9 класс

Констатирующая контрольная работа за 3 триместр **ДЕМОВЕРСИЯ**

А 1. Электронная формула атома магния:

1) $1s^2\ 2s^2$ 3) $1s^2\ 2s^3$
2) $1s^2\ 2s^2\ 2p^1$ 4) $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3\ s^2$

А 2. Электронная формула внешнего энергетического уровня атомов элементов главной подгруппы II группы ПС:

1) $n\ s^1$ 2) $n\ s^2$ 3) $n\ s^2\ n\ p^1$ 4) $n\ s^2\ n\ p^2$

А 3. Простое вещество с наиболее ярко выраженными металлическими свойствами:

1) бериллий 3) магний
2) кальций 4) стронций

А 4. Наиболее энергично взаимодействует с водой:

1) калий 3) кальций
2) скандий 4) магний

А 5. С разбавленной серной кислотой не взаимодействует:

1) железо 3) платина
2) никель 4) цинк

А 6. Верны ли следующие суждения о щелочных металлах?

А. Во всех соединениях они имеют степень окисления + 1.
Б. С неметаллами они образуют соединения с ионной связью.

1) верно только А
2) верно только Б
3) верны оба суждения
4) оба суждения не верны

В1. (2 балла)
Установите соответствие между элементом и формулой его высшего оксида.

ЭЛЕМЕНТ	ВЫСШИЙ ОКСИД
А) Cs	1) $ЭO_3$
Б) Al	2) $Э_2O_5$
В) Ca	3) $Э_2O$
Г) K	4) $Э_2O_3$
	5) ЭО
	6) $Э_2O_7$

Ответом к заданию В 2 является последовательность цифр в порядке возрастания.

В 2. (2 балла)
Вещества, которые взаимодействуют с цинком:

1 HCl	4) CaO
2) NaOH	5) O_2
3) H_2SO_4	6) CO_2

С 1. (5 баллов)
По схеме превращений составьте уравнения реакций в молекулярном виде. Для превращения № 3 запишите полное и сокращенное ионные уравнения. Назовите все вещества.

$$Cu(OH)_2 \xrightarrow{1} CuO \xrightarrow{2} CuSO_4 \xrightarrow{3} Cu(OH)_2 \xrightarrow{4} Cu(NO_3)_2$$

С 2. (3 балла)
Решите задачу:
При пропускании 11,2л (н.у.) аммиака через 10%-ный раствор серной кислоты получили раствор средней соли. Определите массу исходного раствора серной кислоты.

<u>Система оценивания работы.</u>

«5»	16 – 18 баллов
«4»	13 – 15 баллов
«3»	9 – 12 баллов
«2»	0 – 8 баллов