**8класс**

**Контрольная работа №3**

*(за первое полугодие)*

**Вариант 1**

**Часть 1**

1. Рассчитайте относительные молекулярные массы и поставьте вместо \* знак ˂ ˃ или = : Mr(Al2O3) \* Mr(Ag2O).

(*4 балла)*

1. Определите число протонов, электронов и нейтронов для калия.

(*4 балла)*

1. Укажите формулу соединения, в которой марганец проявляет степень окисления **+6**:

а) KMnO4; б)MnO2; в) K2MnO4

(*4 балла)*

1. Вычислите массовую долю азота в азотной кислоте.

(*4 балла)*

1. Какая связь в молекуле MgCl2

а) ионная; б) ковалентная полярная; в) ковалентная неполярная

(*4 балла)*

**Часть 2**

1. Распределите вещества по классам : NaOH, Ag2O, HBr, Cu(OH)2, Ba(NO3)2, AlPO4, H2SO4, N2O5. Назовите их.

а) оксиды; б) кислоты; в) основания; г) соли

*(7 баллов)*

1. Вычислите объём (н.у.) который занимают 14г азота.

*(7 баллов)*

**Часть 3**

1. Массовая доля соли в 500 г раствора составляет 9%. Рассчитайте массу соли и воды в растворе.

(*9 баллов)*

1. В 250г раствора гидроксида натрия с массовой долей 10 %, растворили ещё 20г щелочи. Какой стала массовая доля щёлочи в полученном растворе?

(*9 баллов)*

***Критерии оценки***

***«2»*** *- если меньше 25 баллов*

***«3»*** *- от 26 – 39 баллов*

***«4»*** *- от 40-49 баллов*

***«5»*** *- от 50-52 баллов*

***Желаю успехов в выполнении заданий!***

**8класс**

**Контрольная работа №3**

*(за первое полугодие)*

**Вариант 2**

**Часть 1**

1. Рассчитайте относительные молекулярные массы и поставьте вместо \* знак ˂ , ˃ или =: Mr(Fe2O3) \* Mr(BaCl2).
2. *балла)*
3. Определите число протонов, электронов и нейтронов для фосфора .
4. *балла)*
5. Укажите формулу соединения¸ в которой марганец проявляет степень окисления +4

а) K2SO4; б)SO2; в) K2S

*(4балла)*

1. Вычислите массовую долю серы в серной кислоте.

*(4балла)*

1. Какая связь в молекуле Cl2:

а) ионная; б) ковалентная полярная; в) ковалентная неполярная

(*4 балла)*

**Часть 2**

1. Распределите вещества по классам :Na2CO3, CaO, HNO3, Mg(OH)2, Ba(OH)2, Al2 (SO4)3, H2SO3, P2O5,. Назовите их.

а) оксиды; б) кислоты; в) основания; г) соли

1. *баллов)*
2. Вычислите объём (н.у.) который занимают 20г углекислого газа.

*(7 баллов)*

**Часть 3**

1. Сколько граммов соли и воды нужно взять, чтобы приготовить 250 г 20% раствора?
2. *баллов)*
3. Смешали 200 г 40% и 100 г 30% раствора азотной кислоты. Определите массовую долю кислоты в полученном растворе.

(*9 баллов)*

***Критерии оценки***

***«2»*** *- если меньше 25 баллов*

***«3»*** *- от 26 – 39 баллов*

***«4»*** *- от 40-49 баллов*

***«5»*** *- от 50-52 баллов*

***Желаю успехов в выполнении заданий!***