8 кл

07.05.20

Тема: Электроотрицательность химических элементов.Ковалентная связь: неполярная и полярная.

Цель урока:

- изучить виды и механизм образования ковалентной связи;

- знать алгоритм составления электронных формул молекул бинарных соединений.

1.Посмотрите видеоролик

<https://yandex.ru/video/preview/?filmId=5651363726468250245&text=%D0%B2%D0%B8%D0%B4%D0%B5%D0%BE%D1%80%D0%BE%D0%BB%D0%B8%D0%BA%20%D0%BF%D0%BE%20%D1%85%D0%B8%D0%BC%D0%B8%D0%B8%20%D0%B4%D0%BB%D1%8F%208%20%D0%BA%D0%BB%20%D0%AD%D0%BB%D0%B5%D0%BA%D1%82%D1%80%D0%BE%D0%BE%D1%82%D1%80%D0%B8%D1%86%D0%B0%D1%82%D0%B5%D0%BB%D1%8C%D0%BD%D0%BE%D1%81%D1%82%D1%8C%20%D1%85%D0%B8%D0%BC%D0%B8%D1%87%D0%B5%D1%81%D0%BA%D0%B8%D1%85%20%D1%8D%D0%BB%D0%B5%D0%BC%D0%B5%D0%BD%D1%82%D0%BE%D0%B2.%20%D0%9A%D0%BE%D0%B2%D0%B0%D0%BB%D0%B5%D0%BD%D1%82%D0%BD%D0%B0%D1%8F%20%D1%81%D0%B2%D1%8F%D0%B7%D1%8C%3A%20%D0%BD%D0%B5%D0%BF%D0%BE%D0%BB%D1%8F%D1%80%D0%BD%D0%B0%D1%8F%20%D0%B8%20%D0%BF%D0%BE%D0%BB%D1%8F%D1%80%D0%BD%D0%B0%D1%8F&path=wizard&parent-reqid=1588763358100059-255803935305678780910328-prestable-app-host-sas-web-yp-157&redircnt=1588763396.1>

2. Прочитайте П.55,56

Запишите в тетрадь и запомните!

***Алгоритм составления электронной формулы молекулы бинарного соединения.***

1. Записать знаки химических элементов.

2. Изобразить точками вокруг химического элемента электроны внешнего энергетического уровня ( 8- 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.

**3. Составьте схему образования молекул кислорода и воды (прочитав параграфы и посмотрев фильм)**

**4. Д.З. П.55,56. Тест с.193. Составьте электронную формулу для аммиака NH3**

**Возникнут вопросы, звоните 8 9300893643!**

Ответы пришлите в электронный дневник или на почту [nad-ryadnova@yandex.ru](mailto:nad-ryadnova@yandex.ru)