

Щелочные металлы.

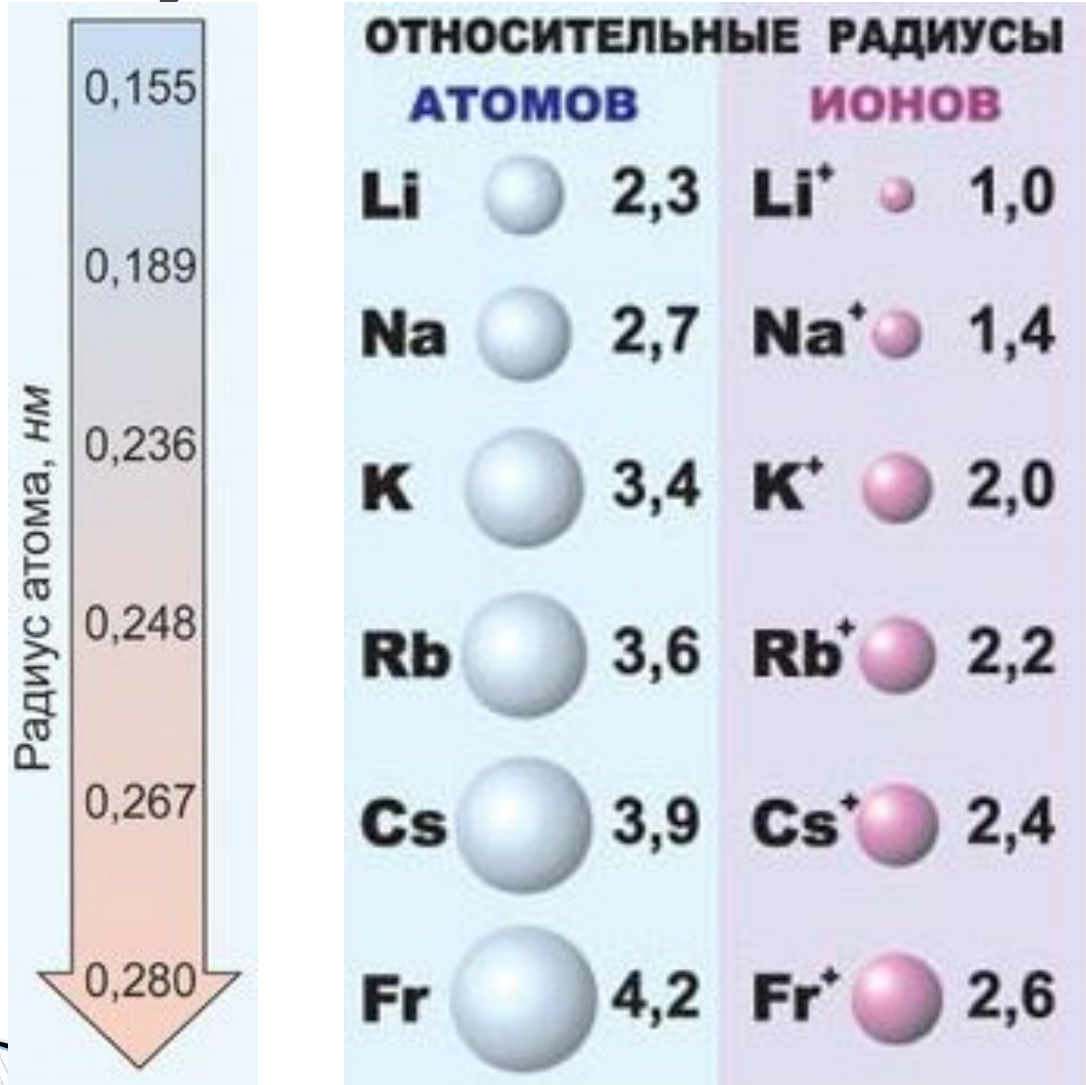


Как изменяются металлические свойства в группе?

Название металла	Строение атома	Электронная формула
Li	+3)) 2 1	$1s^2 2s^1$
Na	+11))) 2 8 1	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$
K	+19)))) 2 8 8 1	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1$
Rb	+37))))) 2 8 18 8 1	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^1$
Cs	+55)))))) 2 8 18 18 8 1	$5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^1$
Fr	+87))))))) 2 8 18 32 18 8 1	$6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^6 7s^1$



Радиусы атомов элементов 1А группы



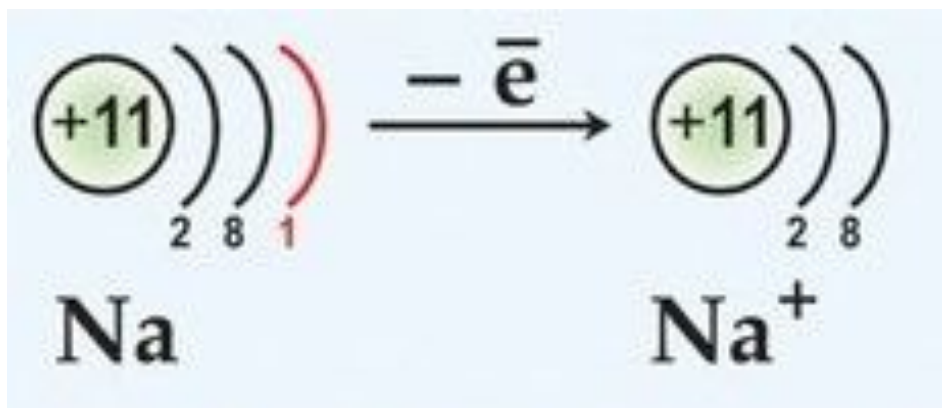
Щелочные металлы – простые вещества:

ФИЗИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

СВОЙСТВА \ МЕТАЛЛЫ	Li	Na	K	Rb	Cs
$t_{\text{пл}}, ^\circ\text{C}$	179	97,8	63,6	38,7	28,5
$t_{\text{кип}}, ^\circ\text{C}$	1370	883	766	713	690
Плотность, г/см ³	0,53	0,97	0,86	1,52	1,87
Твердость	0,6	0,4	0,5	0,3	0,2

Сравнение свойств

- Что общего в атомном строении щелочных металлов?
- Как изменяется химическая активность этих элементов?



Типичные
восстановители

Степень
окисления +1

Li – Na – K – Rb – Cs

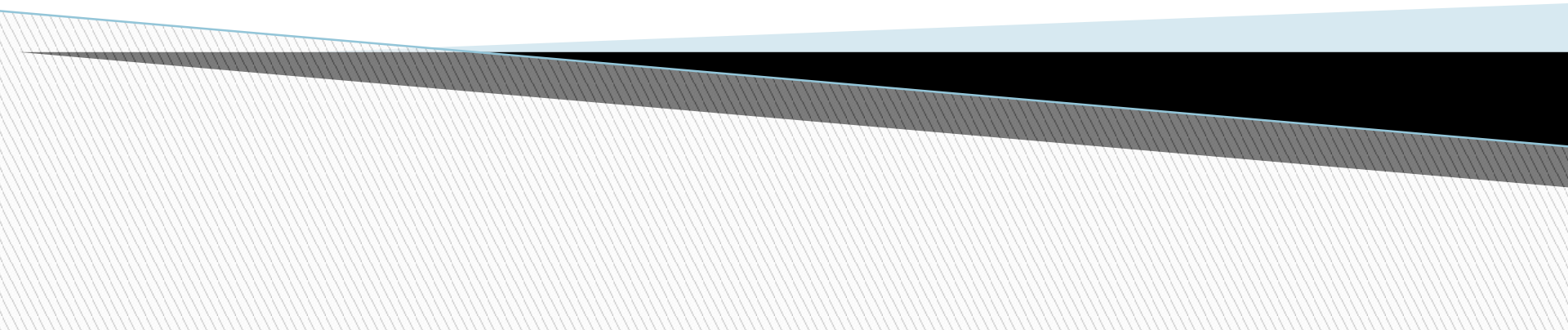
ХИМИЧЕСКАЯ АКТИВНОСТЬ ВОЗРАСТАЕТ

ИСТОРИЯ ОТКРЫТИЯ

- ▣ **Натрий и калий** – 1807г. Английский химик и физик Г.Дэви получил их в виде металлов при электролизе расплавленного едкого натра NaOH и едкого кали KOH .
- ▣ **Литий** открыт в 1817г. шведским химиком И. Арфведсон. Этот металл выглядит как самый обыкновенный камень, и поэтому металл называли литием, от греческого «литос» - камень.

Происхождение названий

- Li (1817) лат. "литос" - камень
- Na (1807) араб. "натрум" - сода
- K (1807) араб. "алкали" - щелочь
- Rb (1861) лат. "рубидус" - темно-красный
- Cs (1860) лат. "цезиус" - небесно-голубой
- Fr (1939) от названия страны Франция – его на Земле всего 25 мг.



Рассчитайте массу натрия и объём хлора, полученных в результате электролиза 585 кг хлорида натрия, содержащего 12% примесей.

ДАНО:

.....

.....

.....

.....

.....

.....

РЕШЕНИЕ:

.....

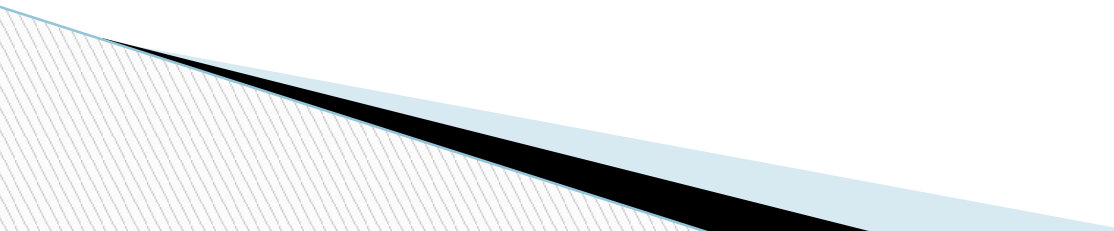
.....

.....

.....

.....

.....



Домашнее задание:

- ▣ § 11, № 1, стр. 158