

Тест ::: Хімія

Розробники:

Тема :: Неорганічна хімія

- ХІМІЧНЕ ПЕРЕТВОРЕННЯ ВІДБУВАЄТЬСЯ ПРИ ДОБУВАННІ КИСНЮ З
 - бертолетової солі
 - води
 - повітря
- ХІМІЧНЕ ПЕРЕТВОРЕННЯ ВІДБУВАЄТЬСЯ ПРИ ОТРИМАНІ АЗОТУ З
 - амоніаку
 - амоній біхромату
 - повітря
- ХІМІЧНЕ ПЕРЕТВОРЕННЯ ВІДБУВАЄТЬСЯ ПРИ ДОБУВАННІ ВОДНЮ З
 - води
 - коксового газу
 - в обох випадках
- ХІМІЧНЕ ПЕРЕТВОРЕННЯ ВІДБУВАЄТЬСЯ ПРИ ДОБУВАННІ МІДІ З
 - купрум (II) оксиду
 - купрум (II) сульфід
 - при рафінуванні міді
- ХІМІЧНЕ ПЕРЕТВОРЕННЯ ВІДБУВАЄТЬСЯ ПІД ЧАС ДОБУВАННЯ АЗОТУ З
 - амоній нітриту
 - повітря
 - в обох випадках
- БІЛЬШУ МОЛЕКУЛЯРНУ МАСУ МАЄ
 - вуглекислий газ
 - метан
 - кисень
- БІЛЬШУ МОЛЕКУЛЯРНУ МАСУ МАЄ
 - хлор
 - водень
 - азот
- БІЛЬШУ МОЛЕКУЛЯРНУ МАСУ МАЄ
 - нітроген (IV) оксид
 - етан
 - амоніак
- БІЛЬШУ МОЛЕКУЛЯРНУ МАСУ МАЄ
 - сульфатна кислота
 - нітратна кислота
 - вугільна кислота
- БІЛЬШУ МАСУ ЗА ОДНАКОВИХ УМОВ МАЄ ОДИН ЛІТР
 - кисню
 - азоту
 - метану
- БІЛЬШУ МАСУ ЗА ОДНАКОВИХ УМОВ МАЄ ОДИН ЛІТР
 - хлору
 - водню
 - азоту
- БІЛЬШУ МАСУ ЗА ОДНАКОВИХ УМОВ МАЄ ОДИН ЛІТР
 - сульфур (IV) оксиду
 - амоніаку
 - карбон (II) оксиду
- БІЛЬШУ МАСУ ЗА ОДНАКОВИХ УМОВ МАЄ ОДИН ЛІТР
 - хлору
 - кисню
 - вуглекислого газу
- ВКАЗАТИ МАСУ В ГРАМАХ 112 МЛ ЧАДНОГО ГАЗУ (CO) ЗА Н.У.
 - 0,14 г
 - 0,28 г
 - 1,4 г
- ВКАЗАТИ МАСУ В ГРАМАХ 5,6 Л ВУГЛЕКИСЛОГО ГАЗУ ЗА Н.У.
 - 11 г
 - 33 г
 - 22 г
- ВКАЗАТИ ОБ'ЄМ В ЛІТРАХ 11 ГРАМІВ ВУГЛЕКИСЛОГО ГАЗУ ЗА Н.У.
 - 5,60 л
 - 22,4 л

- 11,2 л
- 17. ВКАЗАТИ ОБ'ЄМ В МІЛІЛІТРАХ 0,11 Г ВУГЛЕКИСЛОГО ГАЗУ ЗА Н.У.
 - 56 мл
 - 560 мл
 - 5,6 мл
- 18. ДЛЯ РЕЧОВИН, ЯКІ КРИСТАЛІЗУЮТЬСЯ В МОЛЕКУЛЯРНИХ ҐРАТКАХ, ХАРАКТЕРНІ ВЛАСТИВОСТІ
 - низькі температури плавлення
 - електропровідність
 - твердість
- 19. ДЛЯ МЕТАЛІЧНИХ ҐРАТОК ХАРАКТЕРНА НАЯВНІСТЬ
 - делокалізації електронів
 - спільної пари електронів
 - молекул у вузлах ґратки
- 20. ОСНОВНІ ВЛАСТИВОСТІ СПОЛУК Р-ЕЛЕМЕНТІВ 5-Ї ГРУПИ З ГІДРОГЕНОМ ІЗ ЗРОСТАННЯМ ПОРЯДКОВОГО НОМЕРА
 - зменшуються
 - не змінюються
 - слабо зростають
- 21. В РЯДУ КИСЛОТ HClO - HBrO - HIO ВЕЛИЧИНА КОНСТАНТИ ДИСОЦІАЦІЇ ЗМЕНШУЄТЬСЯ. ЦЕ ОЗНАЧАЄ, ЩО СИЛА КИСЛОТ:
 - зменшується
 - зростає
 - не змінюється
- 22. ЯКА МАСОВА ЧАСТКА У ВІДСОТКАХ ФОСФОРУ У КАЛЬЦІЙ ОРТОФОСФАТІ
 - 20 %
 - 30 %
 - 45 %
 - 10 %
- 23. ПРИ СПАЛЮВАННІ 9,6 Г СІРКИ УТВОРЮЄТЬСЯ ГАЗ, ОБ'ЄМ ЯКОГО ЗА Н.У. СТАНОВИТЬ
 - 6,72 л
 - 9,6 л
 - 44,8 л
 - 22,4 л
- 24. З ПЕРЕРАХОВАНИХ ПРОСТИХ РЕЧОВИН ВЗАЄМОДІЮТЬ З ВОДОЮ
 - хлор
 - азот
 - сірка
 - кисень
- 25. З ПЕРЕРАХОВАНИХ ПРОСТИХ РЕЧОВИН ВЗАЄМОДІЮТЬ З ХЛОРИДНОЮ КИСЛОТОЮ
 - цинк
 - сірка
 - азот
 - кисень
- 26. КОТРИЙ З ОКСИДІВ Є ГАЗОМ ЗА Н.У.
 - CO
 - CdO
 - MgO
- 27. ВКАЖІТЬ КІЛЬКІСТЬ РЕЧОВИНИ СІРЧАНОЇ КИСЛОТИ МАСОЮ 49 Г (МОЛЬ)
 - 0,5
 - 0,05
 - 1
- 28. ВКАЖІТЬ КІЛЬКІСТЬ РЕЧОВИНИ ВУГЛЕКИСЛОГО ГАЗУ (МОЛЬ), ЩО ЗАЙМАЄ ОБ'ЄМ 44,8 Л ЗА Н.У.
 - 2
 - 0,2
 - 0,1
- 29. ВКАЖІТЬ КІЛЬКІСТЬ РЕЧОВИНИ ВОДНЮ (МОЛЬ), ЩО ЗАЙМАЄ ОБ'ЄМ 67,2 Л ЗА Н.У.
 - 3
 - 0,1
 - 0,3
- 30. 2,5 МОЛЬ АЗОТУ ЗА НОРМАЛЬНИХ УМОВ ЗАЙМУТЬ ОБ'ЄМ (В ЛІТРАХ)
 - 56
 - 5,6
 - 3,6
- 31. СКІЛЬКИ ЛІТРІВ КИСНЮ ПРОРЕАГУЄ З 6 ЛІТРАМИ ВОДНЮ (Н.У.) ПРИ УТВОРЕННІ ВОДИ?
 - 3
 - 2
 - 12
- 32. СКІЛЬКИ ЛІТРІВ ВОДНЮ ВСТУПИТЬ У ВЗАЄМОДІЮ З 5 ЛІТРАМИ ХЛОРУ (Н.У.) ДЛЯ УТВОРЕННЯ ХЛОРОВОДНЮ?
 - 5
 - 0,5
 - 10
- 33. НАЙМЕНШУ МАСУ МАЄ
 - молекула води

- атом кальцію
 - молекула азоту
34. НАЙМЕНШУ МАСУ МАЄ
- атом фосфору
 - молекула кисню
 - атом хлору
35. ПРИ ВЗАЄМОДІЇ 26,4 Г ДВОХВАЛЕНТНОГО МЕТАЛУ З ВОДОЮ ВИДІЛИЛОСЬ 6,72 Л ГАЗУ (Н.У.). ВКАЖІТЬ ПОРЯДКОВИЙ НОМЕР МЕТАЛУ В ПЕРІОДИЧНІЙ СИСТЕМІ
- 38
 - 83
 - 39
36. ПРИ ВЗАЄМОДІЇ 54,8 Г ДВОХВАЛЕНТНОГО МЕТАЛУ З ВОДОЮ ВИДІЛИЛОСЬ 8,96 Л ГАЗУ (Н.У.). ВКАЖІТЬ ПОРЯДКОВИЙ НОМЕР МЕТАЛУ В ПЕРІОДИЧНІЙ СИСТЕМІ
- 56
 - 65
 - 55
37. ПРИ ВЗАЄМОДІЇ 109,6 Г ДВОХВАЛЕНТНОГО МЕТАЛУ З ВОДОЮ УТВОРЮЄТЬСЯ 136,8 Г ГІДРОКСИДУ ЦЬОГО МЕТАЛУ. ВКАЖІТЬ ПОРЯДКОВИЙ НОМЕР МЕТАЛУ В ПЕРІОДИЧНІЙ СИСТЕМІ
- 56
 - 55
 - 65
38. ПРИ ВЗАЄМОДІЇ 70,4 Г ДВОХВАЛЕНТНОГО МЕТАЛУ З ВОДОЮ УТВОРЮЄТЬСЯ 97,6 Г ГІДРОКСИДУ ЦЬОГО МЕТАЛУ. ВКАЖІТЬ ПОРЯДКОВИЙ НОМЕР МЕТАЛУ В ПЕРІОДИЧНІЙ СИСТЕМІ
- 38
 - 39
 - 24
39. ПРИ РОЗКЛАДІ 33,6 Г КАРБОНАТУ МЕТАЛУ(II) УТВОРЮЄТЬСЯ 8,96 Л ГАЗУ (Н.У.). ВКАЖІТЬ ПОРЯДКОВИЙ НОМЕР МЕТАЛУ В ПЕРІОДИЧНІЙ СИСТЕМІ
- 12
 - 11
 - 21
40. СКІЛЬКИ ГРАМІВ ГІДРОКСИДУ НАТРІЮ НЕОБХІДНО ДЛЯ НЕЙТРАЛІЗАЦІЇ 5,6 Л ХЛОРОВОДНЮ (Н.У.)?
- 10
 - 11
 - 20
41. СКІЛЬКИ ГРАМІВ ГІДРОКСИДУ НАТРІЮ ПРОРЕАГУЄ З 0,25 МОЛЬ СІРКОВОДНЮ, ЯКЩО В РЕЗУЛЬТАТІ РЕАКЦІЇ УТВОРЮЄТЬСЯ КИСЛА СІЛЬ?
- 10
 - 20
 - 11
42. ВКАЗАТИ ВІДНОСНУ МОЛЕКУЛЯРНУ МАСУ СОЛІ, ЯКА УТВОРИТЬСЯ ПРИ ЗМІШУВАННІ ЕКВІМОЛЯРНИХ КІЛЬКОСТЕЙ КАЛІЮ ГІДРОКСИДУ І СУЛЬФАТНОЇ КИСЛОТИ
- 136
 - 133
 - 130
43. КОТРА ІЗ КИСЛОТ, УТВОРЕНИХ СУЛЬФУРОМ, МІСТИТЬ ЙОГО У МАКСИМАЛЬНОМУ ЗНАЧЕННІ СТУПЕНЯ ОКИСНЕННЯ?
- H_2SO_4
 - H_2S
 - H_2SO_3
44. ВКАЗАТИ РЕАКТИВИ, З ДОПОМОГОЮ ЯКИХ МОЖНА ВИЗНАЧИТИ ЯКІСНИЙ СКЛАД АМОНІЙ СУЛЬФАТУ
- KOH і $BaCl_2$
 - $NaOH$ і Na_2SO_4
 - KCl і $BaCl_2$
 - KOH і $NaCl$
45. ВКАЗАТИ РЕАКТИВИ, З ДОПОМОГОЮ ЯКИХ МОЖНА ВИЗНАЧИТИ ЯКІСНИЙ СКЛАД БАРІЙ ХЛОРИДУ
- $AgNO_3$ і Na_2SO_4
 - KNO_3 і H_2SO_4
 - K_2SO_4 і $Zn(NO_3)_2$

