**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** | 21.04.2020г(по расписанию) | **Срок сдачи на проверку/срок изучения** | 21.04 до 19:00 отправить фотографию (сообщение) / при отсутствии сети «Интернет» принести в школу тетрадь до 27.04 |
| **Тема урока** | «Периодическая таблица химических элементов» |

**Ход урока:**

**I. Изучение нового материала. (15 мин)**

**Внимательно** ознакомьтесь с учебными материалами на новую тему «таблица Менделеева ПЕРИОДИЧЕСКИЙ ЗАКОН химия Габриелян» <https://www.youtube.com/watch?v=0E4AGnq6uNc&t=280s>**.** (При отсутствии сети «Интернет» читаем п. 51 в учебнике «Химия»).

**Коротко о главном:**

***Периодическая система делится на 7 периодов (по горизонтали):***

*I период:* ( 2 элемента) водород Н и гелий Не;

*II период:* (8 элементов) начинается литием  Li и оканчивается неоном Ne;

*III период:* (8 элементов) начинается натрием Na и оканчивается аргоном Аr;

*IV, V периоды:* (18 элементов) включают 2 ряда;

*VI период:* (32 элемента) состоит из 2 рядов;

*VII период:* (незаконченный состоит пока из одного ряда.

Периоды, состоящие из одного ряда, называются ***малыми*** (I, II, III).

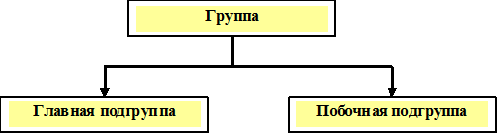
Периоды, состоящие из двух рядов - ***большими***.

**Химические элементы делятся на две большие группы:**

**110 химичекие элементы**

Металлы (88 металлов) Неметаллы (22 неметаллов)

**Группа** В периодической системе элементов горизонтальные ряды- периоды помещены так, чтобы сходные по свойствам элементы располагались друг под другом. Так были образованы вертикальные ряды, в которых оказались элементы, принадлежащие к одному естественному семейству (галогены, щелочные металлы, щелочноземельные металлы и др). Эти вертикальные ряды называются **группами.** Элементы разделены на 8 групп.



**Естественные семейства элементов и их свойства.** Дальнейшая работа ученых по класификации химических элементов привела к открытию естественных семейств элементов.

**Естественные семейства элементов**

***Шелочные***

***(І группа)***

***Шелочноземельные Инертные газы***

***(ІІ группа) (VIIІ группа)***

***Группа Алюминия Холькогены***

***(III группа) (VI группа ) Галогены***

***(VII группа)***

***Группа Углерода***

***(IV группа )***

***Группа Азота***

***(V группа)***

**II. Закрепление пройденного материала. (15 мин).**

1. Найдите элементы всех групп, и определите подгруппы А и В. (стр. 177-178)
2. Назовите элементы шелочных металлов. (стр. 168)
3. Назовите элементы шелочноземельных металлов. (стр. 169)