**01.02.19**

**БС 82; РЭ 82 химия**

1. **Сообщение** о (на выбор): М.В. Ломоносов; Антуан Лавуазье; Д.И. Менделеев

Учебник для студентов учреждений среднего профессионального образования. ХИМИЯ О.С. Габриеля и И.Г. Остроумова (М.: издательский центр академия, 2011) Стр. 42 – 43 **ответить письменно на вопросы: 1,2, 3,4,5, 6,7,9,10**

**2. изучите пар. 1.2 и выполните задания:**

 1. Вычислите относительные молекулярные массы веществ: С3H8, Cu2S, NH3, MgO. 2. Рассчитайте массовую долю каждого элемента в Cu2S и MgO. 3. Какую информацию о веществе несет его химическая формула — HNO3 (азотная кислота)?

2. Вычислите относительные молекулярные массы веществ: СO2, SO3, Fe2P3, H2O. 2. Рассчитайте массовую долю каждого элемента в Fe2O3 и SO3. 3. Какую информацию о веществе несет его химическая формула — CaCO3 (карбонат кальция)?

3. Вычислите относительные молекулярные массы веществ: HCl, СH4, CuO, Al2O3. 2. Рассчитайте массовую долю каждого элемента в СH4 и СиО. 3. Какую информацию о веществе несет его химическая формула — CuCl2 (хлорид меди)?

4. Вычислите относительные молекулярные массы веществ: SO2, РH3, С2H6, K2O. 2. Рассчитайте массовую долю каждого элемента в SO2 и С2H6. 3. Какую информацию о веществе несет его химическая формула — H2SO4 (серная кислота)?