

	Ověř, zda následující rovnice jsou vyčíslené, pokud tomu tak není, vyčíslí je:	vyčíslené rovnice
1.	$\text{Cu} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CuO}$	
2.	$\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow \text{MgO}$	
3.	$\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2$	
4.	$\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}$	
5.	$\text{CO}_2 + \text{C} \rightarrow \text{CO}$	
6.	$\text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow \text{O}_2 + \text{H}_2\text{O}$	
7.	$\text{Cl}_2 + \text{Cu} \rightarrow \text{CuCl}_2$	
8.	$\text{I}_2 + \text{Zn} \rightarrow \text{ZnI}_2$	
9.	$\text{S} + \text{Fe} \rightarrow \text{FeS}$	
10.	$\text{H}_2 + \text{N}_2 \rightarrow \text{NH}_3$	
11.	$\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O}$	
12.	$\text{H}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{HCl}$	
13.	$\text{S} + \text{O}_2 \rightarrow \text{SO}_2$	
14.	$\text{SO}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{SO}_3$	
15.	$\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4$	
16.	$\text{NO} + \text{O}_2 \rightarrow \text{NO}_2$	
17.	$\text{Zn} + \text{HCl} \rightarrow \text{H}_2 + \text{ZnCl}_2$	
18.	$\text{Fe} + \text{HCl} \rightarrow \text{H}_2 + \text{FeCl}_2$	
19.	$\text{Al} + \text{HCl} \rightarrow \text{H}_2 + \text{AlCl}_3$	
20.	$\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{H}_2 + \text{ZnSO}_4$	
21.	$\text{Fe} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{H}_2 + \text{FeSO}_4$	
22.	$\text{Al} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{H}_2 + \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$	
23.	$\text{HCl} + \text{CaCO}_3 \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 + \text{CaCl}_2$	
24.	$\text{Na} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2 + \text{NaOH}$	
25.	$\text{Mg} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2 + \text{Mg}(\text{OH})_2$	
26.	$\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca}(\text{OH})_2$	
27.	$\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$	
28.	$\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{CO}_2 \rightarrow \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$	
29.	$\text{CaCO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \leftrightarrow \text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$	
30.	$\text{HCl} + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$	
31.	$\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{CaSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$	
32.	$\text{KCl} + \text{AgNO}_3 \rightarrow \text{AgCl} + \text{KNO}_3$	
33.	$\text{KBr} + \text{AgNO}_3 \rightarrow \text{AgBr} + \text{KNO}_3$	
34.	$\text{KI} + \text{AgNO}_3 \rightarrow \text{AgI} + \text{KNO}_3$	