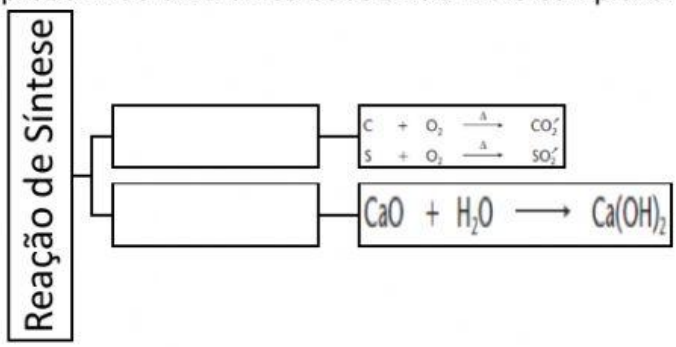
QUIMIFIRST – REAÇÕES QUÍMICAS
SÍNTESE E DECOMPOSIÇÃO

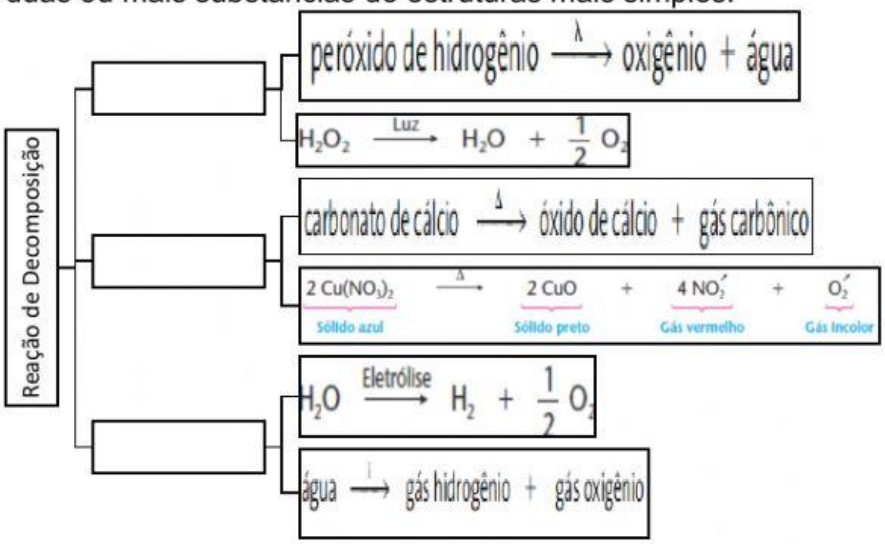
Reações de síntese ou de **adição**: ocorrem quando duas ou mais substâncias reagem, produzindo uma única substância mais complexa.



Síntese parcial

Síntese total

Reações de análise ou de **decomposição:** ocorrem quando uma substância se divide em duas ou mais substâncias de estruturas mais simples.



Eletrólise

Pirólise

Fotólise

Agora é sua vez: Classifique as reações inorgânicas a seguir, complete a lacuna com síntese ou decomposição em letra minúscula:

1- $NH_4Cl \rightarrow NH_3 + HCl$ (_____)

2- $CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$ (_____)

3- $2\ KClO_3 \rightarrow 2\ KCl + 3\ O_2$ (_____)

4- $N_2 + 3\ H_2 \rightarrow 2\ NH_3$ (_____)

5- $2\ AgBr \rightarrow 2\ Ag + Br_2$ (_____)

6- $2\ NO_2 \rightarrow N_2O_4$ (_____)

LIVEWORKSHEETS