

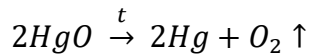
Disciplina: **Chimie**, clasa a VIII-a

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

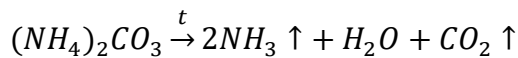
Lecția 7. Reacții de descompunere

Exemple și experimente virtuale (filme cu experimente):

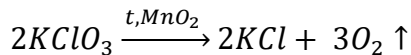
1. Descompunerea oxidului de mercur;



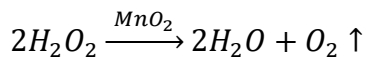
2. Descompunerea carbonatului de amoniu;



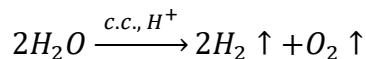
3. Descompunerea cloratului de potasiu;



4. Descompunerea apei oxigenate;



5. Descompunerea apei acidulate.



Definiție: Reacțiile de descompunere sunt acele reacții în care un reactant trece în doi sau mai mulți produși de reacție.

Forma generală: $AB \rightarrow A + B$

Reacțiile pot avea loc pe cale:

- termică (la încălzire): ex. 1, 2, 3;
- catalitică (în prezența catalizatorilor): ex. 3, 4;
- electrolitică (sub acțiunea unui curent continuu): ex. 5.

Reactantul este întotdeauna o substanță compusă

Produșii de reacție sunt substanțe simple și substanțe compuse.

TEMĂ:

1. Verifică respectarea legii conservării atomilor în următoarele reacții de descompunere:
 - a) Carbonat de calciu \rightarrow oxid de calciu + dioxid de carbon;
 - b) Bicromat de amoniu \rightarrow oxid de crom(III) + azot + apă