- Na_2SO_4 і KNO_3
46. ВКАЗАТИ РЕАКТИВИ, З ДОПОМОГОЮ ЯКИХ МОЖНА ВИЗНАЧИТИ ЯКІСНИЙ СКЛАД АМОНІЙ ХЛОРИДУ
- NaOH і AgNO_3
 - KOH і HNO_3
 - NH_4NO_3 і AgNO_3
 - KOH і Na_2SO_4
47. ТІЛЬКИ ВЛАСТИВОСТІ ОКИСНИКА ПРОЯВЛЯЄ
- N_2O_5
 - NO
 - NO_2
 - N_2O_3
48. ЛИШЕ НІТРИТНУ КИСЛОТУ ПРИ РОЗЧИНЕННІ У ВОДІ ДАЄ
- N_2O_3
 - N_2O_5
 - NO_2
 - NO
49. КИСЕНЬ В ЛАБОРАТОРІЇ МОЖНА ДОБУТИ В РЕЗУЛЬТАТІ ТЕРМІЧНОГО РОЗКЛАДУ
- KClO_3
 - K_2SO_4
 - K_2CO_3
50. КОТРА З КИСЛОТ, УТВОРЕНИХ СУЛЬФУРОМ, МІСТИТЬ ЙОГО В МІНІМАЛЬНОМУ СТУПЕНІ ОКИСНЕННЯ?
- H_2S
 - H_2SO_3
 - H_2SO_4
51. НАЙСТІЙКІШИМ З ОКСИДІВ СУЛЬФУРУ Є
- SO_2
 - S_2O
 - SO
 - SO_3
52. ПІД ЧАС ГОРІННЯ У КИСНІ ХРОМ УТВОРЮЄ СПОЛУКУ
- Cr_2O_3
 - CrO
 - CrO_2
 - CrO_3
53. ВКАЗАТИ РЕАКТИВИ З ДОПОМОГОЮ ЯКИХ МОЖНА ВИЗНАЧИТИ ЯКІСНИЙ СКЛАД ХЛОРИДНОЇ КИСЛОТИ
- Al і AgNO_3
 - Ag і AgNO_3
 - Al і Na_2SO_4

- Zn і KCl

54. ВКАЗАТИ РЕАКТИВИ З ДОПОМОГОЮ ЯКИХ МОЖНА ВИЗНАЧИТИ ЯКІСНИЙ СКЛАД СУЛЬФАТНОЇ КИСЛОТИ

- Zn і $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$

- Cu і BaCl_2

- Zn і NaCl

- BaCl_2 і Ag

Тема :: будова атома

55. ВЛАСТИВІСТЬ АТОМІВ ОДНОГО ЕЛЕМЕНТА ВІДТЯГУВАТИ НА СЕБЕ СПІЛЬНІ ЕЛЕКТРОННІ ПАРИ ВІД ІНШОГО ЕЛЕМЕНТА НАЗИВАЮТЬ
 - електронегативністю
 - полярністю
 - дисперсністю
 - амфотерністю
56. ХІМІЧНИЙ ЗВ'ЯЗОК ЗА ДОПОМОГОЮ СПІЛЬНИХ ЕЛЕКТРОННИХ ПАР НАЗИВАЄТЬСЯ
 - ковалентним
 - іонним
 - металічним
 - водневим
57. У ТРЕТЬОМУ ПЕРІОДІ ПЕРІОДИЧНОЇ СИСТЕМИ РОЗМІЩЕНІ
 - s-елементи і p-елементи
 - p-елементи і d-елементи
 - s-елементи і d-елементи
 - s-елементи, p-елементи і d-елементи
58. У ЧЕТВЕРТОМУ ПЕРІОДІ ПЕРІОДИЧНОЇ СИСТЕМИ РОЗМІЩЕНІ
 - s-, p- і d-елементи
 - s-елементи
 - d-елементи
 - s- і p-елементи
 - p- і d-елементи
59. У ДРУГОМУ ПЕРІОДІ ПЕРІОДИЧНОЇ СИСТЕМИ РОЗМІЩЕНІ
 - s- і p-елементи
 - s-елементи
 - d-елементи
 - s-, p- і d-елементи
 - p- і d-елементи
60. ПОРЯДКОВИЙ НОМЕР ЕЛЕМЕНТА В ПЕРІОДИЧНІЙ СИСТЕМІ МОЖНА ОБЧИСЛИТИ ЯК
 - різницю масового числа і кількості нейтронів
 - суму масового числа і кількості протонів
 - різницю масового числа і кількості протонів
 - суму масового числа і кількості нейтронів
61. ВЕЛИЧИНУ ЗАРЯДУ ЯДРА АТОМА МОЖНА ОБЧИСЛИТИ ЯК
 - різницю масового числа і кількості нейтронів
 - суму кількостей протонів і нейтронів
 - суму кількостей нейтронів і масового числа
 - різницю кількостей протонів і нейтронів
62. ГОЛОВНОЮ ОЗНАКОЮ ХІМІЧНОГО ЕЛЕМЕНТА Є
 - величина заряду ядра атома
 - масове число ядра атома
 - кількість нейтронів у ядрі атома
63. КІЛЬКІСТЬ ЕЛЕКТРОНІВ У АТОМІ ВИЗНАЧАЄТЬСЯ
 - кількістю протонів у ядрі атома
 - кількістю нейтронів у ядрі атома
 - масовим числом ядра атома
64. У ПІДГРУПУ ПЕРІОДИЧНОЇ СИСТЕМИ ОБ'ЄДНУЮТЬСЯ ЕЛЕМЕНТИ, ЯКІ МАЮТЬ
 - подібні хімічні властивості
 - близькі значення атомних мас
 - близькі значення порядкових номерів
65. В ОДИН ПЕРІОД ПЕРІОДИЧНОЇ СИСТЕМИ ОБ'ЄДНУЮТЬСЯ ЕЛЕМЕНТИ, ЯКІ ХАРАКТЕРИЗУЮТЬСЯ ЗАКОНОМІРНОЮ ЗМІНОЮ
 - кількості протонів у ядрі атома
 - забарвлення відповідної простої сполуки
 - поширеності у земній корі
66. В ОДИН ПЕРІОД ПЕРІОДИЧНОЇ СИСТЕМИ ОБ'ЄДНАНІ ЕЛЕМЕНТИ, ЩО ХАРАКТЕРИЗУЮТЬСЯ ЗАКОНОМІРНОЮ ЗМІНОЮ
 - хімічних властивостей
 - атомних мас
 - порядкових номерів
 - нейтронів у ядрі атома
67. УТВОРЕННЯ РІЗНИХ РЕЧОВИН АТОМАМИ ОДНОГО ЕЛЕМЕНТА НАЗИВАЄТЬСЯ ЯВИЩЕМ
 - алотропії
 - гомології
 - ізомерії
 - анізотропії
68. МАКСИМАЛЬНА КІЛЬКІСТЬ ЕЛЕКТРОНІВ d ПІДРІВНЯ ОДНОГО ЕНЕРГЕТИЧНОГО РІВНЯ СТАНОВИТЬ
 - 10
 - 18

