**Приложение 2.**

1. **Электроотрицательность - это способность атомов химического элемента оттягивать к себе общие электронные пары, участвующие в образовании химической связи.**
2. Абсолютные значения электроотрицательностей выражаются неудобными для вычисления числами, затрудняющими их практическое применение. Поэтому условно за единицу принята электроотрицательность **лития.**
3. Наибольшее значение электроотрицательности имеет элемент **фтор**: оно равно **4**.
4. У **металлов** электроотрицательность, как правило, **меньше 2**, а у **неметаллов** – **больше 2**.
5. **ЭО возрастает в периодах слева направо, а в главных подгруппах – снизу вверх.**