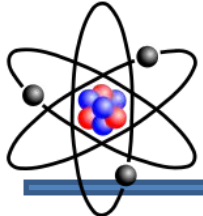


Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение  
«Школа-интернат №1 среднего (полного) общего образования» городского  
округа город Стерлитамак Республики Башкортостан

---

# ЩЕЛОЧНЫЕ МЕТАЛЛЫ

Выполнил учитель химии первой квалификационной категории  
Сафиканов Ахат Файзрахманович



# Щелочные металлы

1. Положение в ПСХЭ

2. История открытия щелочных металлов

3. Нахождение в природе

4. Химические свойства

5. Получение щелочных металлов

6. Применение

7. Проверь свои знания

8. Литература и интернет-ресурсы

# Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева

Периоды	Ряды	Группы элементов									
		I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII		
I	1	<b>H</b> 1.00797 Водород	<b>Щелочные металлы</b>						<b>He</b> 4.003 Гелий		
II	2	<b>Li</b> 6.939 Литий	<b>Be</b> 9.012 Бериллий	<b>B</b> 10.811 Бор	<b>C</b> 12.011 Углерод	<b>N</b> 14.0067 Азот	<b>O</b> 15.996 Кислород	<b>F</b> 18.9984 Фтор	<b>Ne</b> 20.18 Неон		
III	3	<b>Na</b> 22.988 Натрий	<b>Mg</b> 24.312 Магний	<b>Al</b> 26.9815 Алюминий	<b>Si</b> 28.086 Кремний	<b>P</b> 30.9738 Фосфор	<b>S</b> 32.064 Сера	<b>Cl</b> 35.453 Хлор	<b>Ar</b> 39.948 Аргон		
IV	4	<b>K</b> 39.102 Калий	<b>Ca</b> 40.08 Кальций	<b>Sc</b> 44.956 Скандий	<b>Ti</b> 47.90 Титан	<b>V</b> 50.942 Ванадий	<b>Cr</b> 51.996 Хром	<b>Mn</b> 54.938 Марганец	<b>Fe</b> 55.847 Железо	<b>Co</b> 58.933 Кобальт	<b>Ni</b> 58.71 Никель
	5	<b>Zn</b> 65.37 Цинк	<b>Ga</b> 69.72 Галлий	<b>Ge</b> 72.59 Германий	<b>As</b> 74.9216 Мышьяк	<b>Se</b> 78.96 Селен	<b>Br</b> 79.904 Бром	<b>Kr</b> 83.8 Криптон			
V	6	<b>Rb</b> 85.47 Рубидий	<b>Sr</b> 87.62 Стронций	<b>Y</b> 88.9059 Иттрий	<b>Zr</b> 91.224 Цирконий	<b>Nb</b> 92.906 Ниобий	<b>Mo</b> 95.94 Молибден	<b>Tc</b> 99 Технеций	<b>Ru</b> 101.07 Рутений	<b>Rh</b> 102.905 Родий	<b>Pd</b> 106.4 Палладий
	7	<b>Ag</b> 107.868 Серебро	<b>Cd</b> 112.41 Кадмий	<b>In</b> 114.82 Индий	<b>Sn</b> 118.71 Олово	<b>Sb</b> 121.75 Сурьма	<b>Te</b> 127.60 Теллур	<b>I</b> 126.904 Иод	<b>Xe</b> 131.3 Ксенон		
VI	8	<b>Cs</b> 132.905 Цезий	<b>Ba</b> 137.34 Барий	<b>La</b> 138.81 Лантан	<b>Hf</b> 178.49 Гафний	<b>Ta</b> 180.9479 Тантал	<b>W</b> 183.85 Вольфрам	<b>Re</b> 186.2 Рений	<b>Os</b> 190.2 Осмий	<b>Ir</b> 192.2 Иридий	<b>Pt</b> 195.09 Платина
	9	<b>Au</b> 196.966 Золото	<b>Hg</b> 200.59 Ртуть	<b>Tl</b> 204.383 Таллий	<b>Pb</b> 207.2 Свинец	<b>Bi</b> 208.98 Висмут	<b>Po</b> 208.982 Полоний	<b>At</b> 210 Астат	<b>Rn</b> [222] Радон		
VII	10	<b>Fr</b> [223] Франций	<b>Ra</b> [226] Радий	<b>Ac</b> 227.028 Актиний	<b>Rf</b> [261] Резерфордий	<b>Ds</b> [262] Дубний	<b>Sg</b> [263] Сборгий	<b>Bh</b> [262] Борий	<b>Hs</b> [265] Хассий	<b>Mt</b> [266] Мейтнерий	



# Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева

Периоды	Ряды	Группы элементов							
		I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
I	1								
II	2	L Литий 6,939 3							
III	3	N Натрий 22,9898 11							
IV	4	K Калий 39,102 19							
	5								
V	6	R Рубидий 85,47 37							
	7								
VI	8	C Цезий 132,905 55							
	9								
VII	10	F Франций [223] 87							

## Щелочные металлы

**В главной подгруппе:**

**Число электронов на внешнем слое  
не изменяется**

**Радиус атома увеличивается**

**Электроотрицательность уменьшается**


**Восстановительные свойства усиливаются**

**Металлические свойства усиливаются**





# Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева

Периоды	Ряды	Группы элементов																
		I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII									
I	1	<div style="font-size: 4em; font-weight: bold; color: blue; text-decoration: underline;">7</div> <div style="font-size: 4em; font-weight: bold; color: blue; text-decoration: underline;">0</div> <div style="font-size: 4em; font-weight: bold; color: black; text-decoration: underline;">Li</div> <div style="font-size: 4em; font-weight: bold; color: blue; text-decoration: underline;">3</div>	<div style="text-align: center;"> <h2>Литий / Lithium (Li)</h2> <table border="1"> <tr> <td>Внешний вид простого вещества</td> <td>Мягкий металл серебристо-белого цвета.</td> </tr> <tr> <td>Электронная конфигурация</td> <td>[He] 2s<sup>1</sup></td> </tr> <tr> <td>ЭО (по Полингу)</td> <td>0,98</td> </tr> <tr> <td>Степень окисления</td> <td>1</td> </tr> <tr> <td>Плотность</td> <td>0,534 г/см<sup>3</sup></td> </tr> <tr> <td>Температура плавления</td> <td>453,69 К</td> </tr> <tr> <td>Температура кипения</td> <td>1613 К</td> </tr> </table> </div>		Внешний вид простого вещества	Мягкий металл серебристо-белого цвета.	Электронная конфигурация	[He] 2s <sup>1</sup>	ЭО (по Полингу)	0,98	Степень окисления	1	Плотность	0,534 г/см <sup>3</sup>	Температура плавления	453,69 К	Температура кипения	1613 К
Внешний вид простого вещества	Мягкий металл серебристо-белого цвета.																	
Электронная конфигурация	[He] 2s <sup>1</sup>																	
ЭО (по Полингу)	0,98																	
Степень окисления	1																	
Плотность	0,534 г/см <sup>3</sup>																	
Температура плавления	453,69 К																	
Температура кипения	1613 К																	
II	2																	
III	3																	
IV	4																	
	5																	
V	6																	
	7																	
VI	8																	
	9																	
VII	1																	
	0																	

# Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева

Периоды	Ряды	Группы элементов							
		I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
I	1	<div style="display: flex; align-items: center; justify-content: center;"> <div style="text-align: center; margin-right: 20px;"> <p style="font-size: 2em; color: red;">23</p> <p style="font-size: 2em; color: blue;">0</p> </div> <div style="text-align: center;"> <p style="font-size: 4em; font-weight: bold; color: black;">Na</p> <p style="font-size: 2em; color: red;">11</p> </div> </div>							
II	2								
III	3								
IV	4								
	5								
V	6								
	7								
VI	8								
	9								
VII	1								
	0								

