***НГХК, 8 класс Годовая контрольная работа***

**1) Составьте схемы строения атомов:** знак химического элемента, порядковый номер, атомная масса, заряд ядра, количество энергетических уровней, распределение электронов по энергетическим уровням.

Укажите, металлом или неметаллом является химический элемент.

а) Mg б) Cl

**2) Укажите типы химической связи и изобразите схемы связи (оформление такое же, как писали в тетрадях при изучении данной темы):**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| ***вещество*** | ***тип связи*** | ***схема связи*** |
| **NaBr** |  |  |
| **Br2** |  |  |
| **HBr** |  |  |

**3) Напишите уравнения химических реакций.**

**Для второй реакции составьте молекулярный, ионный и краткий ионный вид.**

а) натрий + фосфор → фосфид натрия

б) гидроксид калия + сульфат алюминия → гидроксид алюминия + сульфат калия

в) гидроксид железа (III) → оксид железа (III) + вода

**4) Выставьте коэффициенты (уравняйте) и определите, какие реакции являются окислительно-восстановительными – напротив уравнений напишите ОВР или не ОВР:**

а) K2S + CuCl2 → KCl + CuS

б) Zn + HBr → ZnBr2 + H2

в) K + Cl2 → KCl

**5) Расчётная задача.**

Рассчитайте объём водорода, образованного в реакции алюминия с соляной кислотой.

Масса соляной кислоты 18,25 г.

**В тетради написать «Контрольная работа по химии за год»,**

**указать фамилию и имя.**

**Большая просьба – разместить контрольную на одном листке, развёрнутом двойном.**

**Скан-копию работы прислать одним файлом преподавателю на электронную почту**

**valeriya-nsk@mail.ru**

**до 5 июня включительно**

**или раньше, с предыдущей темой.**