

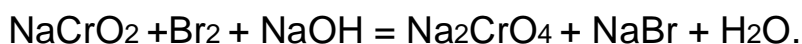
Промежуточная итоговая аттестация МОУ «СОШ №2» по химии.

9 класс.

Контрольная работа по химии.
Вариант-1

№1

Расставьте коэффициенты методом электронного баланса, укажите окислитель и восстановитель:



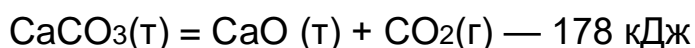
№2

Напишите уравнения электролитической диссоциации : $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$;
 $\text{Fe}(\text{OH})\text{Cl}$; $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$; H_2SO_3 .

Для последнего вещества напишите ступенчатую диссоциацию.

№3

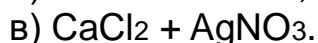
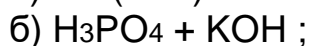
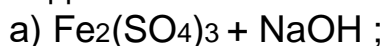
Как изменится равновесие обратимой химической реакции



а) при уменьшении температуры ; б) при увеличении давления ;
в) при уменьшении концентрации CO_2 . Ответ обоснуйте.

№4

Напишите уравнения в молекулярном, полном и сокращённом ионном виде:



№5

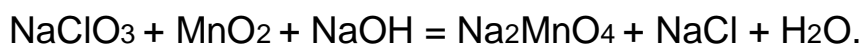
200гр. 36,5%-ного раствора соляной кислоты (плотностью 1,18г/мл) провзаимодействовало с 200гр. 8 % раствора нитрата серебра. Вычислите массу образовавшегося осадка.

9 класс.
Контрольная работа по химии.

Вариант-2

№1

Расставьте коэффициенты методом электронного баланса, укажите окислитель и восстановитель:



№2

Напишите уравнения электролитической диссоциации: Na_2HPO_4 ; $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$; H_2SO_4 ; $\text{Fe}(\text{OH})_2$. Для последнего вещества напишите ступенчатую диссоциацию.

№3

Составьте молекулярные и ионные уравнения получения солей: NaBr ; $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$; K_2HPO_4 .

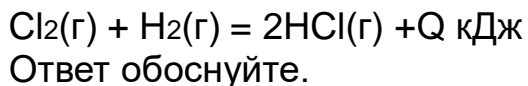
№4

По сокращённому ионному уравнению подберите молекулярное:

- а) $\text{Fe} + 2\text{H} = \text{Fe} + \text{H}_2$;
- б) $3\text{Ag} + \text{PO}_4 = \text{Ag}_3\text{PO}_4$.

№5

Предложите условия смещения химического равновесия вправо обратимой химической реакции:



№6

В ходе реакции алюминия со 150 мл раствора серной кислоты выделилось 8,96л водорода(н.у.).Найдите массовую долю кислоты в растворе.