Натрий/Natrium (Na)	
Внешний вид простого вещества	серебристо-белый мягкий металл
Электронная конфигурация	[Ne] 3s <sup>1</sup>
ЭО (по Полингу)	0,93
Степень окисления	1
Плотность	0,971 г/см <sup>3</sup>
Температура плавления	370,96 К
Температура кипения	1156,1 К




# Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева

Периоды	Ряды	Группы элементов							
		I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
I	1	<div style="display: flex; justify-content: space-between; align-items: center;"> <div style="text-align: center;"> <p style="font-size: 2em; color: blue; text-shadow: 2px solid red;">39</p> <p style="font-size: 4em; color: black; text-shadow: 2px solid red; margin: 0;">K</p> <p style="font-size: 2em; color: blue; text-shadow: 2px solid red;">19</p> </div> <div style="text-align: center;"> <p style="font-size: 3em; color: blue; text-shadow: 2px solid red;">0</p> </div> </div> 	<h2>Калий / Kalium (K)</h2>						
II	2		Внешний вид простого вещества	Серебристо-белый мягкий металл					
III	3		Электронная конфигурация	[Ar] 3d <sup>10</sup> 4s <sup>1</sup>					
IV	4		ЭО (по Полингу)	0,82					
V	5		Степень окисления	1					
	6		Плотность	0,856 г/см <sup>3</sup>					
VI	7		Температура плавления	336,8 К					
	8	Температура кипения	1047 К						
VII	9								
	10								

# Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева

Периоды	Ряды	Группы элементов							
		I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
I	1								
II	2								
III	3								
IV	4								
	5								
V	6								
	7								
VI	8								
	9								
VII	1								
	0								

85


0

Rb

37


<b>Рубидий / Rubidium (Rb)</b>	
Внешний вид простого вещества	Серебристо-белый мягкий металл
Электронная конфигурация	[Kr] 5s <sup>1</sup>
ЭО (по Полингу)	0,82
Степень окисления	1
Плотность	1,532 г/см <sup>3</sup>
Температура плавления	312,2 К
Температура кипения	961 К





# Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева

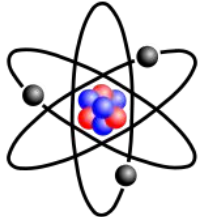
Периоды	Ряды	Группы элементов								
		I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII	
I	1	<div style="display: flex; justify-content: space-around; align-items: center;"> <div style="text-align: center;"> <p><b>133</b></p> <p><b>0</b></p> <p><b>55</b></p> <p><b>Cs</b></p> </div> <div style="text-align: center;">  </div> </div>	<b>Цезий / Caesium (Cs)</b>							
II	2		Внешний вид простого вещества						очень мягкий вязкий серебристо-жёлтый похожий на золото металл	
III	3		Электронная конфигурация						[Xe] 6s <sup>1</sup>	
IV	4		ЭО (по Полингу)						0,79	
V	5		Степень окисления						1	
	6		Плотность						1,873 г/см	
VI	7		Температура плавления						301,6 К	
	8	Температура кипения						951,6 К		
VII	9									

# Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева

Периоды	Ряды	Группы элементов							
		I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
I	1	<div style="display: flex; align-items: center; justify-content: center;"> <div style="margin-right: 20px;"><b>223</b></div> <div style="margin-right: 20px;"><b>0</b></div> <div style="font-size: 4em; font-weight: bold; text-align: center;">Fr</div> <div style="margin-left: 20px;"><b>87</b></div> </div>							
II	2								
III	3								
IV	4								
	5								
V	6								
	7								
VI	8								
	9								
VII	1								
	0								

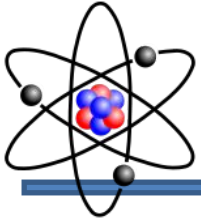
  

<b>Франций / Francium (Fr)</b>	
Внешний вид простого вещества	радиоактивный щелочной металл
Электронная конфигурация	[Rn] 7s <sup>1</sup>
ЭО (по Полингу)	2,2
Степень окисления	1
Плотность	1,87 г/см
Температура плавления	300 К
Температура кипения	950 К



