

LEIS PONDERAIS

Lavoisier

Proust

PROPORÇÕES

Em mol

Em massa

Em volume

$$n = \frac{m}{M}$$

gramas

g/mol

Gases CNTP
22,4L / 1 mol

Cálculos Estequiométricos

PUREZA

Amostra com impurezas

Reagentes em proporções estequiométricas

REAÇÃO 100%

Reagente em maior quantidade

EXCESSO

Várias etapas de reações

REAÇÕES CONSECUTIVAS