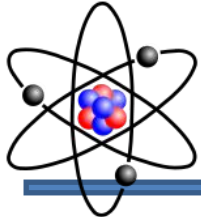

ЩЕЛОЧНЫЕ МЕТАЛЛЫ





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	H ¹ 1.00797 Водород	Щелочные металлы							He ² 4.003 Гелий	
II	2	Li ³ 6.939 Литий	Be ⁴ 9.012 Бериллий	B ⁵ 10.811 Бор	C ⁶ 12.011 Углерод	N ⁷ 14.0067 Азот	O ⁸ 15.996 Кислород	F ⁹ 18.9984 Фтор	Ne ¹⁰ 20.18 Неон		
III	3	Na ¹¹ 22.988 Натрий	Mg ¹² 24.312 Магний	Al ¹³ 26.9815 Алюминий	Si ¹⁴ 28.086 Кремний	P ¹⁵ 30.9738 Фосфор	S ¹⁶ 32.064 Сера	Cl ¹⁷ 35.453 Хлор	Ar ¹⁸ 39.948 Аргон		
IV	4	K ¹⁹ 39.102 Калий	Ca ²⁰ 40.08 Кальций	Sc ²¹ 44.956 Скандий	Ti ²² 47.90 Титан	V ²³ 50.942 Ванадий	Cr ²⁴ 51.996 Хром	Mn ²⁵ 54.938 Марганец	Fe ²⁶ 55.847 Железо	Co ²⁷ 58.933 Кобальт	Ni ²⁸ 58.71 Никель
	5	Cu ²⁹ 63.546 Медь	Zn ³⁰ 65.37 Цинк	Ga ³¹ 69.72 Галлий	Ge ³² 72.59 Германий	As ³³ 74.9216 Мышьяк	Se ³⁴ 78.96 Селен	Br ³⁵ 79.904 Бром	Kr ³⁶ 83.8 Криптон		
V	6	Rb ³⁷ 85.47 Рубидий	Sr ³⁸ 87.62 Стронций	Y ³⁹ 88.9059 Иттрий	Zr ⁴⁰ 91.224 Цирконий	Nb ⁴¹ 92.906 Ниобий	Mo ⁴² 95.94 Молибден	Tc ⁴³ 99 Технеций	Ru ⁴⁴ 101.07 Рутений	Rh ⁴⁵ 102.905 Родий	Pd ⁴⁶ 106.4 Палладий
	7	Ag ⁴⁷ 107.868 Серебро	Cd ⁴⁸ 112.41 Кадмий	In ⁴⁹ 114.82 Индий	Sn ⁵⁰ 118.71 Олово	Sb ⁵¹ 121.75 Сурьма	Te ⁵² 127.60 Теллур	I ⁵³ 126.904 Иод	Xe ⁵⁴ 131.3 Ксенон		
VI	8	Cs ⁵⁵ 132.905 Цезий	Ba ⁵⁶ 137.34 Барий	La ⁵⁷ 138.81 Лантан	Hf ⁵⁸ 178.49 Гафний	Ta ⁵⁹ 180.9479 Тантал	W ⁶⁰ 183.85 Вольфрам	Re ⁶¹ 186.2 Рений	Os ⁶² 190.2 Осмий	Ir ⁶³ 192.2 Иридий	Pt ⁶⁴ 195.09 Платина
	9	Au ⁷⁹ 196.966 Золото	Hg ⁸⁰ 200.59 Ртуть	Tl ⁸¹ 204.383 Таллий	Pb ⁸² 207.2 Свинец	Bi ⁸³ 208.98 Висмут	Po ⁸⁴ 208.982 Полоний	At ⁸⁵ 210 Астат	Rn ⁸⁶ [222] Радон		
VII	10	Fr ⁸⁷ [223] Франций	Ra ⁸⁸ [226] Радий	Ac ⁸⁹ 227.028 Актиний	Rf ⁹⁰ [261] Резерфордий	Db ⁹¹ [262] Дубний	Sg ⁹² [263] Стебгоргий	Bh ⁹³ [262] Борий	Hs ⁹⁴ [265] Хассий	Mt ⁹⁵ [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 3 6,939 Литий								
III	3	N 11 22,9898 Натрий								
IV	4	K 19 39,102 Калий								
	5									
V	6	R 37 85,47 Рубидий								
	7									
VI	8	C 55 132,905 Цезий								
	9									
VII	10	F 87 [223] Франций								

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	70 Li 3 								Літій / Lithium (Li)			
II	2									Внешний вид простого вещества		Мягкий металл серебристо-белого цвета.	
III	3									Электронная конфигурация		2ē 1ē	
IV	4									ЭО (по Полингу)		0,98	
	5									Степень окисления		+1	
V	6	Плотность		0,534 г/см³									
	7	Температура плавления		453,69 К									
VI	8	Температура кипения		1613 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	23 0 11 Na							
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

