

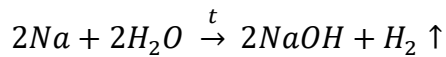
Disciplina: **Chimie**, clasa a VIII-a

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

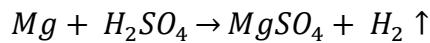
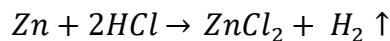
Lecția 1. Reacții de simplă înlocuire (substituție)

Exemple și experimente virtuale (filme cu experimente):

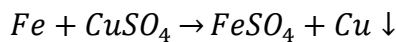
1. Reacția metalelor alcaline (Na, K) cu apa:



2. Reacția metalelor cu acizii:



3. Reacția metalelor cu săruri:



Definiție: Reacțiile de simplă înlocuire (substituție) sunt acele reacții în care o substanță simplă înlocuiește un element dintr-o substanță compusă.

Forma generală: $A + BC \rightarrow AC + B$

Reactanții sunt o substanță simplă și o substanță compusă.

Produșii de reacție sunt o substanță simplă și una compusă.

TEMĂ:

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

- a) Potasiu + apă → hidroxid de potasiu + hidrogen;
- b) Magneziu + acid clorhidric → clorură de magneziu + hidrogen;
- c) Fier + acid sulfuric → sulfat de fier(II) + hidrogen;
- d) Cupru + azotat de argint → azotat de cupru (II) + argint;