- 32
 - 2
69. МАКСИМАЛЬНА КІЛЬКІСТЬ ЕЛЕКТРОНІВ p-ПІДРІВНЯ ОДНОГО ЕНЕРГЕТИЧНОГО РІВНЯ СТАНОВИТЬ
- 6
 - 2
 - 10
 - 18
70. МАКСИМАЛЬНА КІЛЬКІСТЬ ЕЛЕКТРОНІВ НА ЗОВНІШНЬОМУ ЕНЕРГЕТИЧНОМУ РІВНІ ЕЛЕМЕНТІВ ПОБІЧНИХ ПІДГРУП ІV ПЕРІОДУ СТАНОВИТЬ
- 2
 - 8
 - 18
 - 32
71. МАКСИМАЛЬНА КІЛЬКІСТЬ ЕЛЕКТРОНІВ НА ДРУГОМУ ЕНЕРГЕТИЧНОМУ РІВНІ СТАНОВИТЬ
- 8
 - 16
 - 32
 - 64
72. МАКСИМАЛЬНА КІЛЬКІСТЬ ЕЛЕКТРОНІВ НА ТРЕТЬОМУ ЕНЕРГЕТИЧНОМУ РІВНІ СТАНОВИТЬ
- 18
 - 8
 - 32
 - 64
73. НОМЕР ГРУПИ ВІДПОВІДАЄ
- кількості електронів на зовнішньому енергетичному рівні в головних підгрупах
 - кількості електронів у атомі
 - відносній атомній масі
 - кількості електронів на зовнішньому енергетичному рівні в побічних підгрупах
74. ІЗ ЗБІЛЬШЕННЯМ ПОРЯДКОВОГО НОМЕРА В ПЕРІОДІ
- зростає валентність елемента у вищому оксиді
 - зменшується радіус атома
 - посилюються металічні властивості
75. РІЗНОВИДИ АТОМІВ З ОДНАКОВИМ ЗАРЯДОМ ЯДРА НАЗИВАЮТЬ
- ізотопами
 - ізобарами
 - ізотонами
76. ІЗ ЗБІЛЬШЕННЯМ ПОРЯДКОВОГО НОМЕРА ДЛЯ ЕЛЕМЕНТІВ ГОЛОВНИХ ПІДГРУП ПОСИЛЮЮТЬСЯ
- металічні властивості
 - неметалічні властивості
 - амфотерні властивості
77. ІЗ ЗБІЛЬШЕННЯМ ПОРЯДКОВОГО НОМЕРА ДЛЯ ЕЛЕМЕНТІВ ТРЕТЬОГО ПЕРІОДУ ПОСЛАБЛЮЮТЬСЯ
- металічні властивості
 - амфотерні властивості
 - неметалічні властивості
78. ІЗ ЗБІЛЬШЕННЯМ ПОРЯДКОВОГО НОМЕРА В ПЕРІОДИЧНІЙ СИСТЕМІ ДЛЯ ЕЛЕМЕНТІВ ТРЕТЬОГО ПЕРІОДУ НАРОСТАЮТЬ
- неметалічні властивості
 - металічні властивості
 - амфотерні властивості
79. ЕЛЕМЕНТАМИ ПОБІЧНИХ ПІДГРУП ПЕРІОДИЧНОЇ СИСТЕМИ Є
- метали
 - неметали
 - і метали і неметали
80. ЕЛЕМЕНТИ ПОБІЧНИХ ПІДГРУП ПЕРІОДИЧНОЇ СИСТЕМИ УТВОРЮЮТЬ
- основні оксиди
 - кислотні оксиди
 - амфотерні оксиди
 - не утворюють оксидів
81. НОМЕР ПЕРІОДУ ПЕРІОДИЧНОЇ СИСТЕМИ ВІДПОВІДАЄ
- кількості енергетичних рівнів у атомі
 - кількості електронів на зовнішньому енергетичному рівні
 - кількості протонів у ядрі
 - кількості електронів у атомі
82. КІЛЬКІСТЬ ЕЛЕКТРОНІВ У АТОМІ ВИЗНАЧАЄТЬСЯ
- порядковим номером елемента
 - атомною масою елемента
 - номером періоду, де знаходиться елемент
83. ПОРЯДКОВИЙ НОМЕР ЕЛЕМЕНТА В ПЕРІОДИЧНІЙ СИСТЕМІ ВИРАЖАЄ
- величину заряду ядра атома
 - кількість електронів навколо ядра атома
 - кількість нейтронів у ядрі атома
84. СПІЛЬНА ЕЛЕКТРОННА ПАРА У СПОЛУЦІ НСІ ЗМІЩЕНА

- до атома Хлору
 - до атома Гідроґену
 - не зміщена взагалі
85. СПІЛЬНІ ЕЛЕКТРОННІ ПАРИ У МОЛЕКУЛІ NO ЗМІЩЕНІ
- до Оксигену
 - не зміщені взагалі
 - до Нітроґену
86. СПІЛЬНІ ЕЛЕКТРОННІ ПАРИ У СПОЛУЦІ CO ЗМІЩЕНІ
- до атома Оксигену
 - до атома Карбону
 - не зміщена до жодного з них
87. В ОДНУ ГРУПУ ПЕРІОДИЧНОЇ СИСТЕМИ ОБ'ЄДНУЮТЬ ЕЛЕМЕНТИ, ЯКІ МАЮТЬ ОДНАКОВУ КІЛЬКІСТЬ
- валентних електронів
 - електронів на зовнішньому енергетичному рівні
 - електронів на s-підрівні
 - електронів на p-підрівні
88. ІЗ ЗМЕНШЕННЯМ ПОРЯДКОВОГО НОМЕРА ЕЛЕМЕНТА У ПЕРІОДІ
- зменшується його електронегативність
 - зростає радіус його атома
 - зменшується кількість електронів у атомі
 - збільшується величина заряду ядра
89. В НАТРІЙ СУЛЬФІТІ $Na_2 SO_3$ ВАЛЕНТНІСТЬ СУЛЬФУРУ РІВНА
- 4
 - 2
 - 6
90. В КАЛІЙ ХЛОРАТІ $KClO_3$ ВАЛЕНТНІСТЬ ХЛОРУ РІВНА
- 5
 - 3
 - 1
91. В КАЛІЙ ПЕРХЛОРАТІ $KClO_4$ ВАЛЕНТНІСТЬ ХЛОРУ РІВНА
- 7
 - 5
 - 3
92. В КАЛІЙ ПЕРМАНГАНАТІ $KMnO_4$ ВАЛЕНТНІСТЬ ОКСИГЕНУ РІВНА
- 2
 - 1
 - 0
93. В КАЛІЙ МАНГАНАТІ $K_2 MnO_4$ ВАЛЕНТНІСТЬ КАЛІЮ РІВНА
- 1
 - 2
 - 7
94. ВАЛЕНТНІСТЬ ХЛОРУ В КАЛЬЦІЙ ХЛОРИТІ $Ca (ClO_2)_2$ РІВНА
- 3
 - 2
 - 1
95. СПІЛЬНІ ЕЛЕКТРОННІ ПАРИ У МОЛЕКУЛІ $H_2 S$ ЗМІЩЕНІ
- до Сульфуру
 - до Гідроґену

- не зміщені взагалі

96. СПІЛЬНІ ЕЛЕКТРОННІ ПАРИ У МОЛЕКУЛІ SO_2 ЗМІЩЕНІ

- до Оксигену
- до Сульфуру
- не зміщені взагалі

97. СПІЛЬНІ ЕЛЕКТРОННІ ПАРИ У МОЛЕКУЛІ NH_3 ЗМІЩЕНІ

- до Нітрогену
- до Г і дрогену
- не зміщені взагалі

98. СПІЛЬНІ ЕЛЕКТРОННІ ПАРИ У МОЛЕКУЛІ H_2O ЗМІЩЕНІ

- до Оксигену
- до Гідрогену
- не зміщені взагалі

99. СТУПІНЬ ОКИСНЕННЯ НІТРОГЕНУ НАЙНИЖЧИЙ У

- $\text{Ca}(\text{NH}_2)_2$
- N_2H_4
- NH_2OH

100. ДО ОКИСНО – ВІДНОВНИХ НАЛЕЖАТЬ РЕАКЦІЇ

- $\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2$
- $\text{C} + \text{O}_2 = \text{CO}_2$
- $\text{HCl} + \text{NaOH} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{BaCl}_2 = \text{BaSO}_4 + 2\text{HCl}$
- $\text{CaCO}_3 = \text{CaO} + \text{CO}_2$

101. ВУГЛЕКИСЛИЙ ГАЗ УТВОРИТЬСЯ ПРИ ЗГОРЯННІ В КИСНІ

- CO
- S
- N_2

102. СУМА КОЕФІЦІЄНТІВ Є НАЙБІЛЬШОЮ У

- $\text{MnO}_2 + \text{HCl} \rightarrow \text{MnCl}_2 + \text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{Fe} + \text{HCl} \rightarrow \text{FeCl}_2 + \text{H}_2$
- Сума коефіцієнтів однакова

103. ОКИСНА ЗДАТНІСТЬ КАТІОНА ВОДНЮ ПРОЯВЛЯЄТЬСЯ У РЕАКЦІЇ

- $\text{Al} + \text{H}_2\text{SO}_4$ (розб.) \rightarrow
- $\text{Mg} + \text{H}_2\text{SO}_4$ (конц.) \rightarrow
- $\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4$ (конц.) \rightarrow

104. ВАЛЕНТНІСТЬ ЕЛЕМЕНТУ ДОРІВНЮЄ ОДИНИЦІ В ОКСИДІ

- Na_2O
- NO_2

- MgO

105. ЯКА ВАЛЕНТНІСТЬ ФЕРУМУ В ФЕРУМ СУЛЬФАТІ $Fe_2(SO_4)_3$?

