

***тема: Реакции щелочных
металлов
(Группа 1) – Li, Na, K***

Цели обучения

- повторить реакции металлов 1-ой группы с воздухом и водой;
- знать реакции металлов с хлором.

К р и т е р и и у с п е х а

- знает особенности электронного строения атомов металлов 1 группы;
- умеет определить вид химической связи в соединениях металлов 1 группы;
- может предсказать химические свойства для металлов 1 группы;
- может дать сравнительную характеристику металлов 1 группы по положению в ПС (атомный радиус, энергия ионизации, сродство к электрону, электроотрицательность).

В о п р о с ы :

1) Какие элементы имеют конфигурацию ns^1 дайте им название.

2) Какова валентность и степень окисления у этих элементов?

3) После отдачи электронов внешнего слоя (окисления) образуется положительный ион. Составьте общую электронную формулу конфигурации для ионов 1 группы.

Изучите материал
Общая характеристика
щелочных металлов

Изучите видеоматериал

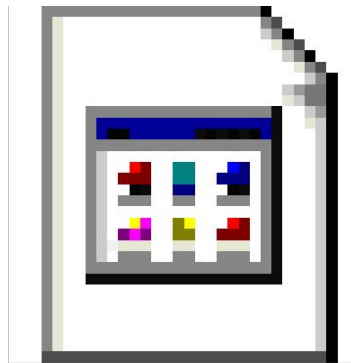
íàòðèé ñ âîäîé.flv

Заполните таблицу в рабочих тетрадях

Название Элемента на рус/каз/англ.яз.	Атомные характеристики 1) атомный номер. 2) относительная атомная масса. 3) кол-во протонов, нейтронов и электронов. 4) ЭО. 5) степень окисления. 6) электронные конфигурации атомов в основном состоянии.	Физические свойства	Химиче ские свойств а
Литий			
Натрий			
Калий			

фотографии элементов:

<http://periodictable.com/>



õàď-êà Őèì.ýë.(âñăõ).swf