Reacția de descompunere - Fișă de lucru

Clasa a VII-a

I. Scrieți formulele chimice ale substanțelor cu denumirile de mai jos și egalați ecuațiile reacțiilor chimice:

1. Carbonat de calciu → dioxid de carbon + oxid de calciu (obținerea varului nestins)
2. Carbonat de cupru →dioxid de carbon + oxid de cupru
3. Clorură de amoniu (țipirig) → amoniac + acid clorhidric
4. Azotat de sodiu → azotit de sodiu + oxigen (obținerea oxigenului în laborator)
5. Clorat de potasiu → clorură de potasiu + oxigen

II. Scrieți formulele chimice ale produșilor de reacție și egalați următoarele ecuații chimice:

1. $CuCO_3$ → ..... + ...↑ (obținerea oxidului de cupru în laborator)
2. $CaCO_3$ → ....+ .....↑
3. H_2O→.....↑+ .....↑
4. $KClO_3$ → ..... + ...↑(obținerea oxigenului în laborator)
5. HgO → ..... + ...↑

III. Completați spațiile libere cu formulele chimice corespunzătoare și egalați ecuațiile reacțiilor chimice:

1. H_2O_2 → H_2O + ...↑
2. HgO → .....↓ + ...↑
3. NH_4HCO_3 → .....+ CO_2↑ + H_2O (descompunerea prafului de copt)
4. ..... ↔ CO_2↑ + H_2O
5. NH_4Cl → NH_3 + ...

Succes!