**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** | «ВКонтакте» личным сообщением <https://vk.com/anna_dashkevich> |
| **Предмет** | Химия |
| **Учитель** | Солохина А.П. | **Время консультаций** | 14.00 ч – 17.00 ч. (пн.-пт.) |
| **Дата проведения урока** | 14.04.2020г(по расписанию) | **Срок сдачи на проверку/срок изучения** | 14.04 до 17:00 отправить фотографию (сообщение) / при отсутствии сети «Интернет» принести в школу тетрадь до 20.04 |
| **Тема урока** | «Классификация химических элементов» |

**Ход урока:**

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

# Ознакомьтесь с учебными материалами на новую тему «Классификация химических элементов» <https://www.youtube.com/watch?v=34Y3kCklDxE>. (При отсутствии сети «Интернет» читаем п. 49 в учебнике «Химия»).

**II. Закрепление знаний. (20 мин.)** - решение теста.

##### 1.Какие из перечисленных металлов являются щелочными:

* Са
* К
* Li
* Mg
* Cu
* Na

##### 2. Элементы IIA группы, начиная с Са, называются:

* щелочные
* щелочноземельные
* халькогены
* галогены

##### 3. Фосфор - это

* металл
* неметалл
* предмет

##### 4. Металл, являющийся жидкостью при обычных условиях

* ртуть
* натрий
* магний
* цинк

##### 5. Неметалл, являющийся жидкостью при обычных условиях

* кислород
* йод
* фосфор
* бром

##### 6. Щелочными металлами являются

* железо и кобальт
* медь и золото
* калий и натрий
* цинк и алюминий

##### 7. Элемент, имеющий свойства, сходные со свойствами кальция

* калий
* барий
* алюминий
* свинец

##### 8. Элемент, имеющий свойства, сходные со свойствами хлора

* кислород
* бром
* сера
* фосфор

##### 9. В честь Д.И. Менделеева назван элемент с порядковым номером

* 99
* 100
* 101
* 102

##### 10. Халькогены - это элементы:

* VIА группы
* VIIА группы
* VIIIА группы
* VA группы

##### 11. Металлов, в отличие от неметаллов:

* больше
* меньше
* одинаковое число

##### 12. Группы химических элементов со сходными свойствами называются

##### 13. К металлическим свойствам НЕ ОТНОСЯТ:

* твердость
* ковкость
* металлический блеск
* газообразное состояние при нормальных условиях

##### 14. Элементы: гелий, неон, аргон, криптон, ксенон, радон

* щелочные металлы
* галогены
* благородные газы
* халькогены

**15.** В 1844 году Г.Дэви и М.Фарадей сожгли в запаянных колбах равные пропорции алмаза, графита, угля. Каков результат опыта? (в колбах равные объемы газов). Как доказать, что эти простые вещества образованы атомами углерода – неметалла. Составьте соответствующие уравнения реакций, генетический ряд углерода. Назовите вещества.

**С —> СО2 —> Н2СО3**