- 3
- 2
- 6

106. ВАЛЕНТНІСТЬ ЕЛЕМЕНТА ДОРІВНЮЄ ЧОТИРЬОМ В ОКСИДІ

- NO_2
- Na_2O
- MgO

107. ВАЛЕНТНІСТЬ ЕЛЕМЕНТУ ДОРІВНЮЄ ЧОТИРЬОМ В ОКСИДІ

- CO_2
- SO_3
- N_2O_5

108. В КАЛЬЦІЮ ХЛОРИТІ $Ca(ClO_2)_2$ ВАЛЕНТНІСТЬ ХЛОРУ РІВНА

- 3
- 5
- 7

109. ВАЛЕНТНІСТЬ ЕЛЕМЕНТА ДОРІВНЮЄ ОДИНИЦІ В СПОЛУЦІ

- K_2O
- SO_2
- CO

110. ВАЛЕНТНІСТЬ ЕЛЕМЕНТУ ДОРІВНЮЄ ТРЬОМ В СПОЛУЦІ

- N_2O_3
- SO_3
- V_2O_5

111. ВАЛЕНТНІСТЬ КУПРУМУ В КУПРУМ СУЛЬФАТІ $CuSO_4$ РІВНА

- 2
- 1
- 3

112. У КОТРОМУ З ОКСИДІВ ВАЛЕНТНІСТЬ ЕЛЕМЕНТА ДОРІВНЮЄ ШЕСТИ

- SO_3
- CO_2
- N_2O_5

113. ВАЛЕНТНІСТЬ ФОСФОРУ В НАТРІЙ ОРТОФОСФАТІ Na_3PO_4 РІВНА

- 5
- 3
- 1

114. ВАЛЕНТНІСТЬ ХЛОРУ В НАТРІЮ ГІПОХЛОРИТІ $NaClO$ РІВНА

- 1
- 3
- 5

Тема :: розчини

115. РОЗЧИН, В ЯКОМУ ПРИ ДАНІЙ ТЕМПЕРАТУРІ ЩЕ МОЖЕ РОЗЧИНІТИСЯ ДЕЯКА КІЛЬКІСТЬ РОЗЧИНЕНОЇ РЕЧОВИНИ, НАЗИВАЮТЬ
- ненасиченим
 - пересиченим
 - насиченим
 - концентрованим
116. РОЗЧИН, В ЯКОМУ ДАНА РЕЧОВИНА ПРИ ДАНІЙ ТЕМПЕРАТУРІ БІЛЬШЕ НЕ РОЗЧИНЯЄТЬСЯ, НАЗИВАЮТЬ
- насиченим
 - концентрованим
 - розбавленим
 - ненасиченим
117. РОЗЧИННІСТЬ ГАЗІВ ЗРОСТАЄ ПРИ
- підвищенні тиску
 - перемішуванні
 - підвищенні температури
 - при всіх перелічених факторах
118. РОЗЧИННІСТЬ РІДИН В РІДИНАХ Є
- необмеженою
 - практично відсутньою
 - обмеженою і залежить від температури
 - усі відповіді невірні
119. РОЗЧИННІСТЬ ТВЕРДИХ РЕЧОВИН У РІДИНАХ ЗАЛЕЖИТЬ ВІД
- температури
 - природи розчиненої речовини
 - природи розчинника
 - жоден фактор не впливає
120. ПРОЦЕС РОЗЧИНЕННЯ ТВЕРДИХ РЕЧОВИН Є ОБОРОТНИМ ДО
- кристалізації
 - дистиляції
 - конденсації
 - дифузії
121. В ЯКОМУ РОЗЧИНІ ДОДАТКОВО МОЖЕ РОЗЧИНІТИСЬ РОЗЧИНЕНА РЕЧОВИНА
- в ненасиченому
 - в насиченому
 - в пересиченому
 - в будь-якому
122. З ЯКОГО РОЗЧИНУ СПОНТАННО КРИСТАЛІЗУЄТЬСЯ РОЗЧИНЕНА РЕЧОВИНА
- з пересиченого
 - з насиченого
 - з ненасиченого
 - з будь-якого
123. РОЗЧИНЕННЯ Є ПРОЦЕСОМ
- фізичним і хімічним водночас
 - лише фізичним
 - лише хімічним
124. СКІЛЬКИ ГРАМІВ ЦУКРУ ПОТРІБНО РОЗЧИНІТИ В 190 Г ВОДИ, ЩОБ ОДЕРЖАТИ 5 %-НИЙ РОЗЧИН ЦУКРУ?
- 10 г
 - 5 г
 - 20 г
125. СКІЛЬКИ ГРАМІВ ВОДИ ПОТРІБНО ДОДАТИ ДО 10 Г ЦУКРУ, ЩОБ ОДЕРЖАТИ 5 %-НИЙ РОЗЧИН ЦУКРУ?
- 190 г
 - 100 г
 - 150 г
126. СКІЛЬКИ ГРАМІВ КУХОННОЇ СОЛІ ПОТРІБНО РОЗЧИНІТИ В 43 Г ВОДИ, ЩОБ ОДЕРЖАТИ 14 %-НИЙ РОЗЧИН СОЛІ?
- 7 г
 - 14 г
 - 13 г
127. СКІЛЬКИ ГРАМІВ ВОДИ ПОТРІБНО ДОДАТИ ДО 7 Г КУХОННОЇ СОЛІ, ЩОБ ОДЕРЖАТИ 14 %-НИЙ РОЗЧИН СОЛІ?
- 43 г
 - 100 г
 - 40 г
128. РОЗЧИНІЛИ 9 Г СОЛІ В 41 Г ВОДИ. ЯКА МАСОВА ЧАСТКА (У ВІДСОТКАХ) СОЛІ У РОЗЧИНІ?
- 18 %
 - 9 %
 - 20 %
129. РОЗЧИНІЛИ 8 Г ЦУКРУ В 42 Г ВОДИ. ЯКА МАСОВА ЧАСТКА (У ВІДСОТКАХ) ЦУКРУ У РОЗЧИНІ?
- 16 %
 - 8 %
 - 40 %

130. РОЗЧИНИЛИ 25 Г ЛУГУ В 225 Г ВОДИ. ЯКА МАСОВА ЧАСТКА (У ВІДСОТКАХ) ЛУГУ В РОЗЧИНІ?
- 10 %
 - 20 %
 - 30 %
131. ЯКА МАСА 30 %-НОГО РОЗЧИНУ, ЩО МІСТИТЬ 6 Г КУХОННОЇ СОЛІ?
- 20 г
 - 60 г
 - 10 г
132. ЯКА МАСА 20 %-НОГО РОЗЧИНУ, ЩО МІСТИТЬ 4 Г СОДИ?
- 20 г
 - 50 г
 - 30 г
133. ДЛЯ ОДЕРЖАННЯ 8 %-НОГО РОЗЧИНУ СОЛІ ПОТРІБНО РОЗЧИНИТИ
- 0,4 г солі в 4,6 г води
 - 8 г солі в 10 г води
 - 9 г солі в 45 г води
 - 6 г солі в 52 г води
134. ДЛЯ ОДЕРЖАННЯ 20 %-НОГО РОЗЧИНУ NaCl ТРЕБА РОЗЧИНИТИ
- 0,5 г солі в 2 мл води
 - 2 г солі в 10 мл води
 - 1,5 г солі в 14 мл води
 - всі відповіді правильні
135. ДЛЯ ОДЕРЖАННЯ 10 %-НОГО РОЗЧИНУ СОЛІ ПОТРІБНО РОЗЧИНИТИ
- 9 г солі в 81 мл води
 - 3 г солі в 30 мл води
 - 6 г солі в 30 мл води
 - 10 г солі в 100 мл води
136. ДЛЯ ОДЕРЖАННЯ 5 %-НОГО РОЗЧИНУ СОЛІ ПОТРІБНО РОЗЧИНИТИ
- 2 г солі в 38 г води
 - 5 г солі в 10 г води
 - 10 г солі в 50 г води
 - 3 г солі в 42 г води
137. ДЛЯ ОДЕРЖАННЯ 40 %-НОГО РОЗЧИНУ СОЛІ ТРЕБА РОЗЧИНИТИ
- 5 г солі в 7,5 г води
 - 4 г солі в 10 г води
 - 3 г солі в 5,5 г води
 - 2 г солі в 3,5 г води
138. ЯКОЮ БУДЕ КОНЦЕНТРАЦІЯ РОЗЧИНУ, ОДЕРЖАНОГО РОЗЧИНЕННЯМ 2,5 Г ЦУКРУ В 40 МЛ ВОДИ?
- 5,9 %
 - 0,59 %
 - 6,25 %
 - 8 %
139. ЯКОЮ БУДЕ КОНЦЕНТРАЦІЯ РОЗЧИНУ, ОДЕРЖАНОГО РОЗЧИНЕННЯМ 0,5 Г СОЛІ В 2 МЛ ВОДИ?
- 20 %
 - 5 %
 - 0,5 %
 - 2 %
140. ВИПАРОВУВАННЯМ 250 Г НАСИЧЕНОГО ПРИ 20°C РОЗЧИНУ МАГНІЙ ХЛОРИДУ ДОБУТО 88,5 Г СОЛІ. РОЗРАХОВАНА РОЗЧИННІСТЬ ДЛЯ МАГНІЙ ХЛОРИДУ НА 100 Г ВОДИ ПРИ 20°C СТАНОВИЛА
- 54,8 г
 - 88,5 г
 - 44,25 г
 - 27,4 г
141. У ЯКІЙ МАСІ ВОДИ СЛІД РОЗЧИНИТИ 71,8 Г НАТРІЙ ХЛОРИДУ, ЩОБ ОДЕРЖАТИ НАСИЧЕНИЙ ПРИ 20°C РОЗЧИН ЦЬЄЇ СОЛІ, ЯКЩО РОЗЧИННІСТЬ ЇЇ У ВОДІ ПРИ 20°C СТАНОВИТЬ 35,9 Г
- у 200 г води
 - у 300 г води
 - у 100 г води
 - у 50 г води
142. У ЯКІЙ МАСІ ВОДИ СЛІД РОЗЧИНИТИ 64,2 Г КАЛІЙ СУЛЬФАТУ, ЩОБ ОДЕРЖАТИ НАСИЧЕНИЙ ПРИ 80°C РОЗЧИН, ЯКЩО РОЗЧИННІСТЬ ПРИ 80°C СТАНОВИТЬ 21,4 Г СОЛІ НА 100 Г ВОДИ?
- 300 г
 - 500 г
 - 250 г
 - 350 г
143. СКІЛЬКИ ГРАМІВ ВОДИ НЕОБХІДНО ВЗЯТИ ДЛЯ РОЗЧИНЕННЯ 140 Г КАЛІЙ НІТРАТУ ПРИ 15°C, ЯКЩО ЙОГО РОЗЧИННІСТЬ ПРИ ЦЬЙ ТЕМПЕРАТУРІ СТАНОВИТЬ 25 Г НА 100 Г РОЗЧИННИКА?
- 560 г
 - 650 г
 - 580 г
 - 550 г

