

Щелочные металлы

Свойства щелочных металлов

М	$+ \text{H}_2$	$\rightarrow$	МН	гидрид
	$+ \text{Cl}_2$	$\rightarrow$	МCl	хлорид
	$+ \text{S}$	$\rightarrow$	MS	сульфид
	$+ \text{O}_2$	$\rightarrow$	$\text{M}_2\text{O},$ $\text{M}_2\text{O}_2,$ MO_2	Оксид Пероксид Надпероксид
	$+ \text{H}_2\text{O}$	$\rightarrow$	МОН + H_2	гидроксид

Свойства оксидов щелочных металлов

M_2O	$+ HR$	$\rightarrow$	$M_xR + H_2O$
	$+ nеMeO$	$\rightarrow$	соль
	$+ H_2O$	$\rightarrow$	МОН

Свойства гидроксидов щелочных металлов

МОH	+ HR	→	Соль+H ₂ O
	+ неМеО	→	Соль+H ₂ O
	+ соль	→	
	+амфотерны й оксид	→	Соль+H ₂ O
	+амфотерны й гидроксид	→	Соль+H ₂ O