

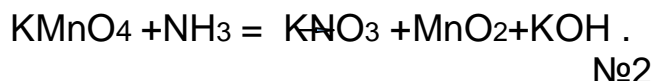
Промежуточная итоговая аттестация «МОУ СОШ №2» по химии в 11 классе.

Контрольная работа.

Вариант-1

№1

Расставьте коэффициенты методом электронного баланса, укажите окислитель и восстановитель:



№2

Определите, как изменится скорость реакции

$2\text{SO}_2(\text{г}) + \text{O}_2(\text{г}) = 2\text{SO}_3(\text{г})$ при: а) уменьшении концентрации исходных веществ в 3 раза; б) увеличении давления в 2 раза.

№3

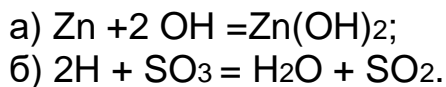
Напишите уравнения электролитической диссоциации веществ: KHCO_3 ; $\text{Pb}(\text{OH})\text{NO}_3$; Na_3PO_4 ; $\text{Fe}(\text{OH})_2$. Определите тип среды.

№4

Составьте молекулярные и ионные уравнения получения солей: $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$, K_2SiO_3 , NaCl .

№5

По сокращённому ионному уравнению подберите молекулярное:



№6

К 40 г 8% раствора ортофосфата натрия прилили 10г. 7 % раствора нитрата серебра. Найдите массу выпавшего осадка.

Контрольная работа по химии 11 класс.

Вариант-2

№1

Расставьте коэффициенты методом электронного баланса, укажите окислитель и восстановитель:



№2

Предложите условия смещения химического равновесия вправо обратимой химической реакции:



Ответ обоснуйте.

№3

Составьте молекулярные и ионные уравнения гидролиза солей: Na_2SO_3 ; Fe_2S_3 ; BaCl_2 . Определите pH среды и изменения цветов индикаторов.

№4

Напишите уравнения электролитической диссоциации: NaH_2BO_3 ; $\text{Ba}(\text{OH})_2$; CH_3COOH ; $\text{Co}(\text{OH})\text{Cl}_2$. Для последнего вещества напишите константу диссоциации.

№5

По сокращённому ионному уравнению подберите молекулярное:

- а) $\text{H} + \text{OH} = \text{H}_2\text{O}$;
- б) $\text{Al}_2\text{O}_3 + 6\text{H} = 2\text{Al} + 3\text{H}_2\text{O}$.

№6

Вычислите объём выделившегося газа (н.у.), если к 5 г мела, в котором массовая доля карбоната кальция составляет 85 %, прилили 67 г 20 % раствора соляной кислот в растворе.