144. СКІЛЬКИ ГРАМІВ КАЛІЙ СУЛЬФАТУ РОЗЧИНИТЬСЯ В 50 Г ВОДИ ПРИ 45°C, ЯКЩО ЙОГО РОЗЧИННІСТЬ ПРИ ЦІЙ ТЕМПЕРАТУРІ СКЛАДАЄ 25 Г НА 100 Г РОЗЧИННИКА?
- 12,5 г
 - 25,0 г
 - 6,25 г
 - 10,5 г
145. РОЗЧИННІСТЬ КАЛІЙ НІТРАТУ ПРИ 15°C СТАНОВИТЬ 25 Г У 100 Г ВОДИ. СКІЛЬКИ ГРАМІВ ЦІЄЇ СОЛІ МОЖНА РОЗЧИНИТИ ПРИ 15°C У 560 Г ВОДИ?
- 140 г
 - 120 г
 - 160 г
 - 110 г
146. РОЗЧИННІСТЬ НАТРІЙ НІТРАТУ ПРИ 10°C СТАНОВИТЬ 80,5 Г. СКІЛЬКИ ГРАМІВ ЦІЄЇ СОЛІ МОЖНА РОЗЧИНИТИ ПРИ 10°C У 250 Г ВОДИ?
- 201,25 г
 - 100,65 г
 - 402,5 г
 - 198,25 г
147. РОЗЧИННІСТЬ НАТРІЙ ХЛОРИДУ У ВОДІ ПРИ 10°C СТАНОВИТЬ 35,72 Г НА 100 Г РОЗЧИННИКА. СКІЛЬКИ ГРАМІВ ЦІЄЇ СОЛІ МОЖНА РОЗЧИНИТИ ПРИ 10°C У 250 Г ВОДИ?
- 89,3 г
 - 178,6 г
 - 44,65 г
 - 79,35 г
148. У 660 Г ВОДИ ПРИ 15°C РОЗЧИНЯЄТЬСЯ 165 Г КАЛІЙ НІТРАТУ. ЯКА РОЗЧИННІСТЬ ЦІЄЇ СОЛІ (У ГРАМАХ НА 100 Г РОЗЧИННИКА) ПРИ 15°C?
- 25 г
 - 75 г
 - 50 г
 - 15 г
149. У РЕЗУЛЬТАТІ ВИПАРОВУВАННЯ 451,25 Г НАСИЧЕНОГО ПРИ 10°C РОЗЧИНУ НАТРІЙ НІТРАТУ ДОБУТО 201,25 Г СОЛІ. ЯКА РОЗЧИННІСТЬ ЦІЄЇ РЕЧОВИНИ (У ГРАМАХ НА 100 Г РОЗЧИННИКА) ПРИ 10°C?
- 80,5 г
 - 161 г
 - 40,25 г
 - 75,8 г
150. СКІЛЬКИ МОЛІВ БРОМІД-ІОНІВ МІСТИТЬ РОЗЧИН, В ЯКОМУ РОЗЧИНЕНО 0,8 МОЛЬ АЛЮМІНІЙ БРОМІДУ? ВВАЖАТИ, ЩО ДИСОЦІАЦІЯ Є ПОВНОЮ.
- 2,4
 - 1,6
 - 0,8
 - 0,24
151. СКІЛЬКИ МОЛІВ БРОМІД-ІОНІВ МІСТИТЬ РОЗЧИН, В ЯКОМУ РОЗЧИНЕНО 0,15 МОЛЬ КАЛЬЦІЙ БРОМІДУ? ВВАЖАТИ, ЩО ДИСОЦІАЦІЯ Є ПОВНОЮ.
- 0,30
 - 0,45
 - 0,15
 - 0,03
152. СКІЛЬКИ МОЛІВ ГІДРОКСИД-ІОНІВ МІСТИТЬ РОЗЧИН, В ЯКОМУ РОЗЧИНЕНО 0,9 МОЛЬ СТРОНЦІЙ ГІДРОКСИДУ? ВВАЖАТИ, ЩО ДИСОЦІАЦІЯ Є ПОВНОЮ.
- 1,8
 - 0,9
 - 2,7
 - 0,18
153. СКІЛЬКИ МОЛІВ НІТРАТ-ІОНІВ МІСТИТЬ РОЗЧИН, В ЯКОМУ РОЗЧИНЕНО 0,45 МОЛЬ ФЕРУМ (III) НІТРАТУ? ВВАЖАТИ, ЩО ДИСОЦІАЦІЯ Є ПОВНОЮ.
- 1,35
 - 0,90
 - 1,80
 - 13,5
154. СКІЛЬКИ МОЛІВ НІТРАТ-ІОНІВ МІСТИТЬ РОЗЧИН, В ЯКОМУ РОЗЧИНЕНО 0,3 МОЛЬ КАЛЬЦІЙ НІТРАТУ? ВВАЖАТИ, ЩО ДИСОЦІАЦІЯ Є ПОВНОЮ.
- 0,6
 - 0,9
 - 0,3
 - 0,06
155. СКІЛЬКИ МОЛІВ ГІДРОКСИД-ІОНІВ МІСТИТЬ РОЗЧИН, В ЯКОМУ РОЗЧИНЕНО 0,6 МОЛЬ БАРІЙ ГІДРОКСИДУ? ВВАЖАТИ, ЩО ДИСОЦІАЦІЯ Є ПОВНОЮ.
- 1,2
 - 0,6
 - 2,4
 - 0,12

156. ЯКА СІЛЬ УТВОРИТЬСЯ, ЯКЩО ЗМІШАТИ 1 ОБ'ЄМ СІРКОВОДНЮ З 2 ОБ'ЄМАМИ АМІАКУ? ВКАЖІТЬ ЇЇ ВІДНОСНУ МОЛЕКУЛЯРНУ МАСУ.
- 68
 - 34
 - 69
 - 6,8
157. ЯКА КОНЦЕНТРАЦІЯ РОЗЧИНУ ЇДКОГО НАТРУ (У ПРОЦЕНТАХ), ОТРИМАНОГО ПРИ РОЗЧИНЕННІ 50 Г ЙОГО В 150 Г ВОДИ?
- 25
 - 24
 - 20
 - 2,5
158. СКІЛЬКИ ГРАМІВ НАТРІЙ ГІДРОКСИДУ НЕОБХІДНО ВЗЯТИ ДЛЯ ПРИГОТУВАННЯ 500 Г РОЗЧИНУ З МАСОВОЮ ЧАСТКОЮ ЛУГУ 4 %?
- 20
 - 40
 - 2
 - 0,2
159. ВИПАРОВУВАННЯМ 100 Г НАСИЧЕНОГО ПРИ 10°C РОЗЧИНУ НАТРІЙ ХЛОРИДУ ДОБУТО 26,32 Г СОЛІ. РОЗРАХОВАНА РОЗЧИННІСТЬ НАТРІЙ ХЛОРИДУ НА 100 Г ВОДИ ПРИ ЦІЙ ТЕМПЕРАТУРІ СТАНОВИЛА
- 35,72 г
 - 52,64 г
 - 26,32 г
 - 71,44 г
160. ВИПАРОВУВАННЯМ 200 Г НАСИЧЕНОГО ПРИ 20°C РОЗЧИНУ МАГНІЙ ХЛОРИДУ ДОБУТО 70,8 Г СОЛІ. РОЗРАХОВАНА РОЗЧИННІСТЬ МАГНІЙ ХЛОРИДУ ПРИ 20°C НА 100 Г ВОДИ СТАНОВИЛА
- 54,8 г
 - 70,8 г
 - 141,6 г
 - 35,4 г
161. ВИПАРОВУВАННЯМ 250 Г НАСИЧЕНОГО ПРИ 20°C РОЗЧИНУ МАГНІЙ ХЛОРИДУ ДОБУТО 88,5 Г СОЛІ. РОЗРАХОВАНА РОЗЧИННІСТЬ ДЛЯ МАГНІЙ ХЛОРИДУ НА 100 Г ВОДИ ПРИ 20°C СТАНОВИЛА
- 54,8 г
 - 88,5 г
 - 44,25 г
 - 27,4 г
162. ЯКІ ПАРИ ІОНІВ МІГ МІСТИТИ РОЗЧИН БЕЗ ВИПАДІННЯ ОСАДУ
- Cu^{2+} і NO_3^-
 - Cu^{2+} і Cl^-
 - Cu^{2+} і OH^-
163. ЯКІ ПАРИ ІОНІВ МІГ МІСТИТИ РОЗЧИН БЕЗ ВИПАДІННЯ ОСАДУ
- Ag^+ і NO_3^-
 - K^+ і NO_3^-
 - Ag^+ і Br^-
164. ЯКІ ПАРИ ІОНІВ МІГ МІСТИТИ РОЗЧИН БЕЗ ВИПАДІННЯ ОСАДУ
- Ba^{2+} і Cl^-
 - Ba^{2+} і NO_3^-

- Ba^{2+} і SO_4^{2-}

165. З УТВОРЕННЯМ ОСАДУ ВІДБУВАЄТЬСЯ РЕАКЦІЯ

- $\text{NaI} + \text{AgNO}_3 \rightarrow$
- $\text{KOH} + \text{NaNO}_3 \rightarrow$
- $\text{NaI} + \text{HNO}_3 \rightarrow$
- $\text{HI} + \text{KOH} \rightarrow$

166. З УТВОРЕННЯМ ОСАДУ ВІДБУВАЄТЬСЯ РЕАКЦІЯ

- $\text{CaCl}_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 \rightarrow$
- $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{HNO}_3 \rightarrow$
- $\text{KOH} + \text{HNO}_3 \rightarrow$
- $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{KOH} \rightarrow$

167. ВКАЗАТИ РЕАКТИВИ, З ДОПОМОГОЮ ЯКИХ МОЖНА ВИЗНАЧИТИ ЯКІСНИЙ СКЛАД АМОНІЙ БРОМІДУ

- NaOH і AgNO_3
- KOH і NaNO_3
- AgNO_3 і K_2SO_4
- AgNO_3 і Na_2CO_3

168. ПІД ЧАС ДИСОЦІАЦІЇ ЯКОГО ЕЛЕКТРОЛІТУ У ВОДНОМУ РОЗЧИНІ УТВОРЮЮТЬСЯ ІОНИ Mn^{2+} ?

- MnSO_4
- KMnO_4
- K_2MnO_4
- Na_2MnO_4

169. ПІД ЧАС ДИСОЦІАЦІЇ ЯКОГО ЕЛЕКТРОЛІТУ У ВОДНОМУ РОЗЧИНІ УТВОРЮЮТЬСЯ ІОНИ Cr^{3+} ?

- $\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$
- K_2CrO_4
- $\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
- Na_2CrO_4

170. У РЕЗУЛЬТАТІ ЕЛЕКТРОЛІТИЧНОЇ ДИСОЦІАЦІЇ АМОНІЙ ХЛОРИДУ УТВОРЮЮТЬСЯ ІОНИ

- NH_4^+ і Cl^-
- K^+ і Cl^-
- NH_4^+ і OH^-
- NH_4^+ і F^-

171. У РЕЗУЛЬТАТІ ЕЛЕКТРОЛІТИЧНОЇ ДИСОЦІАЦІЇ БАРІЙ ХЛОРИДУ УТВОРЮЮТЬСЯ ІОНИ

- Ba^{2+} і Cl^-
- Ba^{2+} і ClO_4^-
- Ba^{2+} і OH^-
- H^+ і Cl^-

172. У РЕЗУЛЬТАТІ ЕЛЕКТРОЛІТИЧНОЇ ДИСОЦІАЦІЇ АЛЮМІНІЙ НІТРАТУ УТВОРЮЮТЬСЯ ІОНИ

- Al^{3+} і NO_3^-
- Al^{3+} і NO_2^-
- Al^{3+} і SO_4^{2-}
- H^+ і NO_3^-

173. У РЕЗУЛЬТАТІ ЕЛЕКТРОЛІТИЧНОЇ ДИСОЦІАЦІЇ НАТРІЙ СУЛЬФАТУ УТВОРЮЮТЬСЯ ІОНИ

- Na^+ і SO_4^{2-}
- H^+ і SO_4^{2-}
- Na^+ і OH^-
- Na^+ і SO_3^{2-}

174. З УТВОРЕННЯМ МАЛОДИСОЦІЙОВАНОЇ СПЛУКИ ВІДБУВАЄТЬСЯ РЕАКЦІЯ

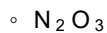
- $\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{HCl} \rightarrow$
- $\text{KCl} + \text{Ca}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow$
- $\text{ZnCl}_2 + \text{K}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
- $\text{NaCl} + \text{KNO}_3 \rightarrow$