2ē 8ē 1ē

ЭО
(по Полингу)

0,93

Степень окисления

+1

Плотность

0,971 г/см³

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	39 0 19 К 							
II	2								
III	3								
IV	4								
	5								
V	6								
	7								
VI	8								
	9								
VII	10								

Калий / Kalium (K)

Внешний вид простого вещества	Серебристо-белый мягкий металл
-------------------------------	--------------------------------

Электронная конфигурация	2ē 8ē 8ē 1ē
--------------------------	-------------

ЭО (по Полингу)	0,82
-----------------	------

Степень окисления	+1
-------------------	----

Плотность	0,856 г/см ³
-----------	-------------------------

Температура плавления	336,8 К
-----------------------	---------

Температура кипения	1047 К
---------------------	--------

Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева

Периоды	Ряды	Группы элементов							
		I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
I	1	85 37 Rb 0							
II	2								
III	3								
IV	4								
	5								
V	6								
	7								
VI	8								
	9								
VII	10								

Рубидий / Rubidium (Rb)

Внешний вид
простого вещества

Серебристо-белый
мягкий металл

Электронная
конфигурация

2ē 8ē 18ē 8ē 1ē

ЭО
(по Полингу)

0,82

Степень окисления

+1

Плотность

1,532 г/см³

Температура
плавления

312,2 К

Температура
кипения

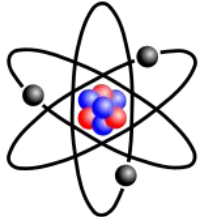
961 К

Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева

Периоды	Ряды	Группы элементов							
		I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
I	1	133 0 55 Cs 							
II	2								
III	3								
IV	4								
	5								
V	6								
	7								
VI	8								
	9								
VII	10								

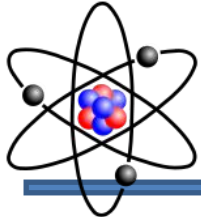
Цезий / Caesium (Cs)

Внешний вид простого вещества	очень мягкий вязкий серебристо-жёлтый похожий на золото металл
Электронная конфигурация	2ē 8ē 18ē 18ē 8ē 1ē
ЭО (по Полингу)	0,79
Степень окисления	+1
Плотность	1,873 г/см
Температура плавления	301,6 К
Температура кипения	951,6 К



Щелочные металлы





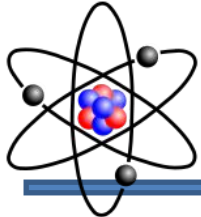
История открытия лития



**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 Маттессен разработали промышленный способ получения металлического лития электролизом хлорида лития.



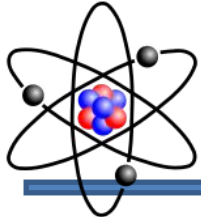
История открытия натрия



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).



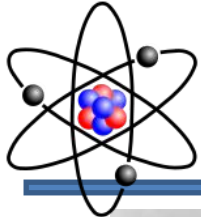
История открытия калия



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

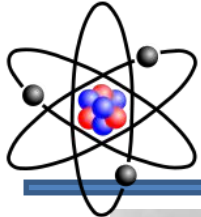


Роберт Вильгельм Бунзен
(31.03.1811 - 16.08.1899)



Густав Роберт Кирхгоф
(12.03.1824 – 17.10.1887)

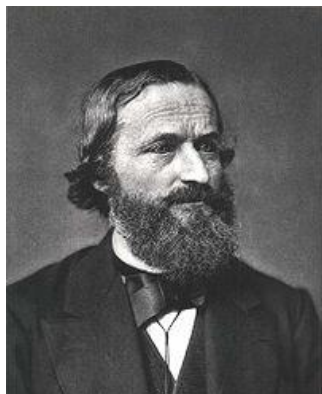
При спектроскопическом анализе минерала лепидолит (фторсиликат лития и алюминия) и обнаружилось две новые красные линии в красной части спектра. Эти линии **Р. Бунзен** и **Г. Кирхгофф** правильно отнесли к новому металлу, который назвали **рубидием** (лат. rubidus - красный) из-за цвета его спектральных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



История открытия цезия



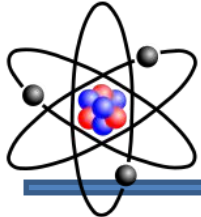
Роберт Вильгельм Бунзен
(31.03.1811 - 16.08.1899)



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 (Cesium) 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



