ХИМИЯ

**5.02. Тема «Угольная кислота и её соли»**

**Задание №1. Изучите §30 ( про угольную кислоту), письменно ответьте на вопросы:**

1. Напишите уравнение разложения угольной кислоты.
2. Какие соли образует угольная кислота? Запишите 2-3 примера.
3. Что такое временная жёсткость воды? Как можно устранить этот вид жёсткости?
4. Что такое постоянная жёсткость воды? Каким способом её можно устранить?

**Задание №2.** Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить превращения: карбонат кальция→ оксид кальция → гидроксид кальция→ карбонат кальция → гидрокарбонат кальция →карбонат кальция.

**5.02. Тема «Кремний и его соединения»**

**Задание №1. Изучите §31**

**Напишите характеристику элемента по плану:**

а) Название химического элемента, его символ.

б) Относительная атомная масса.

в) Порядковый номер.

г) Заряд ядра атома.

д) Число протонов и нейтронов.

е) Общее число электронов.

ж) Номер периода.

з) Номер группы и подгруппа (главная или побочная)

и) Схема строения атома.

к) Электронная формула.

л) Металл или неметалл.

м) Возможные степени окисления.

н) Формула высшего оксида.

о) Формула гидрата оксида ( основание или кислота).

п) Формула летучего водородного соединения.

**Нахождение кремния в природе.**

***Кремнезём*** (основная составная часть песка ) \_\_\_\_\_ (формула)

**Физические свойства кремния\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**Химические свойства кремния:**

Si + O2 =

Si+ F2 =

Si +NaOH + H2O =

Пользуясь степенью окисления, составьте формулы:

а) силана (соединения кремния с водородом) : \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

б) силицида магния: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

в) нитрида кремния: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**Биология абитуриент**

Стр.23-40

**Обществознание**

§17 знать вопросы 1-9 устно. Проблема «Практику №1 письменно»

**Литература**

А.П. Чехов прочитать рассказ. Письменно : «Тоска» тема одиночества человека в рассказе.