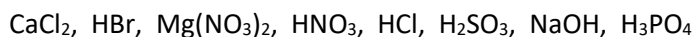


# FIȘĂ DE LUCRU

## ACIZI - CLASA aVIII-a

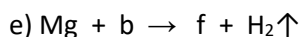
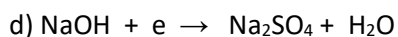
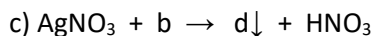
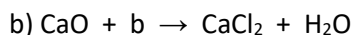
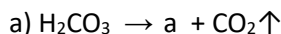
1. Se dau următoarele formule chimice:



Se cere:

- subliniați acizii;
- denumiți și clasificați acizii subliniați;

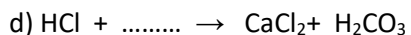
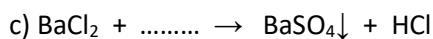
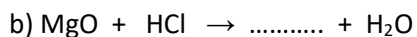
2. Se dă schema de reacții :



Se cere:

- să se identifice substanțele corespunzătoare literelor a, b, d, e, f;
- să se scrie ecuațiile reacțiilor chimice corespunzătoare.

3. Completați spațiile libere cu reactanții sau produșii de reacție corespunzători și stabiliți coeficienții stoichiometrici.



4. În 200 g soluție HCl de concentrație 36,5% se introduce magneziu. Ce cantitate de clorură de magneziu se obține? Exprimați răspunsul în grame și moli.

5. Calculați compoziția procentuală a HCl și H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>.