Описание минерала

Химический
состав



Цвет

Бесцветный,
красный, желтый,
зеленый

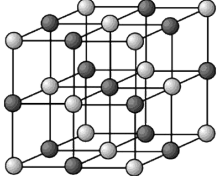
Плотность

3,1—3,2 г/см³

Сподуменн

Твердость

6,5



Природные соединения натрия

Фотография



Галит

Описание минерала

Химический
состав

NaCl

Цвет

Бесцветный,
красный, желтый,
синий

Плотность

2,2—2,3 г/см³

Твердость

2,5

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/см³

Твердость

1,5

Вкус

Едкий

Природные соединения калия

Фотография



Описание минерала

Химический
состав



Цвет

Красный, желтый,
белый, бесцветный

Плотность

1,6г/см³

Твердость

1,5

Карналит

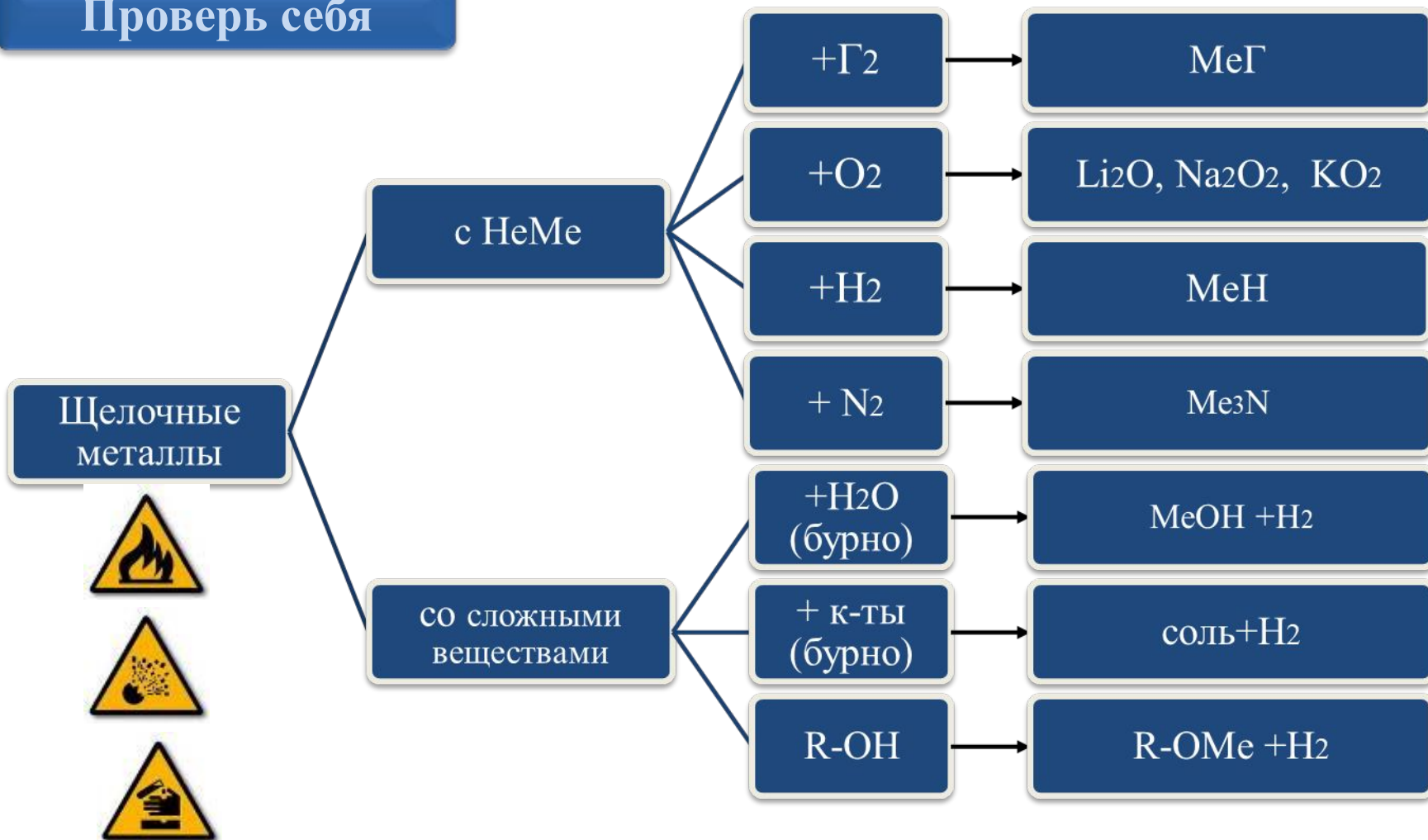
Вкус

Жгучий соленый



Химические свойства

Проверь себя





Химические свойства

1) $2\text{Na} + \text{Cl}_2 = 2\text{NaCl}$ (в атмосфере F_2 и Cl_2 щелочные *Me* самовоспламеняются)

