

ЭЛЕМЕНТЫ I A группы

1 Элементы I A группы – щелочные металлы: вставьте элементы IA группы в порядке возрастания атомной массы

Все они имеют на внешнем электронном уровне атома по ns^1 электрону, сильно удаленному от ядра, с потенциалом ионизации. Всегда проявляют степень окисления $+1$.

Все щелочные металлы сильные $\text{r}_{\text{пл}}$ и $\text{r}_{\text{кип}}$. С ростом порядкового номера металлические свойства элементов закономерно $\text{r}_{\text{пл}}$ и $\text{r}_{\text{кип}}$.

2 Щелочные металлы активно окисляются кислородом воздуха при обычной температуре

Напишите уравнение реакции окисления лития:

поэтому их хранят под слоем керосина или бензина.

Щелочные металлы энергично взаимодействуют с водой (и вытесняют водород из воды).

Напишите ур.рек.взаимодействия калия с водой:

Калий и натрий легко взаимодействуют со многими неметаллами: галогенами, серой, фосфором и др.

4 Напишите соединения

Карбид лития	Сульфид натрия	Фосфид калия	Натриевая селитра	Питьевая сода	Криолит	Гидрид калия	Бура