8 класс Лесниченко Галина Васильевна химия

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Дата | Тема урока | Электронный ресурс | Печатный ресурс | Домашнее задание | Форма проверки |
| 28.04 | Электроотрицательность химических элементов | <https://resh.edu.ru/subject/lesson/2439/main/>  <https://resh.edu.ru/subject/lesson/2439/train/#208255> | Учебник § 55, с 191 - 193  Научиться понимать, как изменяется электроотрицатель  ность в элементах и периодах  Принадлежность атомов к металлам и неметаллам определяется способностью их атомов отдавать или присоединять электроны Схема 13  - наиболее сильными металлическими свойствами обладают те элементы, атомы которых легко отдают электроны  - наиболее сильными неметаллическими свойствами обладают те элементы, атомы которых легко присоединяют электроны  Таблица 18 | §55  У. 1, с. 193 | WhatsApp,  электронная почта |
| 30.04 | Ковалентная связь. Полярная и неполярная ковалентная связь. | <https://resh.edu.ru/subject/lesson/2048/main>  <https://resh.edu.ru/subject/lesson/2048/train/#194293> | Учебник § 56, с.194 - 195  Три случая образования химической связи  Неполярная ковалентная связь  Полярная ковалентная связь  **Ковалентная химическая связь.**  Это связь между атомами неметаллов.  – электроотрицательность - это способность атомов химического элемента оттягивать электроны от других атомов.  При рассмотрении механизмов образования ковалентной химической связи мы будем по Ряду электроотрицательности сравнивать ее значения у разных неметаллов.  А) **Ковалентная неполярная** химическая связь – образуется между атомами неметаллов с одинаковой электроотрицательностью (т.е. между одинаковыми атомами неметаллов).  **научиться составлять электронные формулы молекул**  (начнем с бинарных соединений – т.е. соединений, состоящих из атомов двух химических элементов).  ***Алгоритм составления электронной формулы молекулы бинарного соединения.***  1. Записать знаки химических элементов.  2. Изобразить точками вокруг химического элемента электроны внешнего энергетического уровня ( = N группы).  3. Изображаем неспаренные электроны разных элементов в виде общих электронных пар этих элементов; обводим в кружки химические элементы вместе со всеми их электронами.  4. Рисуем черточками химические связи: 1 пара электронов (общая) = 1 химическая связь.  Например:  Образование химической связи между двумя атомами:  а) водорода  Н∙    ∙Н   →   Н :  Н    →  Н – Н → Н2  б) кислорода         ̤          ̤               ̤          ̤      : О ∙    ∙ О :  →  : О  ::   О :    →  О = О → О2          ̇  В молекуле водорода образуется одинарная связь (одна общая электронная пара), в молекуле кислорода – двойная связь (две общие пары электронов).  Б) **Ковалентная полярная** химическая связь – образуется между атомами неметаллов с разной электроотрицательностью (т.е. между разными атомами неметаллов).  Например:  Образование химической связи между атомами:  а) водорода и хлора           ̤  Н∙    ∙Cl:  →  H :    Cl :      →  Hδ+→Clδ−  →  HCl          ¨                    ¨  Атом более электроотрицательного элемента – хлор– оттягивает на себя общую электронную пару, таким образом принимает **частичный отрицательный заряд**.  \*Частичный – т.к. не полностью «забирает» себе общие электроны, а только оттягивает к себе.  \*Отрицательный (δ−), т.к. +ē (а «+» на «-» будет «-»).  Молекула вещества в целом электронейтральна, поэтому атом, «отдающий» общую электронную пару, принимает **частичный положительный заряд.**  \*Частичный – т.к. не полностью «отдает» общие электроны, а только позволяет оттянуть от себя.  \*Положительный (δ+), т.к. −ē (а «-» на «-» будет «+»).  Т.к. на атомах возникают частичные заряды δ+ и δ−, то молекула становится полярной, поэтому такой вид химической связи и называется ковалентная полярная.  Из всего ранее рассказанного можно сделать следующий вывод:  **Вывод:** химическая связь образуется при перекрывании электронных орбиталей и при образовании общих электронных пар. | § 56, с.194 - 195  У.3 с.198 | WhatsApp,  электронная почта |