

Вариант 1

1. Среди галогенов – простых веществ, твердым является
А) хлор Б) фтор В) бром Г) иод
2. Степень окисления хлора в соединении $\text{Ca}(\text{OCl})_2$ А) +1 Б) -1 В) +3 Г) +2
3. Сила галогеноводородных кислот возрастает в ряду А) HCl , HBr , HI
Б) HI , HBr , HCl В) HBr , HI , HCl Г) HI , HCl , HBr
4. Если смешать растворы иодида натрия и нитрата серебра, что образуется? Запишите уравнение реакции, укажите признак реакции.
5. Хлор в лабораторных условиях можно получить при взаимодействии соляной кислоты с оксидом марганца (IV) по уравнению? **(запишите уравнение реакции, разберите как ОВР)**
6. К хлориду натрия массой 26 г, содержащей 10% примеси добавили серную (конц.) кислоту. Вычислить объем хлороводорода, который образовался в результате реакции.

Вариант 2

1. При обычных условиях бром - это:
А) газ; Б) жидкость; В) твердое кристаллическое в-во; Г) жидкость или кристаллическое в-во.
2. Наиболее сильной из кислот является
А) HClO Б) HClO_2 В) HClO_3 Г) HClO_4
3. Степень окисления хлора в соединении NaClO_3 А) +1 Б) -1 В) +3 Г) +5
4. Если смешать растворы бромида натрия и нитрата серебра, что образуется? Запишите уравнение реакции, укажите признак реакции.
5. В промышленности электролизом раствора NaCl получают хлор, запишите уравнение реакции, **разберите как ОВР**
6. К хлориду натрия массой 28 г, содержащей 5% примеси добавили серную (конц.) кислоту. Вычислить объем хлороводорода, который образовался в результате реакции.