**Задание для 3ТК11, на 17.09**

**Хороший канал, для тех, у кого сложно с химией, посмотреть уроки 1-6, 10, 11, 13, 14, 15, 16. Для всех, посмотреть уроки 21-23, 63, 64.** [**https://vk.com/away.php?to=https%3A%2F%2Fwww.youtube.com%2Fc%2F%25D0%25A5%25D0%25B8%25D0%25BC%25D0%25B8%25D1%258F%25D1%2581%25D0%259D%25D1%2583%25D0%25BB%25D1%258F%2Fvideos%3Fview%3D0%26sort%3Dda%26flow%3Dgrid**](https://vk.com/away.php?to=https%3A%2F%2Fwww.youtube.com%2Fc%2F%25D0%25A5%25D0%25B8%25D0%25BC%25D0%25B8%25D1%258F%25D1%2581%25D0%259D%25D1%2583%25D0%25BB%25D1%258F%2Fvideos%3Fview%3D0%26sort%3Dda%26flow%3Dgrid)

**Знать наизусть названия и написание элементов по таблице Д.И.Менделеева:** водород, литий, натрий, калий, медь, серебро, золото, бериллий, магний, кальций, цинк, барий, ртуть, бор, алюминий, углерод, кремний, олово, свинец, азот, фосфор, мышьяк, кислород, сера, фтор, хлор,. бром, йод, железо, кобальт, никель. **Таблицу Д.И.Менделеева всегда иметь на уроке.**

**Практическое задание на составление формул, для подготовки к практической работе.** (Кто не понял на уроке, в помощь видеоуроки 21,22,23, 63, 64, 65 на канале Птичка-химичка)

1. Составьте формулы молекул по валентности для следующих соединений:

1) Кальция и кислорода, 2) цинка и хлора, 3) калия и йода, 4) магния и серы.

2. Используя материалы лекции, составьте бинарные формулы,  образованные следующими элементами: А) бор и кислород; Б) алюминий и хлор; В) литий и сера. Определите валентности и степени окисления элементов.

3. Используя материалы лекции, составьте формулы веществ по их названиям: оксид серы (VI), хлорид железа (III), сульфид углерода(IV).Определите валентности и степени окисления элементов.

**Задание по учебнику Габриелян, Химия для СПО технического профиля, параграф , (фото скинула классному руководителю)** с.14 №10 , с. 18(17) №8.

На следующей паре делаем проверяем задания и пишем практическую работу.