

FIȘĂ DE LECURU – SĂ NE REAMINTIM!

Alege varianta de răspuns corectă pentru fiecare tip de reacție.

1. $2 \text{HgO} \xrightarrow{\text{temperatură}} 2 \text{Hg} + \text{O}_2 \uparrow$
2. $2 \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{curent electric}} 2 \text{H}_2 \uparrow + \text{O}_2 \uparrow$
3. $\text{MgO} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{Mg(OH)}_2$
4. $2 \text{AgCl} \xrightarrow{\text{lumină}} 2 \text{Ag} + \text{Cl}_2 \uparrow$
5. $\text{H}_2 + \text{Br}_2 \longrightarrow 2 \text{HBr}$
6. $2 \text{Al(OH)}_3 \xrightarrow{\text{temperatură}} \text{Al}_2\text{O}_3 + 3 \text{H}_2\text{O}$

În coloana A sunt scrise ecuațiile unor reacții de descompunere, iar în coloana B este notat tipul substanțelor chimice care se formează din reacție. Să se stabilească coeficienții ecuațiilor reacțiilor chimice și să se asocieze fiecărei ecuații din coloana A tipul substanțelor din coloana B.

A

1. $\text{HI} \longleftrightarrow \text{H}_2 \uparrow + \text{I}_2 \uparrow$
2. $\text{KClO}_3 \xrightarrow{\text{temperatură}} \text{KCl} + \text{O}_2 \uparrow$
3. $\text{KCl} \longrightarrow \text{K} + \text{Cl}_2 \uparrow$
4. $\text{PbCO}_3 \longrightarrow \text{PbO} + \text{CO}_2 \uparrow$

B

- a) o substanță simplă și una compusă
- b) două substanțe compuse
- c) două nemetale
- d) un metal și un nemetal