



QUÍMICA



aula

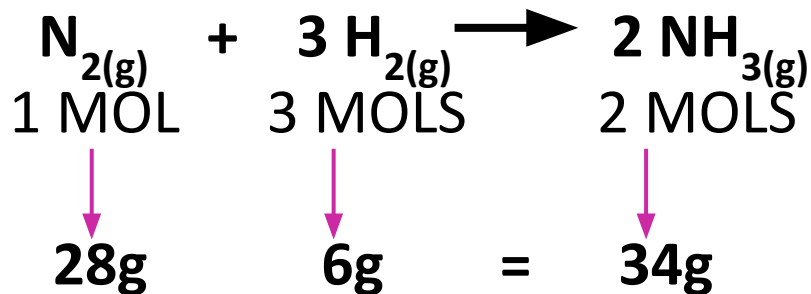
**Estequiometria:  
reagente limitante**

# Leis ponderais

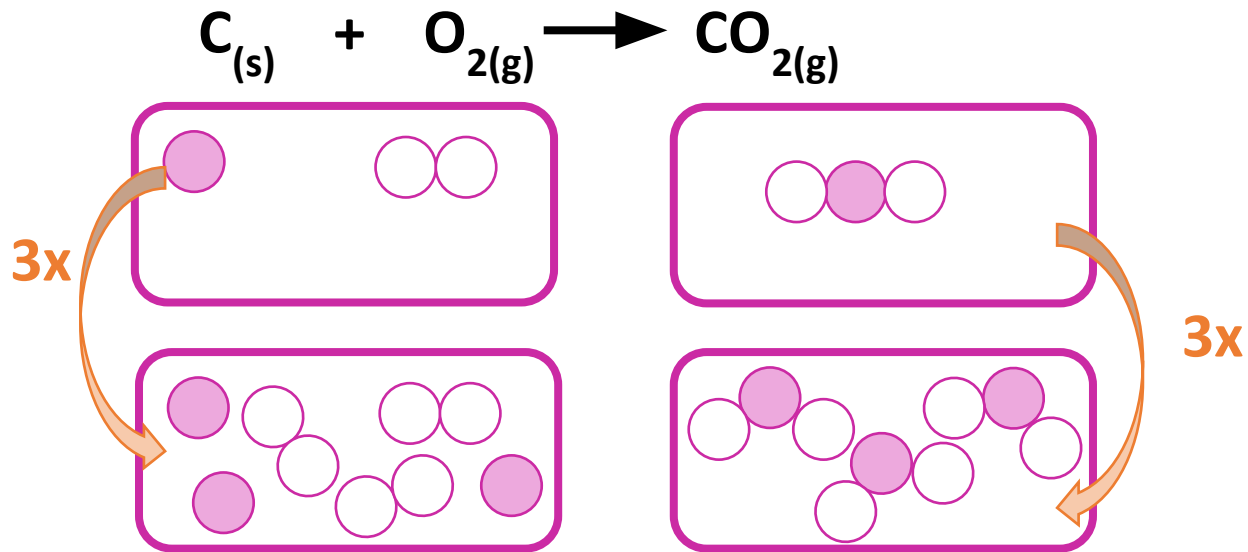
## 1) Conservação das massas (Lavoisier)

