

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

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

3. Adevărat sau Fals?

- _____ Într-o reacție chimică, masa reactanților este egală cu masa produșilor.
- _____ Oxigenul este un metal.
- _____ Formula chimică a apei este H_2O .
- _____ 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 CO .
- _____ Ecuațiile chimice trebuie egalate pentru a respecta legea conservării masei.
- _____ Fierul și cuprul sunt nemetale.
- _____ Reacția de ardere a metanului necesită oxigen.