

PROPRIEDADES ADITIVAS

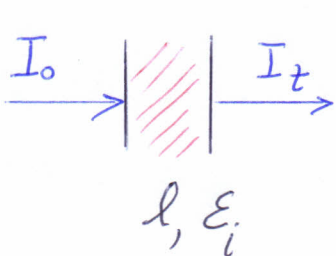
USO EM CINÉTICA QUÍMICA

PROCESSOS IRREVERSÍVEIS

EXEMPLOS DE PROPRIEDADES ADITIVAS

PRESSÃO $P_i = n_i RT/V = RT [C_i]$

ABSORVÂNCIA: $A_i = \epsilon_i l [C_i]$



$$I_t = I_0 e^{-\epsilon_i l [C_i]}$$

$$Abs = -\log(I_t/I_0) = \epsilon_i l [C_i]$$

CONDUTIVIDADE $\kappa = \lambda_i \sqrt{C_i}$

PARA i COMPONENTES:

$$P_t = \sum_i^N P_i \quad (\text{PROPRIEDADE ADITIVA}) \quad (1)$$

↑
SOMA DAS CONTRIBUIÇÕES DOS
COMPONENTES (Reagentes e produtos)

RELAÇÃO ENTRE UMA PROPRIEDADE ADITIVA (P)
COM O GRAU DE AVANÇO



$$\left. \begin{array}{l} A(0) = A_0 \\ B(0) = B_0 \end{array} \right) \neq 0$$

$$P_0 = A_0 P_A + B_0 P_B + \dots$$

$$\left. \begin{array}{l} C(0) = C_0 \\ D(0) = D_0 \end{array} \right) = 0$$

$$P_t = (A_0 - ax)P_A + (B_0 - bx)P_B + \dots + cxP_C + dxP_D + \dots$$

Assim

$$t \rightarrow \infty \text{ (tempo longo)} \quad x \rightarrow x_{\infty} \Rightarrow x_{eq}$$

$$P_{\infty} = (A_0 - ax_{\infty})P_A + (B_0 - bx_{\infty})P_B + \dots + cx_{\infty}P_C + dx_{\infty}P_D + \dots$$

EM TERMOS DAS DIFERENÇAS TEMOS:

$$(P_0 - P_t) = axP_A + bxP_B + \dots - cxP_C - dxP_D - \dots$$

$$(P_0 - P_{\infty}) = ax_{\infty}P_A + bx_{\infty}P_B + \dots - cx_{\infty}P_C - dx_{\infty}P_D - \dots$$

CONCLUINDO:

$$\frac{P_0 - P_t}{P_0 - P_{\infty}} = \frac{x [aP_A + bP_B + \dots - cP_C - dP_D - \dots]}{x_{\infty} [aP_A + bP_B + \dots - cP_C - dP_D - \dots]}$$

contando os termos iguais

$$\frac{P_0 - P_t}{P_0 - P_{\infty}} = \frac{x}{x_{\infty}}$$

CONCLUSÃO: Quociente da
(2) diferença da propriedade
aditiva é igual a
razão entre os graus de
avangço em t e em ∞

FORMA ALTERNATIVA:

$$P_t - P_{\infty} = (x_{\infty} - x) [aP_A + bP_B - cP_C - dP_D]$$

$$* (3) \quad \frac{P_t - P_{\infty}}{P_0 - P_{\infty}} = \frac{x_{\infty} - x}{x_{\infty}} = 1 - \frac{x}{x_{\infty}} = \frac{[A](t) - [A]_{\infty}}{A_0 - [A]_{\infty}}$$

EM TERMOS DE CONCENTRAÇÕES

$$[A](t) = A_0 - ax \quad \longrightarrow \quad x = \frac{A_0 - [A](t)}{a}$$

$$[A](\infty) = A_0 - ax_{\infty} \quad \longrightarrow \quad x_{\infty} = \frac{A_0 - [A](\infty)}{a}$$

