

8 класс.

Хлор, хлороводород, соляная кислота.

1. Напишите уравнения реакций соединения хлора: а) с калием; б) кальцием; в) алюминием. Рассмотрите их как окислительно-восстановительные.

2. По уравнению реакции вычислите объём хлороводорода (при н.у.), который израсходуется для нейтрализации раствора, содержащего гидроксид натрия массой 10 граммов.

3. Вычислите объём водорода и объём хлора (н.у.), которые израсходуются для синтеза хлороводорода объёмом 100 л.? Ответ подтвердите расчетами.

4. Вычислите объём хлороводорода (при н.у.), который выделится при взаимодействии хлорида натрия (NaCl) массой 11,7 г. с серной кислотой (H₂SO₄) взятой в избытке.