



Щелочные металлы



*Выполнил: ученик 9«б»
класса Горячев Никита*

*Руководитель : Калашикова
Ирина Владимировна*

металлов в периодической системе

системе

Все щелочные металлы - простые вещества

ХИМИЯ МЕТАЛЛЫ

1. ЩЕЛОЧНЫЕ МЕТАЛЛЫ

Литий	Li	$(+3)$	$\left. \begin{array}{l}) \\) \end{array} \right\} 1$ $\left. \begin{array}{l}) \\) \end{array} \right\} 2$	0,155	5,39	МЕТАЛЛИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА	ВОССТАНОВИТЕЛЬНЫЕ СВОЙСТВА
Натрий	Na	$(+11)$	$\left. \begin{array}{l}) \\) \\) \end{array} \right\} 1$ $\left. \begin{array}{l}) \\) \\) \end{array} \right\} 8$ $\left. \begin{array}{l}) \\) \end{array} \right\} 2$	0,189	5,14		
Калий	K	$(+19)$	$\left. \begin{array}{l}) \\) \\) \\) \end{array} \right\} 1$ $\left. \begin{array}{l}) \\) \\) \\) \end{array} \right\} 8$ $\left. \begin{array}{l}) \\) \end{array} \right\} 8$ $\left. \begin{array}{l}) \\) \end{array} \right\} 2$	0,236	4,34		
Рубидий	Rb	$(+37)$	$\left. \begin{array}{l}) \\) \\) \\) \\) \end{array} \right\} 1$ $\left. \begin{array}{l}) \\) \\) \\) \\) \end{array} \right\} 8$ $\left. \begin{array}{l}) \\) \\) \\) \end{array} \right\} 18$ $\left. \begin{array}{l}) \\) \end{array} \right\} 8$ $\left. \begin{array}{l}) \\) \end{array} \right\} 2$	0,248	4,18		
Цезий	Cs	$(+55)$	$\left. \begin{array}{l}) \\) \\) \\) \\) \\) \end{array} \right\} 1$ $\left. \begin{array}{l}) \\) \\) \\) \\) \\) \end{array} \right\} 8$ $\left. \begin{array}{l}) \\) \\) \\) \\) \end{array} \right\} 18$ $\left. \begin{array}{l}) \\) \\) \\) \end{array} \right\} 18$ $\left. \begin{array}{l}) \\) \end{array} \right\} 8$ $\left. \begin{array}{l}) \\) \end{array} \right\} 2$	0,267	3,89		
Франций	Fr	$(+87)$	$\left. \begin{array}{l}) \\) \\) \\) \\) \\) \\) \end{array} \right\} 1$ $\left. \begin{array}{l}) \\) \\) \\) \\) \\) \\) \end{array} \right\} 8$ $\left. \begin{array}{l}) \\) \\) \\) \\) \\) \\) \end{array} \right\} 32$ $\left. \begin{array}{l}) \\) \\) \\) \end{array} \right\} 18$ $\left. \begin{array}{l}) \\) \end{array} \right\} 8$ $\left. \begin{array}{l}) \\) \end{array} \right\} 2$	0,280	3,88		