Тема :: Класи неорганічних речовин

175. СКІЛЬКИ ВИДІВ ІОНІВ УТВОРИТЬСЯ ПРИ СТУПЕНЕВІЙ ЕЛЕКТРОЛІТИЧНІЙ ДИСОЦІАЦІЇ ГІДРОКСОКАЛЬЦІЙ ХЛОРИДУ?
- 4
 - 3
 - 2
 - 5
176. СКІЛЬКИ ВИДІВ ІОНІВ УТВОРИТЬСЯ ПРИ СТУПЕНЕВІЙ ЕЛЕКТРОЛІТИЧНІЙ ДИСОЦІАЦІЇ НАТРІЙ ДИГІДРОГЕНФОСФАТУ?
- 5
 - 2
 - 4
 - 3
177. СКІЛЬКИ ВИДІВ ІОНІВ УТВОРИТЬСЯ ПРИ СТУПЕНЕВІЙ ЕЛЕКТРОЛІТИЧНІЙ ДИСОЦІАЦІЇ КАЛІЙ ГІДРОГЕНСУЛЬФІДУ?
- 4
 - 2
 - 3
 - 5
178. СКІЛЬКИ ВИДІВ ІОНІВ УТВОРИТЬСЯ ПРИ СТУПЕНЕВІЙ ЕЛЕКТРОЛІТИЧНІЙ ДИСОЦІАЦІЇ НАТРІЙ ГІДРОГЕНФОСФАТУ?
- 4
 - 3
 - 5
 - 2
179. СКІЛЬКИ ВИДІВ ІОНІВ УТВОРИТЬСЯ ПРИ СТУПЕНЕВІЙ ЕЛЕКТРОЛІТИЧНІЙ ДИСОЦІАЦІЇ ФОСФАТНОЇ КИСЛОТИ?
- 4
 - 3
 - 2
 - 5
180. СКІЛЬКИ ВИДІВ ІОНІВ УТВОРИТЬСЯ ПРИ СТУПЕНЕВІЙ ЕЛЕКТРОЛІТИЧНІЙ ДИСОЦІАЦІЇ СІРКОВОДНЕВОЇ КИСЛОТИ?
- 3
 - 4
 - 2
 - 5
181. СКІЛЬКИ ВИДІВ ІОНІВ УТВОРИТЬСЯ ПРИ СТУПЕНЕВІЙ ЕЛЕКТРОЛІТИЧНІЙ ДИСОЦІАЦІЇ КАРБОНАТНОЇ КИСЛОТИ?
- 3
 - 2
 - 1
 - 4
182. ГІДРИДАМИ НАЗИВАЮТЬ СПОЛУКИ ГІДРОГЕНУ З
- менш електронегативними елементами
 - неметалами
 - більш електронегативними елементами
 - елементами другого періоду
183. КИСЛОТНО-ОСНОВНІ ВЛАСТИВОСТІ ОКСИДІВ ОДНОГО І ТОГО Ж МЕТАЛУ ПРИ ЗРОСТАННІ ЙОГО СТУПЕНЯ ОКИСНЕННЯ ЗМІНЮЮТЬСЯ
- від основних через амфотерні до кислотних
 - від кислотних через амфотерні до основних
 - від амфотерних через кислотні до основних
 - від амфотерних через основні до кислотних
184. УСІ КИСЛОТИ В РЯДУ $\text{HCl} - \text{HBr} - \text{HI}$ Є
- сильними
 - слабкими
 - середньої сили
 - однакової сили
185. АМФОТЕРНІ ОКСИДИ
- не реагують з водою
 - реагують з водою, утворюючи слабкі основи
 - реагують з водою, утворюючи слабкі кислоти
 - реагують з водою, утворюючи амфотерні гідроксиди
186. КИСЛОТНІ ОКСИДИ ВЗАЄМОДІЮТЬ З
- основами
 - амфотерними оксидами
 - кислотами
 - кислотними оксидами
187. ОСНОВНІ ОКСИДИ ВЗАЄМОДІЮТЬ З
- кислотами
 - амфотерними оксидами
 - основами
 - основними оксидами;
188. АМФОТЕРНІ ГІДРОКСИДИ РЕАГУЮТЬ З

- кислотами
 - лугами
 - солями
 - активними металами
189. КОТРА З ПЕРЕЛІЧЕНИХ РЕЧОВИН Є ПРОСТОЮ?
- кокс
 - вапняк
 - вода
 - нафта
190. ПРИ ЗГОРЯННІ В КИСНІ КОТРОЇ З РЕЧОВИН УТВОРИТЬСЯ ВОДА?
- метану
 - коксу
 - залізного колчедану
191. ХІМІЧНЕ ПЕРЕТВОРЕННЯ ВІДБУВАЄТЬСЯ ПРИ ДОБУВАННІ КИСНЮ З
- гідроген пероксиду
 - води
 - повітря
192. КОТРА З ПЕРЕЛІЧЕНИХ РЕЧОВИН Є ПРОСТОЮ?
- кальцій
 - гашене вапно
 - кальцинована сода
193. ХІМІЧНЕ ПЕРЕТВОРЕННЯ ВІДБУВАЄТЬСЯ ПІД ЧАС
- розкладу води електричним струмом
 - кипіння води
 - у жодному випадку
194. ХІМІЧНЕ ПЕРЕТВОРЕННЯ ВІДБУВАЄТЬСЯ ПІД ЧАС ПРОЦЕСУ
- крекінгу нафти
 - ректифікації нафти
 - добування нафти
195. ХІМІЧНЕ ПЕРЕТВОРЕННЯ ВІДБУВАЄТЬСЯ ПІД ЧАС ДОБУВАННЯ ЗАЛІЗА З
- оксиду
 - залісної руди
 - подрібнення залізовмісної руди
196. БІЛЬШУ МОЛЕКУЛЯРНУ МАСУ МАЄ
- силіцій (IV) оксид
 - карбон (IV) оксид
 - карбон (II) оксид
197. БІЛЬШУ МОЛЕКУЛЯРНУ МАСУ МАЄ
- натрій фосфат
 - натрій гідрофосфат
 - натрій дигідрофосфат
198. БІЛЬШУ МАСУ ЗА Н.У. МАЄ ОДИН ЛІТР
- нітроген (IV) оксиду
 - нітроген (II) оксиду
 - амоніаку
 - карбон (II) оксиду
199. БІЛЬШУ МАСУ ЗА Н.У. МАЄ ОДИН ЛІТР
- хлору
 - кисню
 - вуглекислого газу
 - водню
200. 0,2 Г ВОДНЮ ЗА Н.У. ЗАЙМАЮТЬ ОБ'ЄМ (У МІЛІЛІТРАХ)
- 2240
 - 1120
 - 2220
 - 22400
201. 11,2 Л ВУГЛЕКИСЛОГО ГАЗУ ЗА НОРМАЛЬНИХ УМОВ МАЄ МАСУ (В ГРАМАХ)
- 22
 - 12
 - 44
 - 2,2
202. СКІЛЬКИ ГРАМІВ ЦИНКУ ТРЕБА ВЗЯТИ, ЩОБ ОДЕРЖАТИ 0,5 МОЛЬ СУЛЬФІДУ ЦИНКУ ZnS?
- 32,51
 - 30,51
 - 33
 - 3,2
203. СКІЛЬКИ ГРАМІВ ВУГЛЕЦЮ ТРЕБА ВЗЯТИ, ЩОБ ОДЕРЖАТИ 3 МОЛЬ ВУГЛЕКИСЛОГО ГАЗУ?
- 36
 - 33
 - 12
 - 33

204. $1,505 \cdot 10^{23}$ МОЛЕКУЛ КИСНЮ ЗА (Н.У.) ЗАЙМУТЬ ОБ'ЄМ (Л)
- 28 л
 - 11,2 л
 - 5,6 л
 -
205. $6,02 \cdot 10^{23}$ МОЛЕКУЛ КИСНЮ ЗА (Н.У.) ЗАЙМУТЬ ОБ'ЄМ (Л)
- 22,4 л
 - 11,2 л
 - 33,6 л
 - 44,8 л
206. $3,01 \cdot 10^{23}$ МОЛЕКУЛ ВУГЛЕКИСЛОГО ГАЗУ МАЮТЬ МАСУ (Г)
- 22 г
 - 44 г
 - 33 г
 - 11 г
207. $3,01 \cdot 10^{23}$ МОЛЕКУЛ ХЛОРУ МАЮТЬ МАСУ (Г)
- 35,5 г
 - 71 г
 - 38,5 г
 - 48,5 г
208. $1,505 \cdot 10^{23}$ МОЛЕКУЛ АЗОТУ МАЮТЬ МАСУ (Г)
- 7,0 г
 - 28 г
 - 3,5 г
 - 14 г
209. КАРБОН УТВОРЮЄ ДВА ОКСИДИ CO І CO_2 . КИСЛОТНИМ З НИХ Є
- оксид CO_2
 - оксид CO
 - обидва оксиди
210. З НІТРОГЕН ОКСИДІВ НЕ РОЗЧИНЯЄТЬСЯ У ВОДІ
- NO
 - N_2O_3
 - NO_2
 - N_2O_5
211. НЕСОЛЕТВОРНИМ ІЗ НІТРОГЕН ОКСИДІВ Є
- NO
 - N_2O_5
 - NO_2



212. НАЙВИЩУ ОСНОВНІСТЬ МАЄ КИСЛОТА

- $H_3 PO_4$
- HCl
- HNO_3
- $H_2 SO_4$

213. СТУПЕНІ ОКИСНЕННЯ ХЛОРУ В РЯДУ $HClO \rightarrow HClO_2 \rightarrow HClO_3 \rightarrow HClO_4$

- збільшується
- зменшується
- не змінюється

214. У РОЗЧИНІ З ВИДІЛЕННЯМ ГАЗУ ВІДБУВАЄТЬСЯ РЕАКЦІЯ

- $FeS + H_2 SO_4 \rightarrow$
- $Na_2 SO_3 + BaCl_2 \rightarrow$
- $CaCl_2 + Na_2 CO_3 \rightarrow$

215. В РЕЗУЛЬТАТІ ЯКОЇ (ЯКИХ) РЕАКЦІЙ УТВОРЮЄТЬСЯ МАЛОДИСОЦІЙОВАНА СПЛУКА

- $Na OH + CH_3 COO H \rightarrow$
- $Fe (OH)_3 + HNO_3 \rightarrow$
- $FeSO_4 + H_2 CO_3 \rightarrow$

216. ДО РЕАКЦІЙ НЕЙТРАЛІЗАЦІЇ НАЛЕЖИТЬ

- $KOH + HNO_3 \rightarrow$
- $Ca(OH)_2 + HCl \rightarrow$
- $AgNO_3 + HCl \rightarrow$

217. ДО РЕАКЦІЙ НЕЙТРАЛІЗАЦІЇ НАЛЕЖИТЬ

- $Ba(OH)_2 + HCl \rightarrow$
- $KOH + H_2 SO_4 \rightarrow$
- $KOH + Cu (NO_3)_2 \rightarrow$

