

Річна контрольна робота з хімії

8 клас

Варіант 1

1 рівень

Завдання з однією правильною відповіддю (1 б.):

1. Вкажіть елемент, що містить 16 електронів:

А) Оксиген; Б) Сульфур; В) Фосфор; Г) Алюміній

2. Вкажіть тип зв'язку у сполуці Cl_2 :

А) ковалентний полярний; Б) ковалентний неполярний;
В) йонний; Г) металічний.

3. Укажіть класифікаційну приналежність сполуки P_2O_5

А) оксигеновмісна кислота; Б) основний оксид; В) кислотний оксид;
Г) амфотерна основа.

2 рівень

4. Дайте визначення понять (1 б)

а) Іон-

б) Ковалентний зв'язок-

5. До якого класу неорганічних сполук належать речовини: H_3PO_4 , CuO , NaCl , NaOH , K_2O , H_2SO_4 , $\text{Fe}(\text{OH})_3$, HCl , H_2O , LiOH , CaCO_3 , NaBr . Заповніть таблицю (1,5 б.):

<i>Кислоти</i>	<i>Основи</i>	<i>Оксиди</i>	<i>Солі</i>

6. Складіть графічну електронну формулу атому Сульфуру (0,5 б.)

3 рівень

7. Закінчіть рівняння реакцій (2 б.):

а) $\text{CaO} + \text{H}_2\text{SO}_4 =$ _____

б) $\text{NaOH} + \text{HCl} =$ _____

в) $\text{Pb} + \text{HNO}_3 =$ _____

г) $\text{K}_2\text{O} + \text{CO}_2 =$ _____

8. Розв'яжіть задачу

Обчисліть об'єм та масу водню кількістю речовини 2 моль за нормальних умов (1,0 б.).

4 рівень

9. Розв'яжіть задачу

Обчисліть масу нітратної кислоти, що необхідна для взаємодії з 20 г кальцій гідроксиду (1,5 б)

10. Здійсніть перетворення (1,5 б.):

