

Согласовано:  
на заседании НМС  
Протокол №1 от  
«29» 08. 2019г.  
зам. дир. по НМР  
*А.Н. Атаева*  
А.Н. Атаева

Утверждено  
Директор МКОУ  
«Тюбинская СОШ»



**Итоговая контрольная работа по химии за 9 класс**  
**Вариант-1**  
Обязательная часть

- Какой ряд чисел отражает распределение электронов по электронным слоям в атоме химического элемента, занимающего в периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева место в третьем периоде, V группе, главной подгруппе?  
А. 2,5    Б. 2,8,3    В. 2,8,5    Г. 2,8,8
- Валентность азота в аммиаке  $\text{NH}_3$  равна  
А. VI    Б. II    В. I    Г. III
- Укажите значение «х» и «у», которые соответствуют коэффициентам в уравнении химической реакции:  
$$4\text{Al} + \text{X O}_2 = \text{Y Al}_2\text{O}_3$$
  
А.  $x=2, y=3$     Б.  $x=3, y=3$     В.  $x=3, y=2$     Г.  $x=2, y=2$
- К реакциям разложения относится реакция  
А.  $\text{CaO} + \text{SiO}_2 = \text{CaSiO}_3$     В.  $\text{Zn} + 2\text{HCl} = \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$   
Б.  $2\text{HgO} = 2\text{Hg} + \text{O}_2$     Г.  $2\text{Mg} + \text{O}_2 = 2\text{MgO}$
- Из предложенных ниже формул веществ солью является  
А.  $\text{HCl}$     Б.  $\text{Ca}(\text{OH})_2$     В.  $\text{Na}_2\text{O}$     Г.  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
- Формуле  $\text{Cu}(\text{OH})_2$  соответствует название  
А. оксид меди (II)    В. гидроксид меди (II)  
Б. гидроксид меди (I)    Г. нитрат меди (II)
- Формула вещества с ковалентной полярной связью  
А.  $\text{HCl}$     Б.  $\text{F}_2$     В.  $\text{Na}_2\text{O}$     Г.  $\text{Cu}$
- Какая пара веществ **не** взаимодействует между собой?  
А.  $\text{Na}$  и  $\text{H}_2\text{O}$     Б.  $\text{CuO}$  и  $\text{H}_2\text{SO}_4$     В.  $\text{HCl}$  и  $\text{SO}_2$     Г.  $\text{Ca}(\text{OH})_2$  и  $\text{CO}_2$
- Какие вещества могут взаимодействовать согласно уравнению с правой частью:  
$$\dots = \text{MgSO}_4$$
  
А.  $\text{Mg}(\text{OH})_2$  и  $\text{SO}_3$     Б.  $\text{MgO}$  и  $\text{SO}_3$

**В.** Mg(OH)<sub>2</sub> и H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

**Г.** Mg и H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

10. Какой буквой обозначен фрагмент молекулярного уравнения химической реакции, соответствующий кратному ионному уравнению



**А.** Na<sub>2</sub>S + 2HCl = ....

**В.** FeS + 2HCl = ....

**Б.** H<sub>2</sub>O + SO<sub>2</sub> = ....

**Г.** K<sub>2</sub>SO<sub>3</sub> + 2HCl = ....

11. Какое вещество пропущено в цепочке превращений?



**А.** CaO<sub>2</sub>    **Б.** CaH<sub>2</sub>    **В.** Ca(OH)<sub>2</sub>    **Г.** CaCO<sub>3</sub>

12. Схеме превращений  $\text{S}^{-2} \longrightarrow \text{S}^0$  соответствует уравнение

**А.** H<sub>2</sub>S + Pb(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> = PbS + 2HNO<sub>3</sub>

**В.** 2H<sub>2</sub>S + O<sub>2</sub> = 2H<sub>2</sub>O + S

**Б.** 2H<sub>2</sub>S + 3O<sub>2</sub> = 2H<sub>2</sub>O + 2SO<sub>2</sub>

**Г.** 2Na + S = Na<sub>2</sub>