

**Констатирующая контрольная работа по химии ДЕМОВЕРСИЯ**

**для 8 класса за 3 триместр**

**Часть А. (1 балл)**

1. Формулы только солей приведены в ряду

- 1)  $\text{Na}_2\text{SO}_3$ ,  $\text{KCl}$ ,  $\text{H}_3\text{PO}_4$       3)  $\text{H}_2\text{SO}_3$ ,  $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ ,  $\text{CuCl}_2$   
2)  $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ ,  $\text{CuCl}$ ,  $\text{AgNO}_3$       4)  $\text{CaSO}_4$ ,  $\text{Ca}(\text{OH})_2$ ,  $\text{K}_2\text{CO}_3$

2. Щелочью не является: 1)  $\text{NaOH}$     2)  $\text{Ba}(\text{OH})_2$     3)  $\text{KOH}$       4)  $\text{Cu}(\text{OH})_2$

3. Расположите химические элементы в порядке возрастания нейтронов, содержащихся в их атомах:

- 1) бериллий    2) фосфор    3) протий    4) кремний    5) дейтерий

4. Формула вещества только с ковалентной полярной связью

- 1)  $\text{K}_3\text{PO}_3$     2)  $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$     3)  $\text{Ca}_3\text{P}_2$     4)  $\text{PH}_3$ .

5. Расположите химические элементы в порядке увеличения их электроотрицательности:

- 1)  $\text{B}$     2)  $\text{In}$     3)  $\text{Ga}$     4)  $\text{Tl}$

6. Из предложенного перечня выберите вещества с ионной связью:

- 1)  $\text{MgS}$     2)  $\text{CO}$     3)  $\text{NH}_3$     4)  $\text{Ca}(\text{OH})_2$     5)  $\text{CH}_4$     6)  $\text{Na}_2\text{SO}_4$

**Часть В. (по 2 балла)**

**В1.** Установите соответствие между формулой и степенью окисления азота в соединении:

Формула соединения	Степень окисления азота		
А) $\text{HNO}_3$	1) +1	5) 0	9) -1
Б) $\text{NO}_2$	2) -3	6) +3	
В) $\text{NH}_3$	3) +2	7) +4	
Г) $\text{N}_2\text{O}$	4) +5	8) -2	
Д) $\text{AlN}$			

**В2.** Установите соответствие между химическим элементом и электронной формулой его атома:

Формула соединения	Класс вещества
А) $\text{Ca}$	1) $1\text{S}^22\text{S}^22\text{P}^63\text{S}^1$
Б) $\text{N}$	2) $1\text{S}^22\text{S}^22\text{P}^63\text{S}^23\text{P}^5$
В) $\text{Na}$	3) $1\text{S}^22\text{S}^22\text{P}^63\text{S}^2$
Г) $\text{Cl}$	4) $1\text{S}^22\text{S}^22\text{P}^3$
	5) $1\text{S}^22\text{S}^22\text{P}^63\text{S}^2\text{P}^6$
	6) $1\text{S}^22\text{S}^22\text{P}^63\text{S}^23\text{P}^64\text{S}^2$

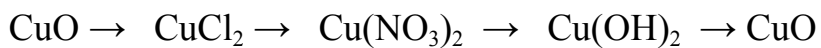
**Часть С.**

**С1. (3 балла)**

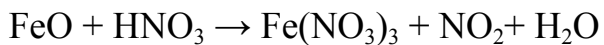
Определите объем выделившегося газа в ходе взаимодействия 50г 15%-го раствора сульфата аммония с гидроксидом натрия.

**С2. (4 балла)**

Осуществите цепочку химических превращений:

**С3. (3 балла)**

Расставьте степени окисления. Используя метод электронного баланса, расставьте коэффициенты в уравнении реакции, схема которой:



Определите окислитель и восстановитель.

***Критерии оценивания:***

«5»	18 - 20
«4»	14 - 17
«3»	9 - 13
«2»	1 - 8