

Lei de Proust

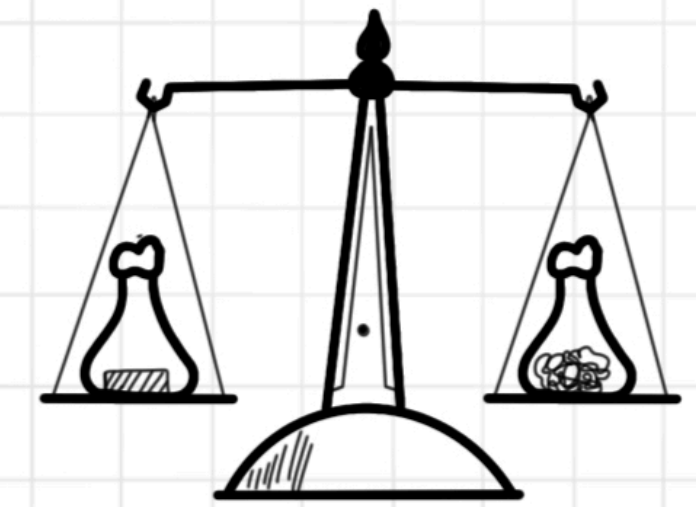
LEI DAS PROPORÇÕES DEFINIDAS OU CONSTANTES

em uma reação química, a proporção entre as substâncias participantes se mantém constante



Leis Ponderais

@STUDIES.RE



quantidade de partículas é constante

Lei de Lavoisier

LEI DA CONSERVAÇÃO DAS MASSAS

SISTEMA ABERTO

pode ocorrer troca de partículas e de energia com o meio envolvente

SISTEMA FECHADO

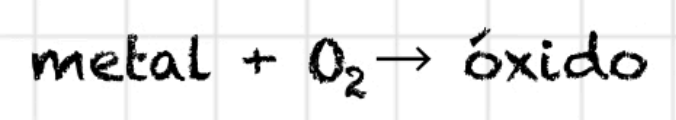
não ocorre troca de partículas, mas pode ocorrer troca de energia com o meio envolvente

SISTEMA ISOLADO

não ocorre troca de partículas e nem de energia com o meio envolvente

COMBUSTÃO DE METAIS

aumento de massa no sistema



COMBUSTÃO DE MATÉRIA ORGÂNICA

diminuição da massa no sistema

