

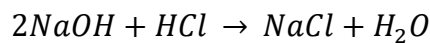
Disciplina: **Chimie**, clasa a VIII-a

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

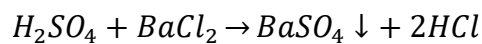
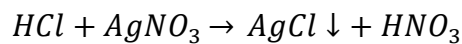
## Lecția 5. Reacții de dublă înlocuire (schimb)

Exemple și experimente virtuale (filme cu experimente):

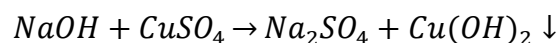
1. Reacția acizilor cu bazele (neutralizarea):



2. Reacția acizilor cu unele săruri:



3. Reacția bazelor cu săruri:



**Definiție:** Reacțiile de dublă înlocuire (schimb) sunt acele reacții în care două substanțe compuse schimbă între ele elemente.

**Forma generală:**  $AB + CD \rightarrow AD + CB$

Toate substanțele participante la reacție sunt compuse.

TEMĂ:

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

- a) Acid sulfuric + hidroxid de calciu  $\rightarrow$  sulfat de calciu + apă;
- b) Clorură de sodiu + azotat de argint  $\rightarrow$  clorură de argint + azotat de sodiu;
- c) Dioxid de carbon + hidroxid de calciu  $\rightarrow$  carbonat de calciu + apă;
- d) Clorură de fier (III) + hidroxid de sodiu  $\rightarrow$  hidroxid de fier (III) + clorură de sodiu.