# Щелочные металлы





# История открытия лития

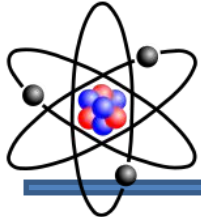


**Арфведсон  
Юхан Август**  
(12 .01.1792 г. –  
28 .10.1841 г.)

**Литий был открыт в 1817 г. А. Арфведсоном в минерале петалите. Берцелиус предложил назвать ее литионом (Lithion), поскольку эта щелочь впервые была найдена в "царстве минералов" (камней); название это произведено от греч.-камень. Металлический Литий впервые получен в 1818 г. Г. Дэви путем электролиза щелочи.**

**В 1855 г. Бунзен и Маттесен разработали промышленный способ получения металлического лития электролизом хлорида лития.**





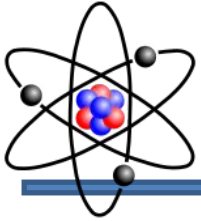
# История открытия натрия



Гемфри Дэви  
(17.12.1778 г –  
29.05.1829 г)

**Натрий** (Natrium, от англ. и франц. Sodium, нем. Natrium от древнеевр. neter — бурлящее вещество. В 1807 г. Г.Дэви путем электролиза слегка увлажненных твердых щелочей получил свободный металл - натрий, назвав его содий (Sodium).

В следующем году Гильберт предложил именовать новый металл натронием (Natronium); Берцелиус сократил последнее название до "натрий" (Natrium).



# История открытия калия

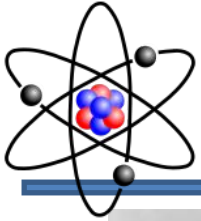


**Калий** (англ. Potassium, франц. Potassium, нем. Kalium) открыл в 1807 г. Г.Дэви, производивший электролиз твердого, слегка увлажненного едкого кали. Дэви именовал новый металл потассием (Potassium), но это название не прижилось. Крестным отцом металла оказался Гильберт, известный издатель журнала "Annalen der Physik", предложивший название "калий"; оно было принято в Германии и России.



Гемфри Дэви  
(17.12.1778 г –  
29.05.1829 г)





# История открытия рубидия



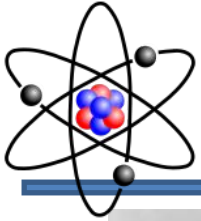
**Роберт Вильгельм Бунзен**  
(31.03.1811 - 16.08.1899)



**Густав Роберт Кирхгоф**  
(12.03.1824 – 17.10.1887)

При спектроскопическом анализе минерала лепидолит (фторсиликат лития и алюминия) и обнаружилось две новые красные линии в красной части спектра. Эти линии **Р. Бунзен** и **Г. Кирхгофф** правильно отнесли к новому металлу, который назвали **рубидием** (лат. *rubidus* - красный) из-за цвета его спектральных линий. Получить рубидий в виде металла Бунзену удалось в **1863** году.





# История открытия цезия



**Роберт Вильгельм Бунзен**  
(31.03.1811 - 16.08.1899)



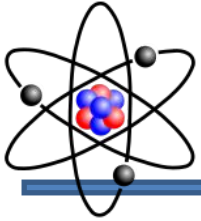
**Густав Роберт Кирхгоф**  
(12.03.1824 – 17.10.1887)

**Цезий** (англ. Cesium, франц. Cesium, нем. Caesium) - первый элемент, открытый с помощью спектрального анализа. **Р.Бунзен** и **Г.Кирхгофф** обнаружили спектральные линии нового элемента: одну слабо-голубую и другую ярко-голубую в области фиолетовой части спектра.

Р.Бунзен назвал вновь открытый металл цезием (Casium) от лат. caesius -- голубой, светло-серый; в древности этим словом обозначали голубизну ясного неба. Чистый металлический цезий получен электролитическим путем в 1882 г.







