

Основные классы неорганических соединений

8 класс.

Внимательно посмотрите презентацию и постарайтесь ответить на вопросы.

Бинарные соединения. Оксиды. Летучие водородные соединения

ОКСИДЫ.

- Оксиды – это сложные вещества, состоящие *из двух химических элементов*, один из которых *кислород* в степени окисления *-2*.
- *Широко распространенные в природе оксиды:* вода H_2O ; речной песок (диоксид кремния; оксид кремния IV) SiO_2 ; углекислый газ (диоксид углерода; оксид углерода IV) CO_2 .
- На основании §19, сделайте краткий конспект о следующих оксидах: вода, углекислый газ, негашеная известь, оксид кремния IV. Выполните упражнение 1 после §19

Водородные соединения химических элементов.

- Другим важнейшим классом *бинарных* соединений являются: *летучие водородные соединения и гидриды*.
- Водород способен образовать соединения с металлами *IA и IIA групп* – *гидриды*.
- Примеры гидридов: NaN ; CaH_2 . Твердые, нелетучие, тугоплавкие вещества, связанные между собой *ионной связью*. Легко разлагаются водой: *например* $\text{NaN} + \text{H}_2\text{O} = \text{NaOH} + \text{H}_2\uparrow$

Летучие водородные соединения.

- Соединения элементов неметаллов с водородом более известны благодаря их широкому применению в промышленности.
- Летучие водородные соединения, чаще всего газы, хорошо растворимы в воде. Вода так же относится к этому классу, хотя в обычных условиях является жидкостью. (Пользуясь ресурсами интернет подтвердите, что воду можно отнести к летучим водородным соединениям и почему в обычных условиях она жидкость)

- На основании §19, сделайте краткий конспект о следующих водородных соединениях: хлороводороде и аммиаке.
-

- Выполните упражнения №2,3,4 после §19.
- Подумайте: Почему соединения подобные этим называют *бинарными*.
- Все задания выполните на отдельной тетради и сдайте тетради Елене Яновне.
- С уверенностью, что задания будут выполнены ваша Татьяна Игоревна.