

გათვალისწინეთი რეაქტონის ტოლობები

1.	Na	+	O <sub>2</sub>	→	Na <sub>2</sub> O		
2.	Na	+	Cl <sub>2</sub>	→	Na Cl		
3.	Na	+	H <sub>2</sub> O	→	NaOH	+	H <sub>2</sub>
4.	Na	+	H <sub>2</sub>	→	NaH		
5.	Na	+	N <sub>2</sub>	→	Na <sub>2</sub> N		
6.	Mg	+	O <sub>2</sub>	→	MgO		
7.	Mg	+	Cl <sub>2</sub>	→	MgCl <sub>2</sub>		
8.	Mg	+	CO <sub>2</sub>	→	MgO	+	C
9.	Ag	+	O <sub>2</sub>	→	Ag <sub>2</sub> O		
10.	Al	+	Br <sub>2</sub>	→	AlBr <sub>3</sub>		
11.	Al	+	O <sub>2</sub>	→	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>		
12.	Al	+	N <sub>2</sub>	→	Al <sub>2</sub> N <sub>2</sub>		
13.	Li	+	H Cl	→	LiCl	+	H <sub>2</sub>
14.	Mg	+	H Cl	→	MgCl <sub>2</sub>	+	H <sub>2</sub>
15.	Li	+	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	→	Li <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	+	H <sub>2</sub>
16.	Sr	+	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	→	SrSO <sub>4</sub>	+	H <sub>2</sub>
17.	NH <sub>3</sub>	+	H Cl	→	NH <sub>4</sub> Cl		
18.	CuO	+	H Cl	→	CuCl <sub>2</sub>	+	H <sub>2</sub> O
19.	Ca(OH) <sub>2</sub>	+	CO <sub>2</sub>	→	CaCO <sub>3</sub>	+	H <sub>2</sub> O
20.	Al	+	HCl	→	AlCl <sub>3</sub>	+	H <sub>2</sub>
21.	Fe	+	CuSO <sub>4</sub>	→	FeSO <sub>4</sub>	+	Cu
22.	Al	+	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	→	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	+	Fe
23.	KI	+	Pb(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	→	PbI <sub>2</sub>	+	KNO <sub>3</sub>
24.	Al	+	AgNO <sub>3</sub>	→	Al(NO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	+	Ag
25.	Al	+	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	→	Al <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>	+	H <sub>2</sub>

