

1. В 185,8 г воды растворили 14,2 г сульфата натрия  $\text{Na}_2\text{SO}_4$ . Определите массовую долю сульфата натрия в полученном растворе (%). Ответ приведите с точностью до 0,1 (формат ответа X,X)
2. В 175 г воды растворили 25 г медного купороса  $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ . Определите массовую долю сульфата меди в полученном растворе (%). Ответ округлите до целого.
3. 6,0 г воды полностью разложили электролизом на простые вещества. Какой объем газов (л) при н.у. получился? Ответ округлите до 0,1 л (формат ответа XX,X). Приведите уравнение реакции и расчеты.
4. Выберите из списка вещества, при взаимодействии которых с водой может получиться водород: 1) Na, 2)  $\text{Cl}_2$ , 3) Fe, 4) графит, 5) Cu.  
Напишите уравнения реакций, укажите условия.
5. Напишите уравнения реакций, соответствующие следующей схеме, укажите условия :  
 $\text{KClO}_4 \rightarrow \text{KCl} \rightarrow \text{Cl}_2 \rightarrow \text{KClO}$

1. В 183,0 г воды растворили 17,0 г нитрата натрия  $\text{NaNO}_3$ . Определите массовую долю сульфата натрия в полученном растворе (%). Ответ приведите с точностью до 0,1 (формат ответа X,X)
2. В 75 г воды растворили 25 г медного купороса  $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ . Определите массовую долю сульфата меди в полученном растворе (%). Ответ округлите до целого.
3. 12,0 г воды полностью разложили электролизом на простые вещества. Какой объем газов (л) при н.у. получился? Ответ округлите до 0,1 л (формат ответа XX,X). Приведите уравнение реакции и расчеты.
4. Выберите из списка вещества, при взаимодействии которых с водой может получиться водород: 1)  $\text{Br}_2$ , 2) Ca, 3) Fe, 4) графит, 5) Cu.  
Напишите уравнения реакций, укажите условия.
5. Напишите уравнения реакций, соответствующие следующей схеме, укажите условия :  
 $\text{NaClO}_4 \rightarrow \text{NaCl} \rightarrow \text{Cl}_2 \rightarrow \text{NaClO}_3$