

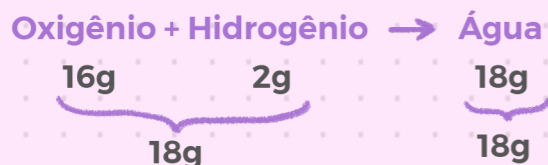
Relação entre massas de Reagentes / Produtos

Leis Ponderais

LAVOISIER

LEI DA CONSERVAÇÃO DA MASSA

“Numa reação química, realizada em recipiente fechado, a massa dos produtos é igual à massa dos reagentes”.



SISTEMA FECHADO

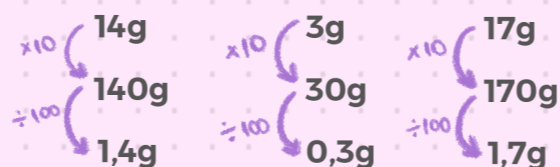
troca energia com o ambiente, mas não troca matéria

PROUST

LEI DAS PROPORÇÕES DEFINIDAS

“As substâncias compostas são formadas por quantidades definidas entre as massas de reagentes e produtos”.

Nitrogênio + Hidrogênio + Amônia



DALTON

LEI DAS PROPORÇÕES MÚLTIPLAS

“Uma mesma massa de um elemento pode combinar-se com massas diferentes de outro elemento, formando substâncias químicas diferentes”.

