

Констатирующая контрольная работа по химии **ДЕМОВЕРСИЯ**
для 8 класса за 3 триместр

Часть А. (1 балл)

1. Формулы только солей приведены в ряду

- 1) Na_2SO_3 , KCl , H_3PO_4 3) H_2SO_3 , $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$, CuCl_2
2) $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$, CuCl , AgNO_3 4) CaSO_4 , $\text{Ca}(\text{OH})_2$, K_2CO_3

2. Щелочью не является: 1) NaOH 2) $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 3) 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) K_3PO_3 2) $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ 3) Ca_3P_2 4) PH_3 .

5. Расположите химические элементы в порядке увеличения их электроотрицательности:

- 1) B 2) In 3) Ga 4) Tl

6. Из предложенного перечня выберите вещества с ионной связью:

- 1) MgS 2) CO 3) NH_3 4) $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 5) CH_4 6) Na_2SO_4

Часть В. (по 2 балла)

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

Формула соединения	Степень окисления азота		
А) HNO_3	1) +1	5) 0	9) -1
Б) NO_2	2) -3	6) +3	
В) NH_3	3) +2	7) +4	
Г) N_2O	4) +5	8) -2	
Д) AlN			

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

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

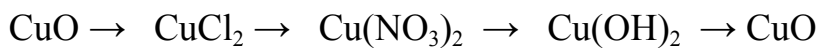
Часть С.

С1. (3 балла)

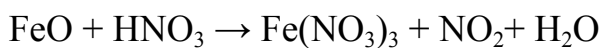
Определите объем выделившегося газа в ходе взаимодействия 50г 15%-го раствора сульфата аммония с гидроксидом натрия.

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