**Муниципальное казенное общеобразовательное учреждение**

**«Элисенваарская средняя общеобразовательная школа»**

**(МКОУ «Элисенваарская СОШ»)**

186720 Республика Карелия, Лахденпохский р-н, п. Элисенваара, ул. Школьная, д.7,

тел/факс (814)50 33-651, [elis-ch-37@yandex.ru](mailto:elis-ch-37@yandex.ru)

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Класс** | 8 | **Адрес для отправки выполненного задания** | +79214580631 личным сообщением <https://vk.com/anna_dashkevich> |
| **Предмет** | Химия |
| **Учитель** | Солохина А.П. | **Время консультаций** | 14.00 ч – 17.00 ч. /**+79214580631** |
| **Дата проведения урока** | 12.05.2020г(по расписанию) | **Срок сдачи на проверку/срок изучения** | 12.05 до 19:00 отправить фотографию (сообщение) |
| **Тема урока** | Электроотрицательность химических элементов |

**Ход урока:**

**I. Изучение нового материала. (10 мин)**

Посмотреть видео-урок <https://www.youtube.com/watch?v=X9VuYVNWwTc>. Прочитать п. 55. и устно ответьте на вопросы после параграфа.

**II. Закрепление пройденного материала. (20 мин).**

**Выполните задания:** Электроотрицательность имеет относительную величину. Относительная электроотрицательность используется для оценки способности атома данного элемента притягивать к себе электроны. Она вычисляется относительно лития.

Т.е. условно за единицу принимают электроотрицательность лития – первого металла , во втором периоде , а все остальные значения ЭО считают относительно лития , например ЭО фтора равна 4. Если значение ЭО больше, то атом притягивает к себе электроны сильнее и слабее? На основе этих значений был создан ряд ЭО элементов , в котором ЭО элементов убывает слева направо.

**F O N Cl Br I S C Se P H B Cu Fe Ga Al Li K**

**Задание 1:** Запишите несколько рядов химических элементов в тетрадь.

1.F B J Cl Si Se C

2.Pb Se Br Fe F O N

3. Br I Cu H C Si K

Используя ряд ЭО определите как изменяется ЭО в данных рядах.

Но ЭО может убывать и возрастать не только в ряду элементов , она также может изменяться и в бинарных соединениях.

Д ля того чтобы понять как это происходит составим несколько формул бинарных соединений и посмотрим как в них изменяется ЭО.

**Задание 2:** Составьте формулы следующих бинарных соединений используя их валентность, и назовите их.

1)фтор и водород

2)Кислород и сера

3)фтор и углерод

4)хлор кремний

Как вы видите во всех приведенных формулах ЭО возрастает слева направо. то правило касается всех бинарных соединений, есть исключения это CH4 , NH3 , PH3 .В этих соединениях О возрастает справо налево.

Запишите эти соединения в тетрадь , выделите их другим цветом и запомните!