Контрольная работа 1 1 класс(база)

**Основные понятия и законы химии . Строение атома и периодический закон.**

**Вариант 1.**

1.Дать определение простым веществам. Привести 4 примера.

2.Найти относительную плотность а) метана по кислороду ,б) воздуха по азоту.

3.Дать характеристику элемента №14

4. Через раствор гидроксида натрия массой 80 с массовой долей 20% пропустили 2,24 дм3 углекислого газа. Найти массу соли, полученной в процессе реакции .

5.Газовая смесь состоит из углекислого газа объемом 2,24 дм3 и оксида углерода (ll)объемом 6,72 дм3. Рассчитайте массу смеси и ее относительную плотность по водороду.

Контрольная работа 1 (база)

**Основные понятия и законы химии . Строение атома и периодический закон.**

**Вариант 1.**

1.Дать определение сложным веществам. Привести 4 примера.

2.Найти относительную плотность а) сероводорода по кислороду ,б) озона по воздуху.

3.Дать характеристику элемента №20

4. Через раствор гидроксида калия массой 140 с массовой долей 20% пропустили 4,48 дм3 оксида серы (lV). Найти массу соли, полученной в процессе реакции .

5. Газовая смесь состоит из метана объемом 4,48 дм3 и аммиака объемом 6,72 дм3. Рассчитайте массу смеси и ее относительную плотность по гелию.