218. ДО РЕАКЦІЙ НЕЙТРАЛІЗАЦІЇ НАЛЕЖИТЬ

- $Na OH + CH_3 COO H \rightarrow$
- $Fe (OH)_3 + HNO_3 \rightarrow$
- $FeSO_4 + H_2 CO_3 \rightarrow$

219. В РЕЗУЛЬТАТІ ЯКОЇ (ЯКИХ) РЕАКЦІЙ УТВОРЮЄТЬСЯ МАЛОДИСОЦІЙОВАНА СПЛУКА

- $KOH + HNO_3 \rightarrow$
- $Ca(OH)_2 + HCl \rightarrow$
- $AgNO_3 + HCl \rightarrow$

220. В РЕЗУЛЬТАТІ ЯКОЇ (ЯКИХ) РЕАКЦІЙ УТВОРЮЄТЬСЯ МАЛОДИСОЦІЙОВАНА СПЛУКА

- $Ba(OH)_2 + HCl \rightarrow$

- $\text{KOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
- $\text{KOH} + \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow$

221. В ОДНІЙ МОЛЕКУЛІ ФОСФОРИТНОГО БОРОШНА $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ МІСТИТЬСЯ ... АТОМІВ

- 13
- 12
- 11
- 10

222. В ОДНІЙ МОЛЕКУЛІ ЩАВЛЕВОЇ КИСЛОТИ $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$ МІСТИТЬСЯ ... АТОМІВ

- 8
- 7
- 9
- 10

223. В ОДНІЙ МОЛЕКУЛІ ПИТНОЇ СОДИ NaHCO_3 МІСТИТЬСЯ ... АТОМІВ

- 6
- 7
- 8
- 5

224. У ДВОХ МОЛЕКУЛАХ ФОСГЕНУ COCl_2 МІСТИТЬСЯ ... АТОМІВ

- 8
- 5
- 6
- 7

225. У ТРЬОХ МОЛЕКУЛАХ CO_2 МІСТИТЬСЯ ... АТОМІВ

- 9
- 7
- 8
- 5

226. ЩОБ ОДЕРЖАТИ 1 МОЛЬ ЗАЛІЗНОГО КУПОРОСУ $\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ НЕОБХІДНО ВЗЯТИ ... ГРАМІВ ЗАЛІЗА

- 56
- 65
- 55
- 66

227. ВІДНОСНА МОЛЕКУЛЯРНУ МАСУ ГАЗУ, ГУСТИНА ЯКОГО ЗА ВОДНЕМ СТАНОВИТЬ 8,5, РІВНА

- 17
- 19
- 20
- 15

228. КІЛЬКІСТЬ РЕЧОВИНИ ХЛОРУ (МОЛЬ) МАСОЮ 142 г РІВНА

- 2
- 1
- 3
- 4

229. ВІДНОСНА МОЛЕКУЛЯРНА МАСА ГАЗУ, ГУСТИНА ЯКОГО ЗА КИСНЕМ СТАНОВИТЬ 0,5, РІВНА

- 16
- 17
- 18
- 61

230. КІЛЬКІСТЬ РЕЧОВИНИ АЗОТУ (МОЛЬ) МАСОЮ 224 г РІВНА

- 8
- 7
- 9
- 10

231. МАСА (Г) 4 МОЛЬ СІРЧАНОЇ КИСЛОТИ РІВНА

- 392
- 390
- 300
- 395

232. КІЛЬКІСТЬ РЕЧОВИНИ (МОЛЬ) АЗОТНОЇ КИСЛОТИ МАСОЮ 189 г РІВНА

- 3
- 2
- 1
- 4

233. ЩОБ ОДЕРЖАТИ 3 МОЛЬ ФЕРУМ (II) СУЛЬФІДУ FeS НЕОБХІДНО ВЗЯТИ ... ГРАМІВ ЗАЛІЗА

- 168
- 166
- 146
- 186

234. 0,5 МОЛЬ СУЛЬФУР (IV) ОКСИДУ ЗА НОРМАЛЬНИХ УМОВ ЗАЙМАЮТЬ ОБ'ЄМ (Л)

- 11,2
- 22,4
- 44,8
- 5,6

235. КІЛЬКІСТЬ РЕЧОВИНИ СУЛЬФАТНОЇ КИСЛОТИ (МОЛЬ) МАСОЮ 490 г РІВНА

- 5
- 4
- 10
- 3

236. ВІДНОСНА МОЛЕКУЛЯРНА МАСА ГАЗУ, ГУСТИНА ЯКОГО ЗА ПОВІТРЯМ СТАНОВИТЬ 1,5, РІВНА

- 43,5
- 40
- 20
- 46

237. 2 МОЛЬ СУЛЬФУР (IV) ОКСИДУ ЗА НОРМАЛЬНИХ УМОВ ЗАЙМАЮТЬ ОБ'ЄМ (Л)

- 44,8
- 11,2
- 22,4
- 5,6

238. КІЛЬКІСТЬ РЕЧОВИНИ (МОЛЬ) СУЛЬФАТНОЇ КИСЛОТИ МАСОЮ 980 г РІВНА

- 10
- 4
- 5
- 3

239. ВІДНОСНА МОЛЕКУЛЯРНА МАСА ГАЗУ, ГУСТИНА ЯКОГО ЗА ВОДНЕМ РІВНА 22, СТАНОВИТЬ

- 44
- 40
- 20
- 46

Тема :: Органічна хімія

240. СКІЛЬКИ ПЕРВИННИХ АТОМІВ КАРБОНУ МІСТИТЬСЯ У 2,2,3-ТРИМЕТИЛПЕНТАНІ?
- п'ять
 - один
 - три
 - чотири
241. ФУНКЦІЯ ВУГЛЕВОДІВ В ОРГАНІЗМІ ПОЛЯГАЄ В ТОМУ, ЩО ВОНИ
- є джерелом Карбону
 - забезпечують 70 % потреб організму в енергії
 - містять спадкову інформацію
 - є сильними отрутами
242. СОЛІ ЖИРНИХ КИСЛОТ НАЗИВАЮТЬ
- мила
 - фарби
 - мазі
 - оліфи
243. ДО СКЛАДУ ТВЕРДИХ ЖИРІВ ТВАРИННОГО ПОХОДЖЕННЯ
- входять переважно насичені вищі карбонові кислоти
 - входять переважно ненасичені вищі карбонові кислоти
 - входять насичені та ненасичені вищі карбонові кислоти в рівних частинах
 - не входять вищі карбонові кислоти
244. ДО СКЛАДУ РІДКИХ ЖИРІВ РОСЛИННОГО ПОХОДЖЕННЯ
- входять переважно ненасичені вищі карбонові кислоти
 - входять насичені та ненасичені вищі карбонові кислоти в рівних частинах
 - входять переважно насичені вищі карбонові кислоти
 - не входять вищі карбонові кислоти
245. БІЛКИ ВІДНОСЯТЬ ДО
- полімерів
 - мономерів
 - олігомерів
 - димерів
246. ГЛІЦЕРОЛ
- відносять до триатомного спирту
 - відносять до одноатомного спирту
 - відносять до двоатомного спирту
 - до спирту не відносять
247. ДО ЗВ'ЯЗКІВ, ЩО ПІДТРИМУЮТЬ ПЕРВИННУ СТРУКТУРУ БІЛКОВОЇ МОЛЕКУЛИ, ВІДНОСЯТЬ
- пептидні
 - водневі
 - дисульфідні
 - гідрофобні
248. МОНОМЕРАМИ БІЛКА Є
- амінокислоти
 - сульфокислоти
 - ізопрен
 - моносахариди
249. ЖИРИ – ЦЕ
- природні естери гліцеролу та вищих нерозгалужених карбонових кислот
 - природні естери етанолу та монокарбонових кислот
 - естери гліцеролу та ацетатної кислоти
 - ангідриди вищих спиртів та вищих карбонових кислот
250. ГАЛОГЕНОПОХІДНИМИ НАЗИВАЮТЬСЯ СПОЛУКИ, ЯКІ МІСТЯТЬ ЗВ'ЯЗОК КАРБОНУ З
- галогеном
 - оксигеном
 - нітрогеном
 - фосфором
251. СПИРТИ – ПОХІДНІ ВУГЛЕВОДНІВ, У МОЛЕКУЛАХ ЯКИХ ОДИН АБО ДЕКІЛЬКА АТОМІВ ГІДРОГЕНУ ЗАМІЩЕНІ НА ВІДПОВІДНУ КІЛЬКІСТЬ
- гідроксильних груп – OH
 - атомів галогену
 - нітро- груп
 - аміно- груп
252. ЯКИЙ З ЦИХ СПИРТІВ Є ТРЬОХАТОМНИМ
- гліцерол
 - етиленгліколь
 - пропан-1-ол
 - бутан-2-ол
253. РЕАКЦІЮ ГІДРОГАЛОГЕНУВАННЯ АЛКЕНІВ ОДЕРЖУЮТЬ
- галогеналкани
 - галогеналкени

- ароматичні галогенопохідні
 - галогеноспирти
254. РЕАКЦІЄЮ ВЗАЄМОДІЇ СПИРТІВ З ЛУЖНИМИ МЕТАЛАМИ ТА АЛЮМІНІЄМ ОДЕРЖУЮТЬ
- алкоголяти
 - алкоголі
 - аміни
 - нітрати
255. РЕАКЦІЯ ЕСТЕРИФІКАЦІЇ – ЦЕ
- взаємодії спиртів з органічними або мінеральними кислотами
 - взаємодії спиртів з мінеральними кислотами
 - взаємодії спиртів з амінами
 - взаємодії спиртів з нітрогенвмісними органічними сполуками
256. ДАЙТЕ НАЗВУ ЕТИЛЕНГЛІКОЛЮ ЗА СИСТЕМАТИЧНОЮ НОМЕНКЛАТУРОЮ
- етан-1,2-діол
 - пропан-1,2-діол
 - пропан-1,3-діол
 - 1-метилетан-1,2-діол
257. ДЛЯ НЕСИМЕТРИЧНИХ АЛКЕНІВ ПРИЄДНАННЯ ГАЛОГЕНОВОДНІВ ВІДБУВАЄТЬСЯ ЗА ПРАВИЛОМ
- Марковнікова
 - Лебедева
 - Зайцева
 - Меншуткіна
258. ПІД ЧАС КРЕКІНГУ АЛКАНІВ ПРОТІКАЮТЬ ТАКІ ОСНОВНІ РЕАКЦІЇ, ЯК
- нітрування
 - ізомеризація
 - розщеплення карбонових ланцюгів
 - окиснення
259. ДО ВУГЛЕВОДНІВ ВІДНОСЯТЬ ТАКІ ОРГАНІЧНІ СПЛУКИ
- алкени
 - алкани
 - спирти
 - альдегіди
260. ДО ОРГАНІЧНИХ СПЛУК, ЩО МІСТЯТЬ ОКСИГЕН ВІДНОСЯТЬ
- вуглеводи
 - спирти
 - вуглеводні
 - алкени
261. ЗВ'ЯЗОК C=C СКЛАДАЄТЬСЯ З
- одного сигма- і одного пі-зв'язків
 - двох сигма-зв'язків
 - двох пі-зв'язків
 - одного сигма- і двох пі-зв'язків
262. ГЛІЦИН – ЦЕ
- аміноетанова кислота
 - амінооцтова кислота
 - гліоксилова кислота
 - гідроксипропіонова кислота
263. СПЛУКА $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-Br}$ НАЗИВАЄТЬСЯ
- брометан
 - брометен
 - хлоретан
 - перхлоретан
264. СПЛУКА CHCl_3 ЗА ТРИВІАЛЬНОЮ НОМЕНКЛАТУРОЮ НАЗИВАЄТЬСЯ
- хлороформ
 - етил хлористий
 - хлоретан
 - трихлорметан
265. СПЛУКА $\text{CH}_3\text{-CHBr-CH}_2\text{-CH}_3$ ЗА НОМЕНКЛАТУРОЮ IUPAC НАЗИВАЄТЬСЯ
- 2-бромобутан
 - 1- бромобутан

