

## 3ª Semana

### O cálculo estequiométrico

O cálculo estequiométrico determina as quantidades de reagentes que devem ser utilizadas e de produtos que serão obtidos em uma reação química.

Ele se baseia nas leis que regem as transformações químicas, e para termos uma visão mais abrangente do que está ocorrendo com os reagentes e os produtos em uma reação química, passaremos a indicar a fase de agregação de cada substância participante à direita de sua fórmula, da seguinte maneira:

(g) : a substância encontra-se na fase gasosa

(v) : a substância encontra-se na forma de vapor

(l) : a substância encontra-se na fase líquida

(s) : a substância encontra-se na fase sólida

(aq) : a substância encontra-se diluída na água (meio aquoso)

Ex.: reação de síntese da amônia

