

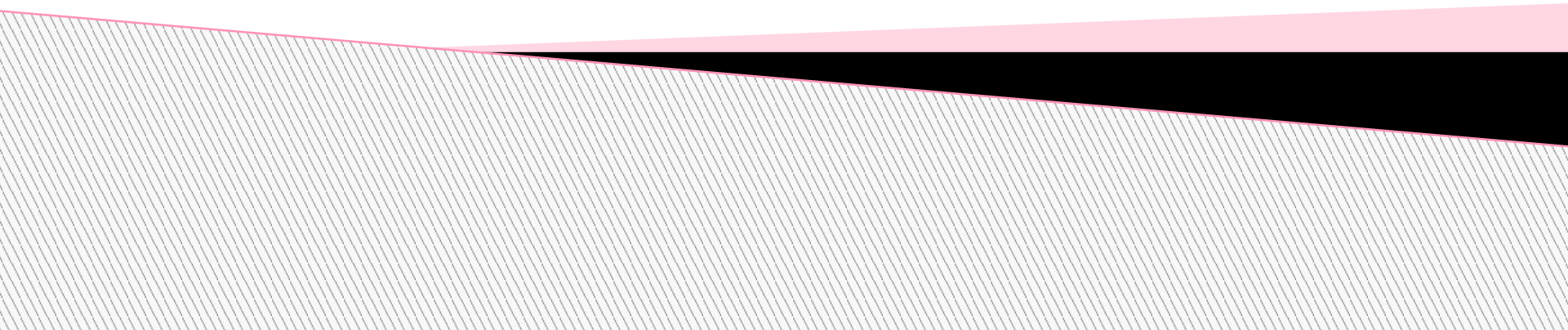
- Вариант 1
- 1)Б
- 2)Г
- 3)ЩМ,ЩЗМ,
Al

- Вариант 2
- 1)В
- 2)В
- 3)2MeCl-
электрический

ТОК →

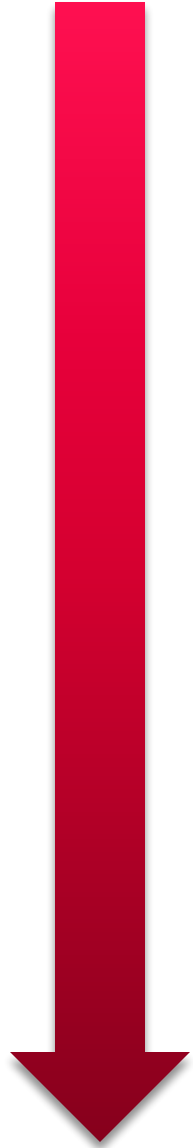


Общая характеристика элементов I группы, главной подгруппы.



Цель урока:
Дать общую
характеристику ЦМ.
Рассмотреть строение их
атомов, основные
физические и химические
свойства.

Li
Na
K
Rb
Cs
Fr

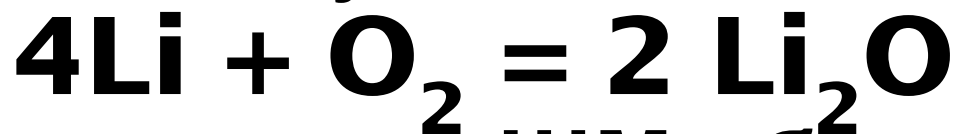


Восстановительные свойства в подгруппе сверху вниз усиливаются, т. к. радиусы атомов возрастают

Химические свойства ЩМ

Отличия лития от остальных ЩМ:

- 1) Образует нормальный оксид при сгорании на воздухе




остальные ЩМ образуют пероксиды:



- 1) Некоторые соли лития плохо растворимы в воде (Li_3PO_4 , Li_2CO_3 , LiF)

ЩМ взаимодействуют с:

1. **Неметаллами** (кислородом, водородом, галогенами, серой, фосфором, азотом, углеродом и др.)
 2. **Водой**
 3. **Кислотами** (но уравнения реакции обычно не пишут)
- 

- $2\text{K} + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{KOH} + \text{H}_2\uparrow$
- $2\text{Cs} + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{CsOH} + \text{H}_2\uparrow$
- $2\text{K} + \text{O}_2 = \text{K}_2\text{O}_2$
- $2\text{K} + \text{Br}_2 = 2\text{KBr}$