

## Констатирующая контрольная работа по химии для 8 класса

### 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) В    2) In    3) Ga    4) 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) Ca	1) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$
Б) N	2) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$
В) Na	3) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$
Г) Cl	4) $1s^2 2s^2 2p^3$
	5) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 p^6$
	6) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$

### Часть С.

#### С1. (3 балла)

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

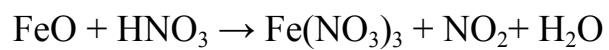
#### С2. (4 балла)

Осуществите цепочку химических превращений:



### **С3. (3балла)**

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



Определите окислитель и восстановитель.