2) $4\text{Li} + \text{O}_2 = 2\text{Li}_2\text{O}$
оксид *Li*

$2\text{Na} + \text{O}_2 = \text{Na}_2\text{O}_2$
пероксид *Na*

$2\text{K} + 2\text{O}_2 = \text{K}_2\text{O}_4$
надпероксид *K*

3) $2\text{Na} + \text{H}_2 = 2\text{NaH}$ (при нагревании 200-400°C)

4) $6\text{Li} + \text{N}_2 = 2\text{Li}_3\text{N}$ (*Li* - при комнатной *T*, остальные щелочные *Me* -при нагревании)

5) $2\text{Na} + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{NaOH} + \text{H}_2$
(*Li* - спокойно, *Na* - энергично,
остальные – со взрывом –
воспламеняется выделяющийся H_2
Rb и *Cs* реагируют не только
с жидкой H_2O , но и со льдом. .

6) $2\text{Na} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2$
(протекают очень бурно)

7) $2\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + 2\text{Na} = 2\text{C}_2\text{H}_5\text{ONa} + \text{H}_2$



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⁺ - карминово-красный

K⁺ - фиолетовый

Cs⁺ - фиолетово-синий

Na⁺ - желтый

Rb⁺ - красный



Li⁺



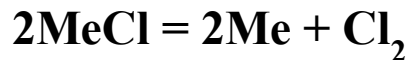
Na⁺



K⁺

Получение щелочных металлов

1) Электролиз расплавов соединений щелочных металлов:



2) Восстановление оксидов и гидроксидов щелочных металлов:

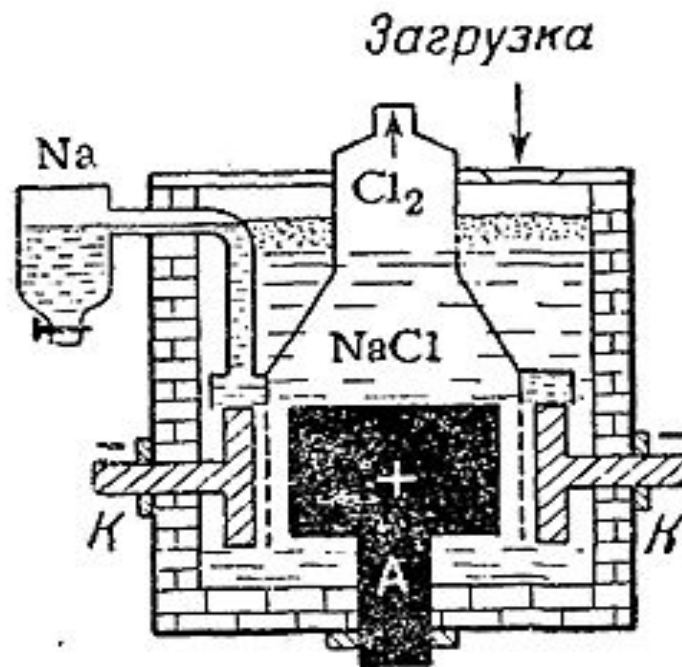
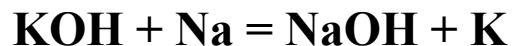
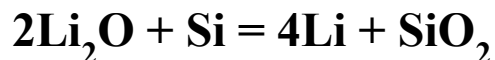
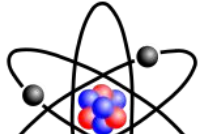


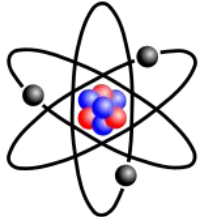
Схема электролизера для получения натрия

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.



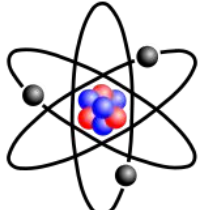
Применение щелочных металлов





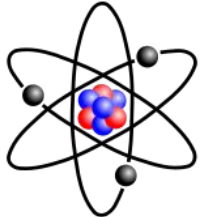
Применение щелочных металлов





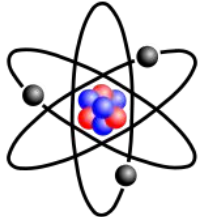
Применение щелочных металлов





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. Берцелиус

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

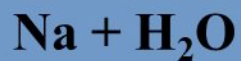
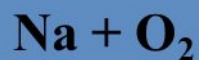
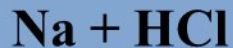
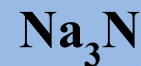
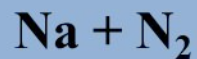
☐ поташ

☐ кристаллическая сода

проверить



Тренажер «Химические свойства»


$$+$$

$$+$$

$$+$$




**Домашнее задание: §30, для уравнений в
конспекте составить уравнения Э.Б.**

Спасибо за урок!

Благодарю за сотрудничество.