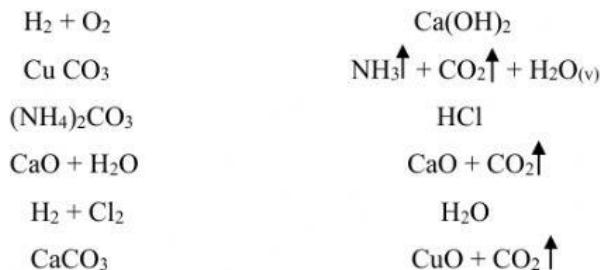


## FIŞĂ DE LUCRU

1. Indicați prin săgeți corespondența dintre reactanți și produși de reacție.



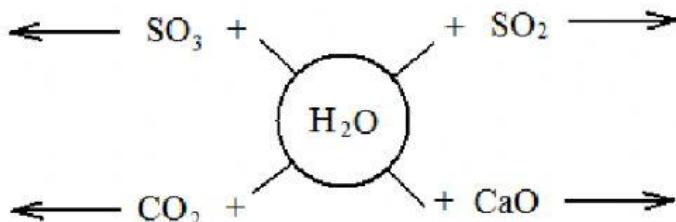
2. Se dau următoarele scheme de reacție :

- a)  $H_2 + \dots \longrightarrow HI$
- b)  $MgCO_3 \longrightarrow MgO + \dots \uparrow$
- c)  $H_2 + N_2 \longrightarrow \dots$
- d)  $CO_2 + H_2O \longrightarrow \dots$
- e)  $KClO_3 \longrightarrow KCl + \dots \uparrow$
- f)  $NH_3 + \dots \longrightarrow NH_4Cl$

A. Scrieți ecuațiile reacțiilor chimice și stabiliți coeficienții stoechiometrici.

B. Identificați tipul reacției chimice.

3. Completați schema de reacții și specificați căruia tip de reacție aparțin.



- a)  $H_2CO_3$
- b)  $H_2SO_3$
- c)  $H_2SO_4$
- d)  $Ca(OH)_2$