

MAPA MENTAL



REAÇÕES INORGÂNICAS – CLASSIFICAÇÃO e EXEMPLOS

EVIDÊNCIAS DE UMA REAÇÃO

MUDANÇA DE COR

FORMAÇÃO DE GASES (BOLHAS OU ODOR*) *O ODOR PODE SER TÓXICO, CUIDADO!

FORMAÇÃO DE CHAMA/LIBERAÇÃO DE CALOR

FAÍSCAS/LUMINESCÊNCIA (PRODUÇÃO DE LUZ)

FORMAÇÃO DE FASE SÓLIDA

CLASSIFICAÇÃO DAS REAÇÕES

SÍNTESE
 $A + B \rightarrow C$

TOTAL: $C + O_2 \rightarrow CO_2$

PARCIAL: $CO + \frac{1}{2} O_2 \rightarrow CO_2$

(APENAS SUBSTÂNCIAS SIMPLES REAGINDO)

(AO MENOS UMA SUBSTÂNCIA COMPOSTA REAGINDO)

ANÁLISE
 $C \rightarrow A + B$

TOTAL: $H_2O \rightarrow H_2 + \frac{1}{2} O_2$

PARCIAL: $H_2O_2 \rightarrow H_2O + \frac{1}{2} O_2$

(APENAS SUBSTÂNCIAS SIMPLES SÃO FORMADAS)

(AO MENOS UMA SUBSTÂNCIA COMPOSTA É FORMADA)

SIMPLES TROCA/DESLOCAMENTO

$A + BC \rightarrow AC + B$

$Zn + 2HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2$

$Cu + 2AgNO_3 \rightarrow Cu(NO_3)_2 + 2Ag$

DUPLA TROCA

$AB + CD \rightarrow AD + CB$

$HCl + NaOH \rightarrow NaCl + H_2O^*$ *(H-OH)

$Al_2(SO_4)_3 + 3Ca(OH)_2 \rightarrow 2Al(OH)_3 + 3CaSO_4$