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

**КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА ПО ХИМИИ**

**8 КЛАСС**

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

**ВАРИАНТ 1**

.

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

 Назовите все вещества: HNO2, Na3PO4, Cl2O5, Cu(OH)2, CrO, Al2(SO4)3, HI,

 RbOH. Укажите, к какому классу кислот, оснований, солей и оксидов

 относится каждое вещество.

2. Рассчитайте, сколько молекул оксида углерода (IV) содержится в 2,8 л (н.у.)

 этого газа. Какую массу будет иметь такой объем оксида углерода (IV)?

 3. Определите степени окисления элементов в следующих соединениях:

 Li2CO3, H2O2, N2O, K2CrO4, SO2.

 4. Составьте формулы бинарных соединений: гидрида магния, оксида хрома

 (VI), бромида алюминия.

 5. Какой объем воздуха следует взять для получения 2 м3 азота, если воздух

 содержит 78% азота по объему?

 6. В 500 г воды растворили 20 г соли. Определите массовую долю соли в

 полученном растворе.