Задания для 9А,В класса. Химия. Учебная неделя 31.03 - 4.04

Тема «Углерод и кремний». По учебнику п.п. 24-25.

Уроки 1,2.

Тема «Углерод».

1. Составить схему электронного строения атома углерода (три формы записи), указать основное и возбужденное состояние атома. Привести примеры соединений углерода в этих степенях окисления и указать их роль в ОВР.
2. Аллотропные модификации углерода: алмаз, графит, фуллерен.

Для алмаза и графита рассмотреть: 1. строение кристаллических решеток (рис.)

2. физические свойства (уметь сравнивать физические свойства алмаза и графита, опираясь на строение кристаллической решетки)

1. Разобрать вопрос об адсорбции. Посмотреть в интернете видео по адсорбционным свойствам активированного угля (поглощение газов и обесцвечивание окрашенных растворов).
2. Химические свойства (дополнительно к материалу учебника записать взаимодействие углерода с азотной кислотой (конц) и серной (конц) кислотой) и применение углерода.
3. Нахождение углерода в природе: привести примеры соединений, в состав которых входит углерод, и дать им химические и технические названия.

д/з

* Стр. 90 упр.8
* Для полного сгорания навески смеси угля и серы массой 2,8г потребовалась порция кислорода объёмом 3,36л (н.у.). Вычислите массовые доли веществ в исходной смеси.