

Занятие №9

Зачет

Зачет выставляется при решении более 70% заданий. Т.е. любых 6 задач из предложенных ниже.

Задача 1. Определите массу гидроксида натрия, необходимого для нейтрализации 250 г серной кислоты.

Задача 2. Определите массу воды, необходимую для приготовления 250 г 5% раствора соли.

Задача 3. К 300 г 15% раствора соли прилили 250 г раствора с неизвестной массовой долей соли. В результате массовая доля соли в растворе стала равной 10%. Определите массовую долю второго раствора.

Задача 4. Определите массу серной кислоты содержащейся в 200 мл раствора соляной кислоты с концентрацией 1,5 моль/л.

Задача 5. Определите массу осадка, который образуется при сливании 150 г 15% раствора сульфата меди (II) и избытка раствора гидроксида калия.

Задача 6. Определите массу осадка, который образуется при сливании 150 г 10% раствора сульфата меди (II) и 150 г 10% раствора гидроксида калия.

Задача 7. При взаимодействии 20 г водорода с избытком хлора образовалось 8 г хлороводорода. Определите массовую долю выхода продукта реакции.

Задача 8. При действии избытка соляной кислоты на 300 г карбоната меди содержащего примеси выделилось 88 г углекислого газа. Определите массовую долю примеси.