# История открытия франция



**ПЕРЕ (Perey)**  
Маргарита  
(19.10.1909 -  
13.05.1975)

Этот элемент был предсказан Д.И. Менделеевым (как Эка-цезий), и был открыт (по его радиоактивности) в 1939 г. **Маргаритой Пере**, сотрудницей Института радия в Париже с порядковым номером  $Z = 87$  и периодом полураспада 21 мин. Она же дала ему в 1964 г. название в честь своей родины – **франций**. . Микроскопические количества франция-223 и франция-224 могут быть химически выделены из минералов урана и тория. Другие изотопы франция получают искусственным путём с помощью ядерных реакций.



# Природные соединения лития

## Фотография



## Сподуменн

## Описание минерала

Химический  
состав



Цвет

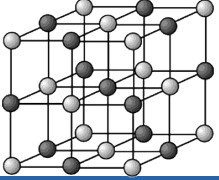
Бесцветный,  
красный, желтый,  
зеленый

Плотность

3,1—3,2 г/см<sup>3</sup>

Твердость

6,5



# Природные соединения натрия

## Фотография



## Описание минерала

Химический  
состав

$\text{NaCl}$

Цвет

Бесцветный,  
красный, желтый,  
синий

Плотность

2,2—2,3г/см<sup>3</sup>

Твердость

2,5

**Галит**

Вкус

Солёный



# Природные соединения калия

## Фотография



**Сильвин**

## Описание минерала

Химический  
состав

$KCl$

Цвет

Бесцветный,  
молочно-белый,  
темно-красный,  
розовый

Плотность

1,97-1,99 г/см<sup>3</sup>

Твердость

1,5

Вкус

Едкий



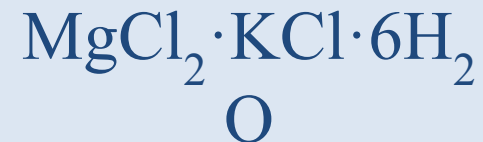
# Природные соединения калия

## Фотография



## Описание минерала

Химический  
состав



Цвет

Красный,  
желтый, белый,  
бесцветный

Плотность

1,6г/см<sup>3</sup>

Твердость

1,5

**Карналит**

Вкус

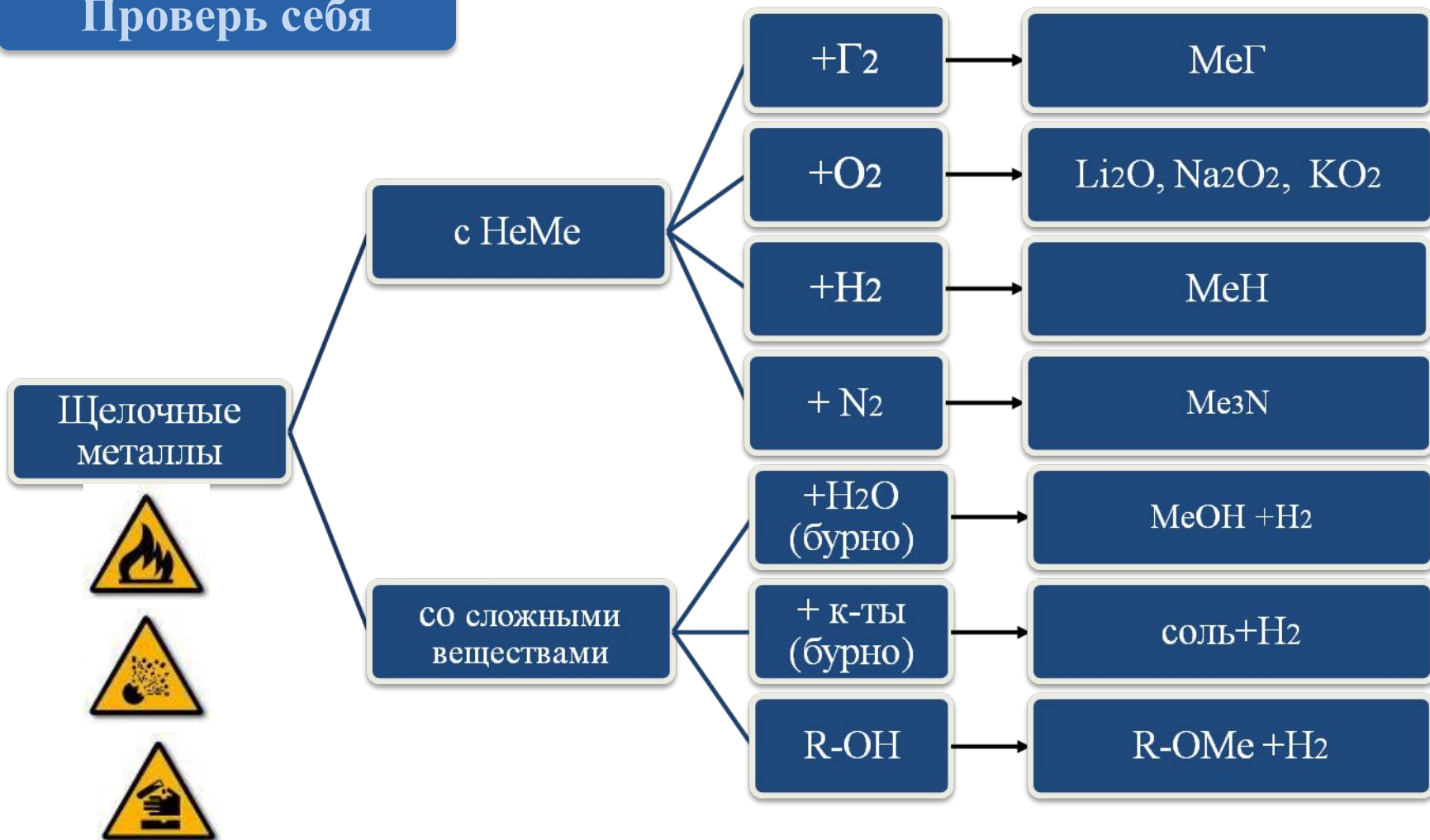
Жгучий соленый





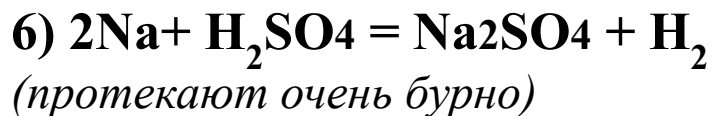
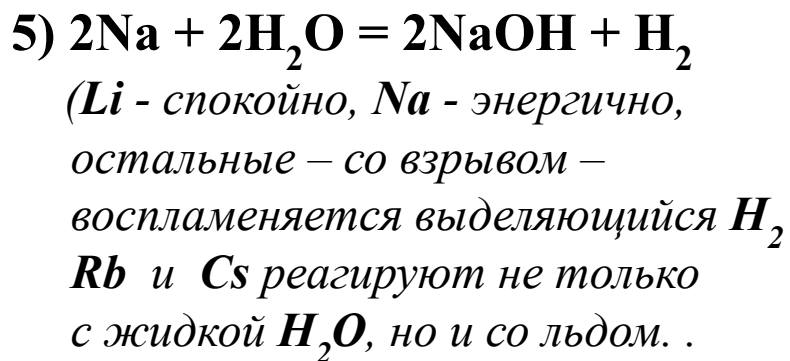
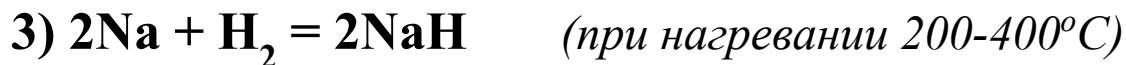
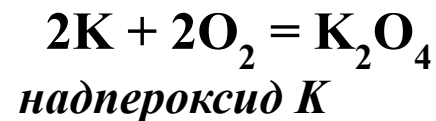
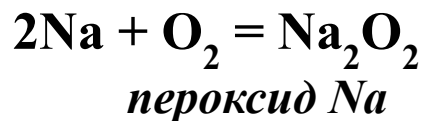
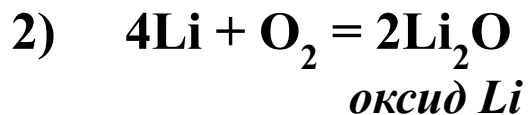
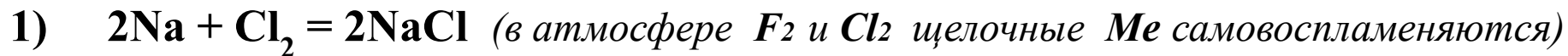
# Химические свойства

