

1. . Определите массу 9%-го раствора, содержащего 0,1 моль уксусной кислоты CH_3COOH .
Ответ округлите до целого.

2. Из предлагаемого перечня выберите вещества, растворимые при н.у. в 10%-ной серной кислоте. Напишите уравнения реакций, если при растворении происходит реакция.

1) Fe; 2) SiO_2 ; 3) Cu; 4) CuO ; 5) MgSO_4 ; 6) BaSO_4

3. В 200 г 20%-ной соляной кислоты поместили 4,8 г магния. Какое количество водорода выделилось в результате реакции?

а) 0,02 моль; б) 0,05 моль; в) 0,5 моль; г) 0,2 моль

Сколько граммов, включая оболочку, может поднять шарик, наполненный этим водородом, в воздухе при н.у.?

4. Как осуществить следующие превращения:

хлор \rightarrow хлороводород \rightarrow $\text{CsCl} \rightarrow \text{Cl}_2 \rightarrow \text{LiClO}_3 \rightarrow \text{LiCl}$?

Напишите уравнения реакций, укажите условия их осуществления.

1. . Определите массу 18%-го раствора, содержащего 0,1 моль уксусной кислоты CH_3COOH .
Ответ округлите до целого.

2. Из предлагаемого перечня выберите вещества, растворимые при н.у. в 10%-ной серной кислоте. Напишите уравнения реакций, если при растворении происходит реакция.

1) Zn; 2) SiO_2 ; 3) Cu; 4) CuO ; 5) FeSO_4 ; 6) BaSO_4

3. В 200 г 20%-ной соляной кислоты поместили 1,2 г магния. Какое количество водорода выделилось в результате реакции?

а) 0,02 моль; б) 0,05 моль; в) 0,5 моль; г) 0,2 моль

Сколько граммов, включая оболочку, может поднять шарик, наполненный этим водородом, в воздухе при н.у.?

4. Как осуществить следующие превращения:

бром \rightarrow бромоводород \rightarrow $\text{RbBr} \rightarrow \text{Br}_2 \rightarrow \text{KBrO}_3 \rightarrow \text{KBr}$?

Напишите уравнения реакций, укажите условия их осуществления.