

*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

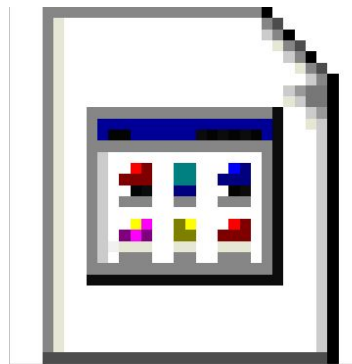


# Заполните таблицу в рабочих тетрадях

<b>Название Элемента на рус/каз/англ.яз.</b>	<b>Атомные характеристики</b> 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.	<b>Физические свойства</b>	<b>Химиче ские свойств а</b>
<b>Литий</b>			
<b>Натрий</b>			
<b>Калий</b>			

фотографии элементов:

<http://periodictable.com/>



õàđ-êà Őèì.ýë.(âñåõ).swf