Проверь себя





# Химические свойства



Щелочные металлы с водой



# Качественное определение щелочных металлов

Для распознавания соединений щелочных металлов по окраске пламени исследуемое вещество вносится в пламя горелки на кончике железной проволоки.

**Li<sup>+</sup>** - карминово-красный

**K<sup>+</sup>** - фиолетовый

**Cs<sup>+</sup>** - фиолетово-синий

**Na<sup>+</sup>** - желтый

**Rb<sup>+</sup>** - красный



**Li<sup>+</sup>**



**Na<sup>+</sup>**

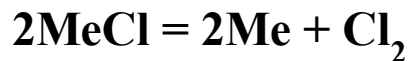


**K<sup>+</sup>**



# Получение щелочных металлов

1) Электролиз расплавов соединений щелочных металлов:



2) Восстановление оксидов и гидроксидов щелочных металлов:

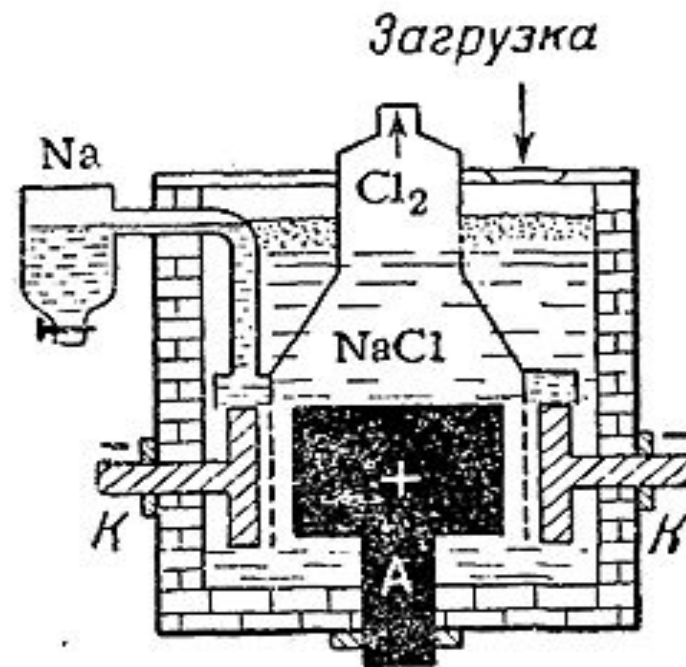
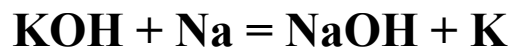
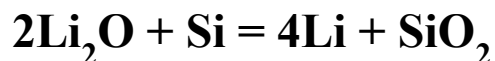
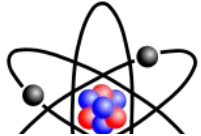


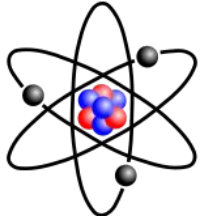
Схема электролизера для получения натрия

Ванна состоит из стального кожуха с шамотной футеровкой, графитовым анодом А и кольцевым железным катодом К, между которыми расположена сетчатая диафрагма. Электролитом служит более легкоплавкая смесь его с 25% NaF и 12% KCl (что позволяет проводить процесс при 610–650°C). Металлический натрий собирается в верхней части кольцевого катодного пространства, откуда и переходит в сборник. По мере хода электролиза в ванну добавляют NaCl.