- Sistema fechado

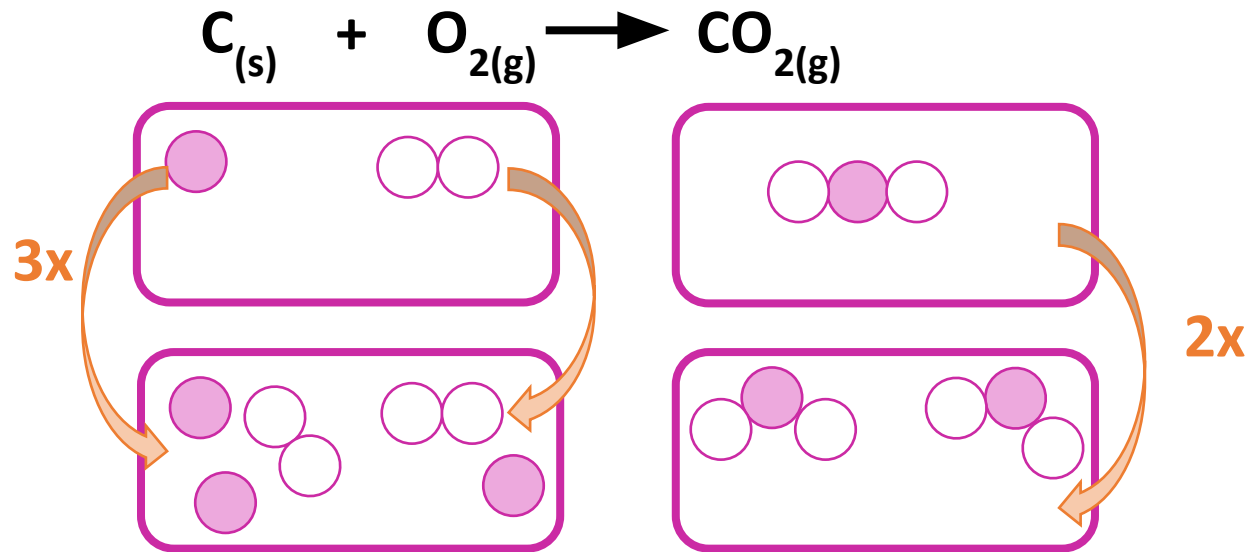
$\Sigma$  massa Reagentes =  $\Sigma$  massa Produtos



# Reagente em excesso e limitante



# Reagente em excesso e limitante



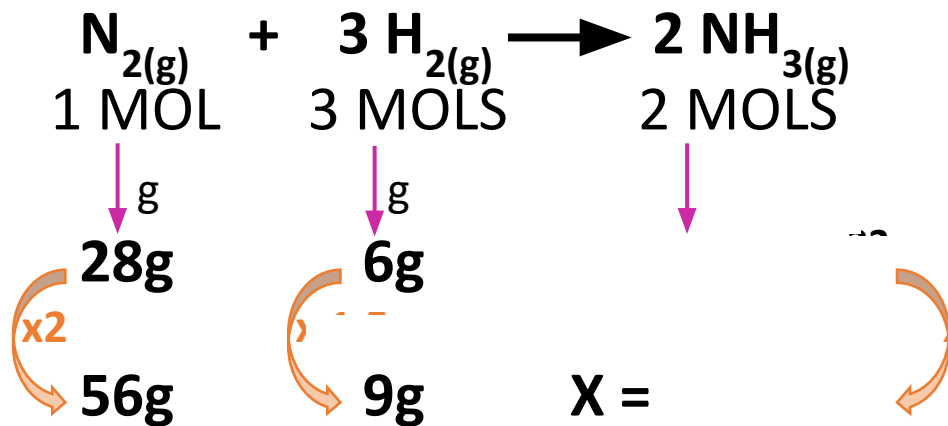
Reagente limitante: **menor Fx**  
**Fx**

Produto formado: **maior**

# Exemplos

1) Na síntese de amônia, qual o número de moléculas formadas na reação entre 9g de H<sub>2</sub> e 56g de N<sub>2</sub>? Qual o reagente limitante?

**B**alancear  
**E**scoger  
**T**ransformar  
**A**plicar



# Exemplos

2) A combustão completa de 8,8 g de propano,  $C_3H_8$ , com 8g de gás oxigênio,  $O_2$ , forma um volume de  $CO_2$ , em litros, igual a?

**B**alancear

**E**scolher

**T**ransformar

**A**plicar



QUÍMICA



aula

**Estequiometria:  
reagente limitante**