

Подготовка к контрольной работе № 3

«Соединения химических элементов»

Примерный вариант

Задание 1. Запишите формулы соединений

Хлорид натрия	Гидроксид магния	Бромид серебра	Оксид бария
Фосфорная кислота	Оксид серы (VI)	Гидроксид калия	Оксид меди (II)
Карбонат бария	Бромоводородная кислота	Алюминий	Азотистая кислота

Задание 2. Из задания №1 выпишите формулы тех соединений, которые относятся к классу соединений:

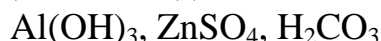
Соль: _____

Кислота: _____

Основание: _____

Оксиды: _____

Задание 3. У веществ определите заряды ионов, а потом укажите степени окисления элементов, которые образуют данные соединения.



Задание 4. Для веществ из задания №3 выполните задание:

- для кислоты запишите формулу соответствующего ей оксида неметалла
- для основания запишите формулу соответствующего ему оксиду металла
- для соли запишите формулы соответствующих гидроксидов (основания и кислоты)

Задание 5. Найдите объем, число молекул 78г молекулы азота.

Задание 6. Найдите число молекул 64 г $\text{Al}_2(\text{CO}_3)_3$. Найдите число ионов алюминия, содержащееся в этом количестве.

Подсказка:

1 молекула NaCl – 1 ион Na^+ , значит, $N(\text{NaCl}) = N(\text{Na}^+)$

1 молекула Na_2CO_3 – 2 иона Na^+ , значит, $N(\text{Na}^+) = 2 * N(\text{Na}_2\text{CO}_3)$