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

**КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА ПО ХИМИИ**

**8 КЛАСС**

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

**ВАРИАНТ 4**

1. Выпишите отдельно формулы кислот, оснований, солей и оксидов. Назовите все вещества: CO, AlCl3, H2SO3, CuO, BaSO4, H3PO4, K2S, Ba(OH)2. Укажите, к какому классу кислот, оснований, солей и оксидов относится каждое вещество.
2. Рассчитайте массу и объем (н.у.) 1,806 · 1023 молекул оксида азота (IV).

3. Определите степени окисления элементов в следующих соединениях:

NaHSO3, H2Se, WO3, Ca(ClO)2, Ag2O.

4.Составьте формулы бинарных соединений: оксида хрома (II), нитрида калия, бромида железа (III).

5.Определите массу карбоната кальция, содержащегося в 10 кг известняка,

имеющего 15% примесей.

6. Какая масса гидроксида натрия и воды потребуется для приготовления 80 г ее 40%-го раствора?