

Неполярная и полярная ковалентные связи. Электроотрицательность.

Задачи урока:

1. Изучить понятие «электроотрицательность».
2. Выяснить как изменяется электроотрицательность по периодам и группам в ПС.
3. Узнать, чем отличаются неполярная и полярная ковалентные связи.

Упражнения:

1. Какие элементы проявляют большую ЭО:
а) Mg, P, Cl б) O, S, Se. Ответ обоснуйте.
2. Почему ЭО кислорода больше чем у углерода?
3. В какой молекуле полярность связи больше: HF или OF₂?
Объясните почему.
4. Определите тип химической связи: HBr, CH₄, I₂, NH₃, Br₂, F₂, H₂S, H₂.