

Συμπλήρωση χημικών εξισώσεων

ΣΥΝΘΕΣΗ	
1.	$\text{H}_2 + \dots \rightarrow 2\text{HCl}$
2.	$\text{N}_2 + \text{H}_2 \rightarrow \dots$
3.	$\dots + \text{S} \rightarrow \text{H}_2\text{S}$
4.	$\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \dots$
5.	$\dots + \text{H}_2 \rightarrow \text{CH}_4$
6.	$\text{C} + \dots \rightarrow \text{CO}_2$
7.	$\text{Al} + \text{O}_2 \rightarrow \dots$
8.	$\dots + \text{O}_2 \rightarrow \text{ZnO}$
9.	$\text{Na} + \text{O}_2 \rightarrow \dots$
ΑΠΟΣΥΝΘΕΣΗ	
10.	$\text{HCl} \rightarrow \text{H}_2 + \dots$
11.	$\dots \rightarrow \text{H}_2 + \text{J}_2$
12.	$\text{H}_2\text{O} \rightarrow \dots + \text{O}_2$
13.	$\text{SO}_3 \rightarrow \text{SO}_2 + \dots$
14.	$\text{HgO} \rightarrow \dots + \text{O}_2$
15.	$\dots \rightarrow \text{Cu}_2\text{O} + \text{O}_2$
16.	$\text{BaCO}_3 \rightarrow \text{BaO} + \dots$
17.	$\text{NH}_4\text{Cl} \rightarrow \dots + \text{HCl}$
18.	$\text{PbSO}_3 \rightarrow \dots + \text{SO}_2$

ΑΠΛΗ ΑΝΤΙΚΑΤΑΣΤΑΣΗ	
19.	$\dots + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NaOH} + \text{H}_2$
20.	$\text{Cl}_2 + 2\text{HJ} \rightarrow \dots + \text{J}_2$
21.	$\dots + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{HCl} + \text{S}$
22.	$\text{Cl}_2 + \dots \rightarrow \text{NaCl} + \text{J}_2$
23.	$\text{FeS} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{FeCl}_2 + \dots$
24.	$\text{Br}_2 + \dots \rightarrow \text{CaBr}_2 + \text{J}_2$
ΔΙΠΛΗ ΑΝΤΙΚΑΤΑΣΤΑΣΗ	
25.	$\dots + \text{Fe}(\text{OH})_3 \rightarrow \text{FeCl}_3 + \text{H}_2\text{O}$
26.	$\text{HCl} + \dots \rightarrow \text{AgCl} + \text{H}_2\text{O}$
27.	$\dots + \text{KOH} \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
28.	$\text{HNO}_3 + \dots \rightarrow \text{Al}(\text{NO}_3)_3 + \text{H}_2\text{O}$
29.	$\dots + \text{KOH} \rightarrow \text{K}_3\text{PO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
30.	$\dots + \dots \rightarrow \text{Ca}(\text{NO}_3)_2 + \text{HCl}$
31.	$\dots + \dots \rightarrow \text{Na}_3\text{PO}_4 + \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
32.	$\dots + \text{Al}(\text{NO}_3)_3 \rightarrow \text{NaNO}_3 + \text{Al}(\text{OH})_3$
33.	$\text{Fe}_2\text{O}_3 + \dots \rightarrow \text{Fe}(\text{CN})_3 + 3\text{H}_2\text{O}$
34.	$\text{ZnO} + \dots \rightarrow \text{Na}_2\text{ZnO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
35.	$\dots + \text{CaO} \rightarrow \text{CaS} + \text{H}_2\text{O}$
36.	$\text{N}_2\text{O}_3 + \dots \rightarrow \text{Fe}(\text{NO}_2)_3$
37.	$\text{P}_2\text{O}_5 + \dots \rightarrow \text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$