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, $Ba(NO_3)_2$, $CuC1_2$
2) $Fe_2(SO_4)_3$, CuCl, $AgNO_3$ 4) $CaSO_4$, $Ca(OH)_2$, K_2CO_3

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

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) $Ca_3(PO_4)_2$ 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) $Ca(OH)_2$ 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) $1S^22S^22P^63S^1$
Б) N	2) $1S^22S^22P^63S^23P^5$
В) Na	3) $1S^22S^22P^63S^2$
Г) Cl	4) $1S^22S^22P^3$
	5) $1S^22S^22P^63S^2P^6$
	6) $1S^22S^22P^63S^23P^64S^2$

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:

$CuO \rightarrow CuCl_2 \rightarrow Cu(NO_3)_2 \rightarrow Cu(OH)_2 \rightarrow CuO$

С3. (3 балла)

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

$FeO + HNO_3 \rightarrow Fe(NO_3)_3 + NO_2 + H_2O$

Определите окислитель и восстановитель.

Критерии оценивания:

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