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**.

- $2H_2+O_2 \rightarrow 2H_2O$
  Tipul reacției: _____
- $CaCO_3 \rightarrow CaO+CO_2$
  Tipul reacției: _____
- $Zn+2HCl \rightarrow ZnCl_2+H_2$
  Tipul reacției: _____
- $AgNO_3+NaCl \rightarrow AgCl+NaNO_3$
  Tipul reacției: _____

2. **Completează și egalează ecuațiile chimice**

- ___ Mg + ___ O_2 → _____
- ___ Fe + ___ Cl_2 → _____
- ___ H_2 + ___ N_2 → _____

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.

LIVEWORKSHEETS