

# FIȘĂ DE LUCRU LA CHIMIE

Clasa a X-a

## Tema: Reacții chimice

**1. Identifică tipul reacției chimice.** Analizează ecuațiile chimice de mai jos și scrie tipul reacției: **sinteză, descompunere, substituție sau schimb dublu.**

- $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}$   
Tipul reacției: \_\_\_\_\_
- $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$   
Tipul reacției: \_\_\_\_\_
- $\text{Zn} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$   
Tipul reacției: \_\_\_\_\_
- $\text{AgNO}_3 + \text{NaCl} \rightarrow \text{AgCl} + \text{NaNO}_3$   
Tipul reacției: \_\_\_\_\_

**2. Completează și egalează ecuațiile chimice**

- $\text{___ Mg} + \text{___ O}_2 \rightarrow \text{_____}$
- $\text{___ Fe} + \text{___ Cl}_2 \rightarrow \text{_____}$
- $\text{___ H}_2 + \text{___ N}_2 \rightarrow \text{_____}$

**3. Adevărat sau Fals?**

- Într-o reacție chimică, masa reactanților este egală cu masa produșilor.
- Oxigenul este un metal.
- Formula chimică a apei este  $\text{H}_2\text{O}$ .
- Reacțiile de descompunere au un singur reactant și mai mulți produși.
- În reacția dintre un acid și o bază se formează sare și apă.
- Carbonul este un element chimic nemetalic.
- Dioxidul de carbon are formula  $\text{CO}$ .
- Ecuațiile chimice trebuie egalate pentru a respecta legea conservării masei.
- Fierul și cuprul sunt nemetale.
- Reacția de ardere a metanului necesită oxigen.