QUIMIFIRST – BALANCEAMENTO DE REAÇÕES QUÍMICAS

Balanceamento

Baseia-se em: LEI DE LAVOISIER

"Na natureza nada se cria e nada se perde, tudo se transforma."

Método das Tentativas: Use a ordem de prioridade

Metais
Ametais
Carbono
Hidrogênio
Oxigênio

Realize o balanceamento das reações químicas representadas a seguir:

a) ____ Na_2CO_3 + ____ HCl → ____ NaCl + ____ H_2O + ____ CO_2

b) ____ C_4H_{10} + ____ O_2 → ____ CO_2 + ____ H_2O

c) ____ $FeCl_3$ + ____ Na_2CO_3 → ____ $Fe_2(CO_3)_3$ + ____ NaCl

d) ____ NH_4Cl + ____ $Ba(OH)_2$ → ____ $BaCl_2$ + ____ NH_3 + ____ H_2O

e) ____ $Ca(OH)_2$ + ____ H_3PO_4 → ____ $Ca_3(PO_4)_2$ + ____ H_2O

f) ____ $Fe_2(CO_3)_3$ + ____ H_2SO_4 → ____ $Fe_2(SO_4)_3$ + ____ H_2O + ____ CO_2

LIVEWORKSHEETS