

1. Определите массу 46%-го раствора, содержащего 0,5 моль этилового спирта C_2H_5OH . Ответ округлите до целого.
2. В воду осторожно поместили оксид натрия и получили 50 г раствора с массовой долей растворенного вещества 40%. Сколько г оксида натрия взяли для получения раствора? Ответ приведите с точностью до 0,1 (формат ответа XX,X). Приведите уравнение реакции (если идет реакция) и расчеты.
3. Графит реагирует с водой при высокой температуре, давая водород и оксид углерода (II). Сколько л водорода (н.у.) получится из 6 г графита? Ответ округлите до 0,1 л (формат ответа XX,X). Приведите уравнение реакции и расчеты.
4. Выберите из списка вещества, при взаимодействии которых с 20%-ной серной кислотой может получиться водород: 1) Zn , 2) H_2S , 3) Ag , 4) H_2O , 5) Fe .
Напишите уравнения реакций.
5. Напишите уравнения реакций, соответствующие следующей схеме, укажите условия :
 $H_2O \rightarrow O_2 \rightarrow SO_2 \rightarrow NaHSO_3$

1. Определите массу 23%-го раствора, содержащего 0,5 моль этилового спирта C_2H_5OH . Ответ округлите до целого.
2. В воду осторожно поместили оксид натрия и получили 200 г раствора с массовой долей растворенного вещества 10%. Сколько г оксида натрия взяли для получения раствора? Ответ приведите с точностью до 0,1 (формат ответа XX,X). Приведите уравнение реакции (если идет реакция) и расчеты.
3. Графит реагирует с водой при высокой температуре, давая водород и оксид углерода (II). Сколько л оксида углерода (II) (н.у.) получится из 6 г графита? Ответ округлите до 0,1 л (формат ответа XX,X). Приведите уравнение реакции и расчеты.
4. Выберите из списка вещества, при взаимодействии которых с 20%-ной соляной кислотой может получиться водород: 1) H_2S , 2) Al , 3) Mg , 4) H_2O , 5) Cu .
Напишите уравнения реакций.
5. Напишите уравнения реакций, соответствующие следующей схеме, укажите условия:
 $H_2O \rightarrow H_2 \rightarrow HCl \rightarrow Cl_2$