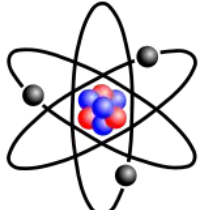
# Применение щелочных металлов





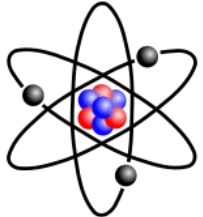
# Применение щелочных металлов





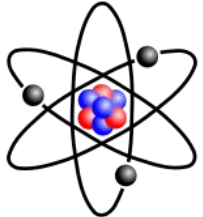
# Применение щелочных металлов





# Применение щелочных металлов





# Применение щелочных металлов



# Физические свойства щелочных металлов

## Заполни пропуски

Щелочные металлы - [ ] вещества, за исключением цезия - [ ] цвета, [ ] блеском. Все щелочные металлы характеризуются [ ] малой плотностью [ ] твердостью, [ ] температурами плавления и кипения [ ] электропроводностью. Благодаря малой [ ] Li, Na и [ ] на воде (Li-даже на керосине). Щелочные металлы легко [ ] ножом. Несветящееся [ ] газовой горелки щелочные металлы и их летучие соединения [ ] характерные цвета: Li - в [ ] Na - в [ ] K - [ ], Rb - [ ] и Cs - [ ].



# Тест «Щелочные металлы»

1. Предложил назвать калий от арабского «алкали» - щелочь

И. Арфведсон     Г.Деви     Й. Берцеллиус

2. В ряду от лития к францию атомный радиус:

уменьшается     не изменяется     увеличивается

3. Степень окисления щелочных металлов равна:

+1     -1     +2

4. Цвет пламени, в который его окрашивают ионы натрия

фиолетовый     красный     желтый

5. Соединение NaOH называется.

каустическая сода     поташ     кристаллическая сода

проверить





# Тренажер «Химические свойства»



$\text{Na} + \text{O}_2$		$\text{NaO}_2$	$\text{Na}_2\text{O}$	$\text{Na}_2\text{O}_2$
$\text{Na} + \text{H}_2\text{O}$	+	$\text{NaO}_2$	$\text{NaOH}$	$\text{H}_2$
$\text{Na} + \text{HCl}$	+	$\text{Cl}_2$	$\text{H}_2$	$\text{NaCl}$
$\text{Na} + \text{N}_2$		$\text{NaN}$	$\text{Na}_2\text{N}$	$\text{Na}_3\text{N}$
$\text{Na} + \text{CH}_3\text{OH}$	+	$\text{NaH}$	$\text{H}_2$	$\text{CH}_3\text{ONa}$



# Литература и интернет-ресурсы

Габриелян О.С. Химия. 9 класс: Учеб. для общеобразоват.учебн. заведений.-М.: Дрофа,

*Ахметов Н. С.* Общая и неорганическая химия. — М.: Высшая школа, 2001

*Лидин Р. А., Андреева Л. Л., Молочко В. А.* Справочник по неорганической химии. — М.: Химия, 1987.

*Некрасов Б. В.* Основы общей химии. — М.: Химия, 1974.

Неорганическая химия. Весь школьный курс в таблицах, сост. Манкувич Н.В., М. 2008г

“Видеоопыты из диска "Splint. Химия для всех - XXI: Самоучитель решению химических задач”

[http://ru.wikipedia.org/wiki/%D0%A5%D0%B8%D0%BC%D0%B8%D1%87%D0%B5%D1%81%D0%BA%D0%B8%D0%B9\\_%D1%8D%D0%BB%D0%B5%D0%BC%D0%B5%D0%BD%D1%82](http://ru.wikipedia.org/wiki/%D0%A5%D0%B8%D0%BC%D0%B8%D1%87%D0%B5%D1%81%D0%BA%D0%B8%D0%B9_%D1%8D%D0%BB%D0%B5%D0%BC%D0%B5%D0%BD%D1%82)

<http://www.catalogmineralov.ru/>

<http://www.xumuk.ru/encyklopedia/2/5263.html>

<http://www.physchem.chimfak.rsu.ru/Source/History/Persones/>





**Спасибо за урок!**

**Благодарю за сотрудничество.**