**10.04.2020г. Предмет: Химия**

**Тема урока: Щелочные металлы**

1. Посмотрите видеоурок по ссылке <https://infourok.ru/videouroki/937>
2. Прочитайте текст §43
3. Онлайн консультация состоится в программе Zoom в пт 10.04.2020 года в 12.00 по ссылке ﻿ ﻿<https://us04web.zoom.us/j/860368861>
4. Выполните задания следующие задания:

***Тест по теме «Щелочные металлы и их соединения».***

**Часть А** (задание с выбором ответа)

**А1**. Элементы основной подгруппы 1 группы имеют названия

1. Щелочные металлы
2. Щелочноземельные металлы
3. Галогены
4. Переходные металлы.

**А 2**. Укажите верное суждение: А) Щелочные металлы – это серебристо-белые мягкие вещества; Б) Щелочные металлы - это легкие и легкоплавкие металлы.

1. верно только А
2. Верно только Б
3. Верны оба суждения
4. Оба суждения неверны.

**А 3**.Самый активный щелочной металл

1. Na
2. K
3. Li
4. Cs

**А4**. Наиболее легкоплавкий металл

1. Rb
2. Cs
3. Li
4. Na

**А 5**. Определите вещество Х в схеме получения оксида натрия  Na + X =Na2O

1. O2
2. NaH
3. NaOH
4. Na2O2

**Часть В** (задание с кратким ответом)

**В1**  Расположите щелочные металлы в порядке усиления восстановительной способности 1)Rb  2)Cs  3) Li  4)K 5)Na  Ответ дайте в виде последовательности цифр.

**В2**.  Расположите щелочные металлы в порядке уменьшения скорости взаимодействия с водой        1)К,  2)Na  3)Сs  4)Rb  5)Li.       Ответ дайте в виде последовательности цифр

**В3**. Установите соответствие между формулой соединения и его названием. Ответ дайте в виде последовательности цифр, соответствующих буквам по алфавиту.

ФОРМУЛА СОЕДИНЕНИЯ                                 НАЗВАНИЕ СОЕДИНЕНИЯ:

А) NaOH                                                                   1.Поташ

Б) Na2CO3\*10 H2O                                                2. Поваренная соль

В) KOH                                                                  3.Каустик

Г)  K2CO3                                                               4. Кристаллическая сода

Д) NaCL                                                                 5. Едкое кали

**В4**.  Установите соответствие между свойствами ионов металла и формулой        этого соединения. Ответ дайте в виде последовательности цифр, соответствующим буквам по алфавите.

СВОЙСТВА ИОНА                                    ФОРМУЛА ИОНА

А) главный внеклеточный ион,                  1) Na+

содержится в крови и лимфе

Б) Основной внутриклеточный ион             2) К+

В) Окрашивает пламя в желтый цвет

Г)Поддерживает работу сердечной мышцы

Д) окрашивает пламя в розово-фиолетовый цвет

*Сдать на проверку: ответы на представленные вопросы в виде фото тетради (на каждом фото должна быть видна фамилия и имя ученика)*