- 1- бромобут-2-ен
- 3 - бромобутан

266. ЗА НОМЕНКЛАТУРОЮ ІУРАС СПОЛУКА $\text{CH}_2 = \text{CCl} - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{CH}_3$ НАЗИВАЄТЬСЯ

- 2- хлоро-3-метилбут-1-ен
- 2-хлоро-3-метилпент-1-ен
- 2- хлоробут-1-ен
- 2- хлоро-4-метилбут-1-ен

267. ЗА НОМЕНКЛАТУРОЮ ІУРАС СПОЛУКА $\text{CH}_2 = \text{CCl} - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{CH}_3$ НАЗИВАЄТЬСЯ

- 2-хлоро-2-метилгекса-3,5-дієн
- 2-хлоро-3-метилгекс-1-ен
- 2-хлоро-5-метилгекса-1,3-дієн
- 2-хлоро-5-метилгекс-3-ен

268. ЗА НОМЕНКЛАТУРОЮ ІУРАС СПОЛУКА $\text{CH}_2 = \text{CBr} - \text{C} \equiv \text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$ НАЗИВАЄТЬСЯ

- 2-бромогекс-1-ен-3-ин
- 2-бромогекс-1-ен
- 1-бромогекс-1-ен
- 2-бромогекса-1,3-дієн

269. ВКАЖІТЬ ЗАГАЛЬНУ ФОРМУЛУ НАСИЧЕНИХ ВУГЛЕВОДНІВ

- $\text{C}_n \text{H}_{2n+2}$
- $\text{C}_n \text{H}_{2n+1}$
- $\text{C}_n \text{H}_{2n}$
- $\text{C}_n \text{H}_{2n-2}$

270. ВКАЖІТЬ ЗАГАЛЬНУ ФОРМУЛУ АЛКЕНІВ

- $\text{C}_n \text{H}_{2n}$
- $\text{C}_n \text{H}_{2n+1}$
- $\text{C}_n \text{H}_{2n+2}$
- $\text{C}_n \text{H}_{2n-2}$

271. ВКАЖІТЬ ЗАГАЛЬНУ ФОРМУЛУ АЛКІНІВ

- $\text{C}_n \text{H}_{2n-2}$
- $\text{C}_n \text{H}_{2n+1}$
- $\text{C}_n \text{H}_{2n+2}$
- $\text{C}_n \text{H}_{2n}$

272. ВКАЖІТЬ ФОРМУЛУ НАЙПРОСТІШОГО АЛКАНУ

- CH_4
- CH_3
- C_2H_6
- C_2H_2

273. ВКАЖІТЬ ФОРМУЛУ НАЙПРОСТІШОГО АЛКЕНУ

- C_2H_4
- CH_3
- C_2H_6
- C_2H_2

274. ВКАЖІТЬ ФОРМУЛУ НАЙПРОСТІШОГО АЛКІНУ

- C_2H_2
- CH_3
- C_2H_6
- C_2H_4

275. ВКАЖІТЬ ФОРМУЛУ БЕНЗЕНУ

- C_6H_6
- CH_3
- C_2H_6
- C_2H_4

276. ВКАЖІТЬ ФОРМУЛУ ГЛЮКОЗИ

- $C_6H_{12}O_6$
- C_2H_5OH
- C_2H_6
- C_2H_4

277. ВКАЖІТЬ ФОРМУЛУ ЕТАНОЛУ

- C_2H_5OH
- $C_6H_{12}O_6$
- C_2H_6
- C_2H_4

278. ВКАЖІТЬ ФОРМУЛУ ЕТАНОВОЇ КИСЛОТИ

- CH_3COOH
- $C_6H_{12}O_6$
- C_2H_5COOH
- C_2H_4

279. ВКАЖІТЬ ФОРМУЛУ НАТРІЙ ЕТАНОАТУ

- CH_3COONa
- $C_6H_{12}O_6$
- C_2H_5COONa
- C_2H_4

280. ВКАЖІТЬ ФОРМУЛУ МАСЛЯНОЇ КИСЛОТИ

- C_3H_7COOH
- $C_6H_{12}O_6$
- C_2H_5COOH

- C_2H_4

281. ВКАЖІТЬ ФОРМУЛУ МУРАШИНОЇ КИСЛОТИ

- $HCOOH$
- $HOOC-COOH$
- C_2H_5COOH
- C_2H_4

282. ВКАЖІТЬ ФОРМУЛУ ОЦТОВОГО АЛЬДЕГІДУ

- CH_3-COH
- C_2H_4O
- C_2H_5COH
- C_2H_4

283. ВКАЖІТЬ ФУНКЦІОНАЛЬНУ ГРУПУ СПИРТІВ

- $-OH$
- $-NH_2$
- $-COOH$
- $-COH$

284. ВКАЖІТЬ ФУНКЦІОНАЛЬНУ ГРУПУ АМІНІВ

- $-NH_2$
- $-OH$
- $-COOH$
- $-COH$

285. ВКАЖІТЬ ФУНКЦІОНАЛЬНУ ГРУПУ КАРБОНОВИХ КИСЛОТ

- $-COOH$
- $-OH$
- $-NH_2$
- $-COH$

286. ВКАЖІТЬ ФУНКЦІОНАЛЬНУ ГРУПУ АЛЬДЕГІДІВ

- $-COH$
- $-OH$
- $-NH_2$
- $-COOH$

287. ВКАЖІТЬ ФУНКЦІОНАЛЬНІ ГРУПИ АМІНОКИСЛОТ

- $-COOH$
- $-NH_2$
- $-OH$
- $-COH$

288. СПОЛУКА CH_3-CH_2-Cl НАЗИВАЄТЬСЯ

- хлоретан
- перхлоретан

- брометен
- брометан

289. СПОЛУКА $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-Br}$ НАЗИВАЄТЬСЯ

- бромпропан
- перхлоретан
- брометен
- хлоретан

290. СПОЛУКА $\text{CH}_3\text{-CHCl-CH}_2\text{-CH}_3$ ЗА НОМЕНКЛАТУРОЮ IUPAC НАЗИВАЄТЬСЯ

- 2- хлоробутан
- 1- хлоробутан
- 1- бромобут-2-ен
- 3 - хлоробутан

291. ЗА НОМЕНКЛАТУРОЮ IUPAC СПОЛУКА $\text{CH}_2=\text{CBr-CH}(\text{CH}_3)\text{-CH}_3$ НАЗИВАЄТЬСЯ

- 2- бром-3-метилбут-1-ен
- 2-бром-3-метилпент-1-ен
- 2- бромобут-1-ен
- 2- хлор-4-метилбут-1-ен

292. ЗА НОМЕНКЛАТУРОЮ IUPAC СПОЛУКА $\text{CH}_3\text{-CHCl-CH=CH-CH}(\text{CH}_3)\text{-CH}_3$ НАЗИВАЄТЬСЯ

- 2-хлор-5-метилгекс-3-ен
- 2-хлор-3-метилгекс-1-ен
- 2-хлор-2-метилгекс-3,5-дієн
- 2-хлор-5-метилгекс-3-ен

293. ЗА НОМЕНКЛАТУРОЮ IUPAC СПОЛУКА $\text{CH}_3\text{-CHBr-C}\equiv\text{C-CH}_2\text{-CH}_3$ НАЗИВАЄТЬСЯ

- 2-бромогекс-3-ин
- 2-бромогекс-1-ен
- 1-бромогекс-1-ен
- 2-бромогекс-1,3-дієн

294. СПОЛУКА C_2H_2 ЗА ТРИВІАЛЬНОЮ НОМЕНКЛАТУРОЮ НАЗИВАЄТЬСЯ

- ацетилен
- етилен
- пропілен
- хлороформ

295. СПОЛУКА CH_3COOH ЗА ТРИВІАЛЬНОЮ НОМЕНКЛАТУРОЮ НАЗИВАЄТЬСЯ

- оцтова кислота
- етилен
- мурашина кислота
- хлороформ

296. СПОЛУКА $\text{C}_4\text{H}_9\text{COOH}$ ЗА ТРИВІАЛЬНОЮ НОМЕНКЛАТУРОЮ НАЗИВАЄТЬСЯ

- валеріанова кислота

- оцтова кислота
- пропіонова кислота
- мурашина кислота

297. СПОЛУКА $C_4H_9COOCH_3$ ЗА ТРИВІАЛЬНОЮ НОМЕНКЛАТУРОЮ НАЗИВАЄТЬСЯ

- метиловий естер валеріанової кислоти
- валеріанова кислота
- етиловий естер валеріанової кислоти
- пропіоновий естер валеріанової кислоти

298. СПОЛУКА $C_4H_9COOCH_3$ УТВОРИЛАСЯ В РЕЗУЛЬТАТІ ВЗАЕМОДІЇ:

- метанолу і валеріанової кислоти
- метанолу і пентанової кислоти
- пропанолу і валеріанової кислоти
- етанолу і валеріанової кислоти

299. ВЕЛИЧИНА ВАЛЕНТНОГО КУТА У sp^3 -ГІБРИДИЗОВАНОГО АТОМА КАРБОНУ СТАНОВИТЬ

- $109^{\circ}28'$
- $120^{\circ}28'$
- 90°
- $104^{\circ}28'$