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

**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.