Радиус атома, нм

Энергия ионизации, эВ

МЕТАЛЛИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

ВОССТАНОВИТЕЛЬНЫЕ СВОЙСТВА

9/2017

RUSSIAN FED. UN

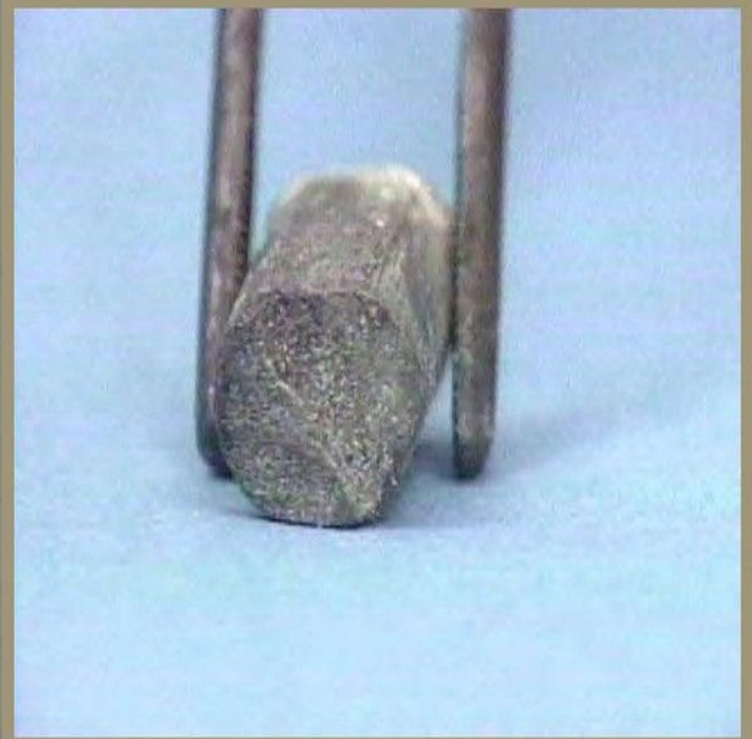
Что такое щелочные металлы?

Щелочные металлы — это элементы 1-й группы периодической таблицы химических элементов по устаревшей классификации — элементы главной подгруппы I группы



Характеристика щелочных металлов

В Периодической системе они следуют сразу за инертными газами, поэтому особенность строения атомов щелочных металлов заключается в том, что они содержат один электрон на внешнем энергетическом уровне. Валентные электроны щелочных металлов могут быть легко удалены, потому что атому энергетически выгодно отдать электрон и приобрести конфигурацию инертного газа. Поэтому для всех щелочных металлов характерны восстановительные свойства.



Литий.

Химические свойства металлов

- Взаимодействие с водой. Важное свойство щелочных металлов — их высокая активность по отношению к воде. Наиболее спокойно реагирует с водой литий.
- Взаимодействие с кислородом. Продукты горения щелочных металлов на воздухе имеют разный состав. При горении натрия в основном образуется пероксид Na_2O_2 с небольшой примесью надпероксида NaO_2 от активности металла.

Литий

Литий. Самый легкий металл, имеет два стабильных изотопа с атомной массой 6 и 7; более распространен тяжелый изотоп, его содержание составляет 92,6% от всех атомов лития. Он используется в производстве термоядерного оружия (водородная бомба), для увеличения твердости сплавов и в фармацевтике.



Натрий

Натрий. Известен с древности, выделил его Х.Дэви в 1807. Это мягкий металл, широко применяются такие его соединения, как щелочь (гидроксид натрия NaOH), пищевая сода (бикарбонат натрия NaHCO_3) и кальцинированная сода (карбонат натрия Na_2CO_3). Находит применение и металл в виде паров в неярких газоразрядных лампах уличного освещения.



Калий

Калий. Известен с древности, выделил его также Х.Дэви в 1807. Соли калия хорошо известны: калиевая селитра (нитрат калия KNO_3), поташ (карбонат калия K_2CO_3), едкое кали (гидроксид калия KOH)



Рубидий

Рубидий был открыт методом спектроскопии Р.Бунзеном в 1861; содержит 27,85% радиоактивного рубидия Rb-87. Рубидий, как и другие металлы подгруппы IA, химически высокоактивен и должен храниться под слоем нефти или керосина во избежание окисления кислородом воздуха.



Цезий

Цезий. Соединения цезия широко распространены в природе, обычно в малых количествах совместно с соединениями других щелочных металлов. Минерал поллуцит силикат содержит 34% оксида цезия Cs_2O . Элемент был открыт Р. Бунзеном методом спектроскопии в 1860.



Франций

Франций. Последний член семейства щелочных металлов франций настолько радиоактивен, что его нет в земной коре в более чем следовых количествах.

