|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  |  |  |

**КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА ПО ХИМИИ**

**8 КЛАСС**

**ТЕМА: "ПРОСТЫЕ ВЕЩЕСТВА. СОЕДИНЕНИЯ ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ"**

**ВАРИАНТ 3**

1.Выпишите отдельно формулы кислот, оснований, солей и оксидов. Назовите

все вещества: NO, Ca3(PO4)2, Mg(OH)2, FeCl2, H2S, Sr(OH)2, FeO, HNO3.

Укажите, к какому классу кислот, оснований, солей и оксидов относится каждое вещество.

2.Какой объем (н.у.) занимают 15,36 г оксида серы (IV)? Сколько молекул газа содержится в этой массе оксида серы (IV)?

3.Определите степени окисления элементов в следующих соединениях:

Al2(SO4)3, NH3, P2O3, KClO3, MnO2.

4.Составьте формулы бинарных соединений: сульфида хрома (III), оксида

натрия, хлорида серы (II).

5.Определите объем метана (СH4), содержащегося в 5 л природного газаимеющего 95% метана.

6. В 150 г воды растворили 75 г соли. Определите массовую долю соли в полученном растворе.