**Тематична робота** **№7**

з хімії

для учнів 8 класу

**Тести**

**Тема.** Періодична система хімічних елементів Д.І. Менделєєва.

**Варіант І**

**І - ІІ рівень** *(максимально 6 балів)*

*Завдання з вибором однієї або кількох правильних відповідей.*

**1. Позначте елемент, який на зовнішньому енергетичному рівні має чотири електрони:**

А. В.

Б. СІ.

В. С.

Г. Р.

**2. Позначте вищий оксид елемента II періоду:**

А. В2О3.

Б. Na2O.

В. СrO.

Г. Вг2O7.

**3. Укажіть максимальне число електронів на 2р-підрівні:**

А. 2.

Б. 12.

В. 8.

Г. 6.

**4. Позначте два вищих оксиди другого і третього періодів:**

А. СО2.

Б. К2О.

В. FеО.

Г. SО3.

**5. Позначте максимальне число електронів однієї орбіталі:**

А. Лише 1.

Б. 2 з антипаралельними спінами.

В. Лише 8.

Г. 2 з паралельними спінами.

**6. Укажіть назви частинок, з яких складаються атомні ядра:**

А. Нейтронів та електронів.

Б. Протонів та нейтронів.

В. Протонів та електронів.

Г. Лише з протонів.

**7. Позначте число протонів у ядрі нукліду 56Fе:**

А. 26.

Б. 56.

В. ЗО.

Г. 82.

**8. Позначте правильне твердження: Масове число вказує на кількість:**

А. Протонів.

Б. Електронів.

В. Нейтронів.

Г. Суму протонів та нейтронів.

**9. Укажіть число протонів та нейтронів, відповідно, у ядрі нукліду 52Сг:**

А. 26 і 26.

Б. 52 і 24.

В. 24 і 52.

Г. 24 і 28.

**10. Укажіть заряди ядер атомів Цинку і Брому:**

А. 80 і 30.

Б. 65 і 80.

В. 35 і 65.

Г. 30 і 35.

**11. Укажіть кількість частинок в ядрі атома Феруму:**

А. 25 нейтронів і 30 протонів.

Б. 56 нейтронів і 26 протонів.

В. 26 протонів і 30 нейтронів.

Г. ЗО протонів і 26 нейтронів.

**12. Число електронних шарів у атомі, на яких розміщуються електрони, дорівнює:**

А) номеру групи;

Б) номеру періоду;

В) номеру ряду;

Г) порядковому номеру.

**ІІІ рівень** *(максимально 3 бали)*

*Правильне виконання кожного завдання оцінюється у 1 бал.*

**13.** **Порівняйте, чим подібні та чим відрізняються ізотопи 36Аг,38Аг, 40Аг.**

**14. Напишіть електронні формули елементів порядкові номери яких : 7,10,15 відповідно.**

**15. Назвіть елементи, що мають такі електронні формули: Іs22s22р4, 1s22s22p63s2:**

А. С, Siі.

Б. О, Мg.

В. О, Аl.

Г. S, Са.

**ІV рівень** *(максимально 3 бали)*

**16. Назвіть елемент, що має таку електронну формулу:** **1s22s22р2. Напишіть формулу його оксиду та гідроксиду, укажіть його характер та підтвердіть рівняннями реакцій.**

**Тематична робота** **№7**

з хімії

для учнів 8 класу

**Тести**

**Тема.** Періодична система хімічних елементів Д.І. Менделєєва.

**Варіант ІІ**

**І - ІІ рівень** *(максимально 6 балів)*

*Завдання з вибором однієї або кількох правильних відповідей.*

**1**. **Число електронних шарів у атомі, на яких розміщуються електрони, дорівнює:**

А) номеру групи;

Б) номеру періоду;

В) номеру ряду;

Г) порядковому номеру.

**2. Укажіть кількість частинок в ядрі атома Феруму:**

А. 25 нейтронів і 30 протонів.

Б. 56 нейтронів і 26 протонів.

В. 26 протонів і 30 нейтронів.

Г. ЗО протонів і 26 нейтронів.

**3. Укажіть заряди ядер атомів Цинку і Брому:**

А. 80 і 30.

Б. 65 і 80.

В. 35 і 65.

Г. 30 і 35.

**4. Укажіть число протонів та нейтронів, відповідно, у ядрі нукліду 52Сг:**

А. 26 і 26.

Б. 52 і 24.

В. 24 і 52.

Г. 24 і 28.

**5. Позначте правильне твердження: Масове число вказує на кількість:**

А. Протонів.

Б. Електронів.

В. Нейтронів.

Г. Суму протонів та нейтронів.

**6. Позначте число протонів у ядрі нукліду 56Fе:**

А. 26.

Б. 56.

В. ЗО.

Г. 82.

**7. Укажіть назви частинок, з яких складаються атомні ядра:**

А. Нейтронів та електронів.

Б. Протонів та нейтронів.

В. Протонів та електронів.

Г. Лише з протонів.

**8. Позначте максимальне число електронів однієї орбіталі:**

А. Лише 1.

Б. 2 з антипаралельними спінами.

В. Лише 8.

Г. 2 з паралельними спінами.

**9. Позначте два вищих оксиди другого і третього періодів:**

А. СО2.

Б. К2О.

В. FеО.

Г. SО3.

**10. Укажіть максимальне число електронів на 2р-підрівні:**

А. 2.

Б. 12.

В. 8.

Г. 6.

**11. Позначте вищий оксид елемента II періоду:**

А. В2О3.

Б. Na2O.

В. СrO.

Г. Вг2O7.

**12. . Позначте елемент, який на зовнішньому енергетичному рівні має чотири електрони:**

А. В.

Б. СІ.

В. С.

Г. Р.

**ІІІ рівень** *(максимально 3 бали)*

*Правильне виконання кожного завдання оцінюється у 1 бал.*

**13.** **Напишіть електронні формули елементів порядкові номери яких : 6,9,15 відповідно.**

**14. Порівняйте, чим подібні та чим відрізняються ізотопи 16О, 17О, 18О.**

**15. Укажіть назву орбіталі сферичної форми:**

А.f-орбіталь.

Б. р-орбіталь.

В. s-орбіталь.

Г. d-орбіталь.

**ІV рівень** *(максимально 3 бали)*

**16. Назвіть елемент, що має таку електронну формулу: 1s22s22р63s23р1. Напишіть формулу його оксиду та гідроксиду, укажіть його характер та підтвердіть рівняннями реакцій.**