

**Материал для проведения промежуточной аттестации по химии.
8 класс. 2023-2024 учебный год**

Учитель: Осипова Ольга Борисовна

Билет 1

1. Предмет химии. Вещества. Вещества простые и сложные. Свойства веществ (Определение, примеры)
2. Прочитайте знаки химических элементов № 1,3,6,15,20
3. Рассчитайте массовые доли элементов в норвежской селитре, формула которой $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$

Билет 2

1. Превращения веществ (явления физические и химические) (Определение, примеры). Роль химии в жизни человека.
2. Прочитайте знаки химических элементов № 2,5,8,14,26
3. Рассчитайте массовые доли элементов в гипсе, формула которого $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$

Билет 3

1. Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева, её структура. Знаки химических элементов.
2. Прочитайте знаки химических элементов № 4,7,11,18,30
3. Рассчитайте массовые доли элементов в буром железняке (лимоните), формула которого $2\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$

Билет 4

1. Химическая формула (Определение, индекс, коэффициент, качественный и количественный состав; примеры).
2. Прочитайте знаки химических элементов № 1,7,13,26,30
3. Рассчитайте массовые доли элементов в сильвините, формула которого $\text{KCl} \cdot \text{NaCl}$

Билет 5

1. Относительная атомная масса. Относительная молекулярная масса (Определение, примеры расчета относительной молекулярной массы).
2. Прочитайте знаки химических элементов № 4,8,10,13,25

3. Рассчитайте массовые доли элементов в буре, формула которой $\text{Na}_2\text{B}_2\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$

Билет 6

1. Агрегатные состояния веществ.
2. Прочитайте знаки химических элементов № 1,3,12,16,29
3. Рассчитайте массовые доли элементов в оловянной соли, формула которой $[\text{Sn}(\text{OH})_2\text{Cl}_2] \cdot \text{H}_2\text{O}$

Билет 7

1. Валентность. Валентность постоянная и переменная. Определение валентности по формуле вещества. Составление формулы вещества по валентности.
2. Прочитайте знаки химических элементов № 1,3,6,15,20
3. Рассчитайте массовые доли элементов в медном купоросе, формула которого $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$

Билет 8

1. Химические реакции. Признаки химических реакций.
2. Прочитайте знаки химических элементов № 2,3,8,15,26
3. Рассчитайте массовые доли элементов в гидрокарбонате калия, формула которого KHCO_3

Билет 9

1. Химические уравнения. (Определение, примеры). Закон сохранения массы веществ.
2. Прочитайте знаки химических элементов № 1,4,9,16,56
3. Рассчитайте массовые доли элементов в кристаллической соде, формула которой $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$

Билет 10

1. Реакция соединения. (Определение, примеры).
2. Прочитайте знаки химических элементов № 1,7,11,18,30
3. Рассчитайте массовые доли элементов в горькой (английской) соли, формула которой $\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$

Билет 11

1. Реакция разложения. (Определение, примеры).
2. Прочитайте знаки химических элементов № 4,10,13,25,56

3. Рассчитайте массовые доли элементов в алюмогеле, формула которого $4\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$

Билет 12

1. Реакция замещения. (Определение, примеры).
2. Прочитайте знаки химических элементов № 1,5,8,25,30
3. Рассчитайте массовые доли элементов в глауберовой соли, формула которой $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$

Билет 13

1. Реакция обмена. (Определение, примеры).
2. Прочитайте знаки химических элементов № 2,7,16,17,35
3. Рассчитайте массовые доли элементов в железном купоросе, формула которого $\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$

Билет 14

1. Воздух и его состав.
2. Прочитайте знаки химических элементов № 1,6,14,25,35
3. Рассчитайте массовые доли элементов в сульфате алюминия, формула которого $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$

Билет 15

1. Кислород – простое вещество (формула, получение, применение, свойства)
2. Прочитайте знаки химических элементов № 3,6,11,17,53
3. Рассчитайте массовые доли элементов в цинковом купоросе, формула которого $\text{ZnSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$

Билет 16

1. Оксиды (Определения, примеры, применение).
2. Прочитайте знаки химических элементов № 5,7,12,16,20
3. Рассчитайте массовые доли элементов в желтой кровяной соли, формула которой $\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6] \cdot 3\text{H}_2\text{O}$

Билет 17

1. Водород – простое вещество (формула, получение, применение, свойства)
2. Прочитайте знаки химических элементов № 2,3,7,17,29
3. Рассчитайте массовые доли элементов в кристаллогидрате сульфата железа (III), формула которого $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$