

1. В 36 г воды растворили 0,25 моль гидроксида калия. Определите массовую долю образовавшегося раствора (в %). Ответ округлите до целого.
2. В 30 г воды растворили 20 г оксида серы (VI). Определите массовую долю вещества в образовавшемся растворе (в %). Ответ приведите с точностью до 0,1 (формат ответа XX,X). Приведите уравнение реакции (если идет реакция) и расчеты.
3. Метан CH_4 реагирует с водой, давая водород и оксид углерода (II). Сколько л водорода (н.у.) получится из 8 г метана? Ответ округлите до 0,1 л (формат ответа XX,X). Приведите уравнение реакции и расчеты.
4. Выберите из списка вещества, при разложении которых можно получить кислород:
1) KClO_3 ; 2) K_2SO_4 ; 3) H_2O ; 4) Co ; 5) CO
Напишите уравнения реакций, укажите условия.
5. Напишите уравнения реакций, соответствующие следующей схеме, укажите условия :
 $\text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow \text{O}_2 \rightarrow \text{CuO} \rightarrow \text{Cu}$

1. В 30 г воды растворили 0,25 моль нитрата аммония. Определите массовую долю образовавшегося раствора (в %). Ответ округлите до целого.
2. В 40 г воды растворили 10 г оксида серы (VI). Определите массовую долю вещества в образовавшемся растворе (в %). Ответ приведите с точностью до 0,1 (формат ответа XX,X). Приведите уравнение реакции (если идет реакция) и расчеты.
3. Метан CH_4 реагирует с водой, давая водород и оксид углерода (II). Сколько л водорода (н.у.) получится из 4 г метана? Ответ округлите до 0,1 л (формат ответа XX,X). Приведите уравнение реакции и расчеты.
4. Выберите из списка вещества, при разложении которых можно получить кислород:
1) NaClO_4 ; 2) Na_2SO_4 ; 3) Mo ; 4) NO ; 5) BaO
Напишите уравнения реакций, укажите условия.
5. Напишите уравнения реакций, соответствующие следующей схеме, укажите условия :
 $\text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ba(OH)}_2 \rightarrow \text{NaOH}$