

Решение задач по уравнениям ионного обмена

$$\nu = m : M$$

ИЛИ

$$\nu = V : V_m$$

$$(V_m = 22,4 \text{ л/моль})$$

Вычислите массу осадка, образующегося при взаимодействии 160 г сульфата железа (III) и хлорида бария.

1. Какая масса осадка образуется при взаимодействии избытка раствора гидроксида натрия и 71,25 г хлорида магния.
2. Оксид цинка (II) массой 113,4 г нагрели с соляной кислотой. Сколько граммов кислоты необходимо, для того чтобы весь оксид цинка прореагировал.
3. При взаимодействии нитрата бария и сульфата натрия получен осадок массой 116,5г. Сколько граммов каждой соли было взято для реакции.

Задача. Вычислить объем аммиака (н.у.), образующегося при нагревании хлорида аммония массой 2,675 г со щелочью.

1. Вычислите объем углекислого газа, который можно получить при взаимодействии карбоната кальция с серной кислотой массой 16,66 г. (Ответ округлить до десятых)

2. Вычислите объем сероводорода, который выделится при взаимодействии 135,7 грамм сульфида калия с азотной кислотой. (Ответ указать с точностью до сотых)

3. Вычислить объем сернистого газа, который выделится при взаимодействии 83,2г сульфита магния с соляной кислотой