

Disciplina: **Chimie**, clasa a VIII-a

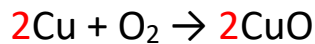
Unitatea de învățare: **Reacții cu număr diferit de reactanți și produși de reacție**

Lecția 1. Reacții de combinare

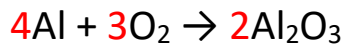
Se mai numesc și reacții de sinteză.

Exemple și experimente virtuale (filme cu experimente):

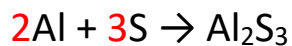
1. Reacția cuprului cu oxigenul:



2. Reacția aluminiului cu oxigenul:



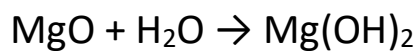
3. Reacția aluminiului cu sulful:



4. Reacția amoniacului (NH_3) cu acidul clorhidric (HCl):



5. Reacția oxidului de magneziu (MgO) cu apa (H_2O):

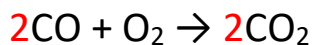


Definiție: Reacțiile de combinare sunt acele reacții în care doi sau mai mulți reactanți trec într-un singur produs de reacție.

Forma generală: $A + B \rightarrow AB$

La reacții pot participa:

- Două substanțe simple;
- Două substanțe compuse;
- O substanță simplă și una compusă;



Produsul de reacție este întotdeauna o substanță compusă.

TEMĂ:

1. Verifică respectarea legii conservării atomilor în următoarele reacții de combinare:

- a) $\text{Fe} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Fe}_3\text{O}_4$;
- b) $\text{Na} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{NaCl}$;
- c) $\text{SO}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{SO}_3$.