у молекулі

- 10
 - 9
 - 11
 - 15
271. До якого типу реакцій належить взаємодія бензену з бромом у присутності заліза
- заміщення
 - приєднання
 - відщеплення
272. До якого типу реакцій належить реакція одержання оцтового альдегіду з етанолу
- окиснення
 - заміщення
 - приєднання
273. До якого типу реакцій належить взаємодія етанолу з металічним натрієм
- заміщення
 - приєднання
 - відщеплення
274. До якого типу реакцій належить взаємодія бензену з хлором при освітленні
- приєднання
 - заміщення
 - відщеплення
275. До якого типу реакцій належить реакція "срібного дзеркала" для мурашиного альдегіду
- окиснення
 - заміщення
 - відновлення
276. До якого типу реакцій належить реакція одержання етанолу з оцтового альдегіду
- відновлення
 - окиснення
 - заміщення
277. До якого типу реакцій належить реакція одержання аніліну з нітробензену
- відновлення
 - заміщення
 - приєднання
278. До якого типу реакцій належить реакція "срібного дзеркала" для глюкози
- окиснення
 - заміщення
 - приєднання
279. До якого типу реакцій належить взаємодія етанолу з гідроген бромідом
- заміщення
 - приєднання
 - відщеплення
280. До якого типу реакцій належить реакція одержання етилового спирту з етилену
- приєднання
 - відновлення
 - заміщення
281. До якого типу реакцій належить взаємодія етанової кислоти з натрієм
- заміщення
 - відщеплення
 - приєднання
282. До якого типу реакцій належить взаємодія бензену з хлором при наявності алюміній хлориду
- заміщення
 - відщеплення
 - приєднання
283. До якого типу реакцій належить реакція одержання етилену з бромтану
- відщеплення
 - заміщення
 - приєднання
284. До якого типу реакцій належить реакція піролізу метану
- розкладу
 - заміщення
 - приєднання
285. До якого типу реакцій належить крекінг нафтопродуктів
- розкладу
 - заміщення
 - приєднання
286. До якого типу реакцій належить реакція гідрогенування бензену
- приєднання
 - заміщення
 - відщеплення
287. До якого типу реакцій належить реакція одержання ацетальдегіду за реакцією Кучерова
- приєднання
 - заміщення
 - відщеплення

288. До якого типу реакцій належить реакція одержання бензену з н-гексану
- ароматизації
 - димеризації
 - ізомеризації
289. До якого типу реакцій належить реакція одержання вінілацетилену з ацетилену
- димеризації
 - циклізації
 - ізомеризації
290. До якого типу реакцій належить реакція одержання синтетичного каучуку з бутадієну
- полімеризації
 - циклізації
 - ізомеризації
291. До якого типу реакцій належить реакція одержання натурального каучуку з ізопрену
- полімеризації
 - циклізації
 - ізомеризації
292. До якого типу реакцій належить взаємодія 1,3 дибромпропану з натрієм при нагріванні
- циклізації
 - полімеризації
 - ізомеризації
293. До якого типу реакцій належить реакція одержання 2 метилпропану з н-бутану
- ізомеризації
 - полімеризації
 - циклізації
294. До якого типу реакцій належить реакція одержання етанової кислоти з оцтового альдегіду
- окиснення
 - гідратації
 - гідролізу
295. До якого типу реакцій належить реакція одержання етиленгліколю з етилену
- окиснення
 - гідратації
 - гідролізу
296. До якого типу реакцій належить реакція одержання бензойної кислоти з толуену
- окиснення
 - гідратації
 - гідролізу
297. До якого типу реакцій належить реакція "срібного дзеркала" для мурашиної кислоти
- окиснення
 - гідратації
 - гідролізу
298. До якого типу реакцій належить реакція одержання фенолу з хлорбензену
- гідролізу
 - окиснення
 - гідратації
299. До якого типу реакцій належить взаємодія метилформиату з водою в кислому середовищі
- гідролізу
 - окиснення
 - гідратації
300. До якого типу реакцій належить реакція одержання проп-2-олу з пропанону
- дегідрування
 - відновлення
 - дегідратації
301. До якого типу реакцій належить реакція одержання етилового спирту з оцтової кислоти
- відновлення
 - дегідратації
 - дегідрогенування