APLICAÇÃO

i) Reações de 1^a ordem
ou
pseudo-primeira ordem

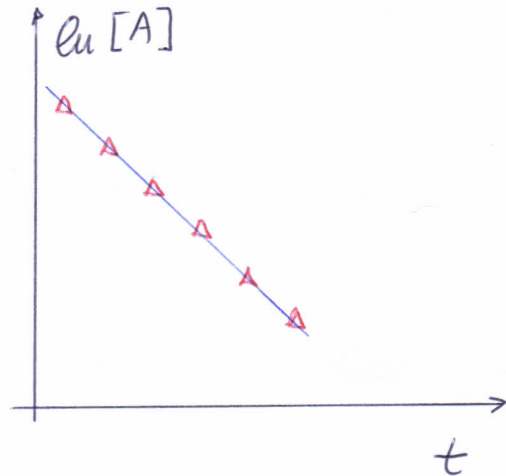


$$A(0) = A_0$$

Sabemos que:

$$(4) \quad \ln \frac{[A]}{A_0} = -k_1 t$$

eq. em termos de
concentrações



EQ. EM TERMOS DE UMA PROPRIEDADE ADITIVA

Considerando $[A]_{\infty} = 0$ (consumo completo do reagente)

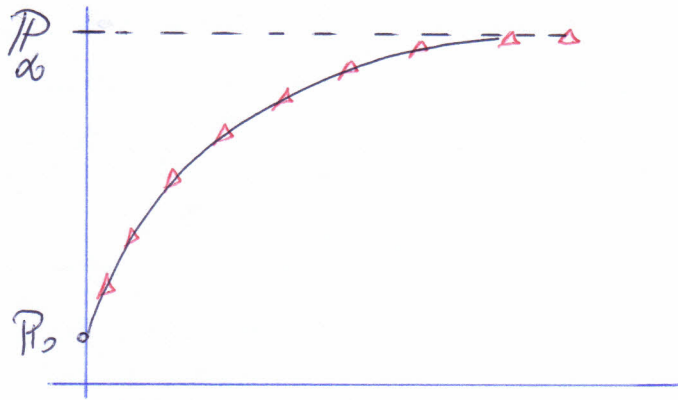
Aplicando em (3)

$$\frac{P_t - P_{\infty}}{P_0 - P_{\infty}} = \frac{[A]_t - [A]_{\infty}}{[A]_0 - [A]_{\infty}} \Rightarrow \frac{[A]}{A_0} \quad (5)$$

Assim (5) \rightarrow (4) e invertendo

$$\ln \frac{P_0 - P_{\infty}}{P_t - P_{\infty}} = k_1 t$$

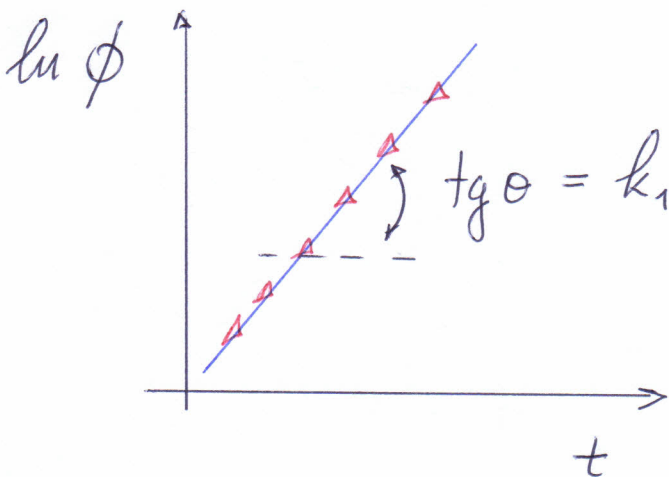
GRAFICAMENTE: Medidas da propriedade aditiva em $t=0$ (P_0); valores em t ($P(t)$) e uma medida a tempo longo (do) (P_∞)



PROCEDIMENTO: a) Compor a tabela

$\phi = (P_0 - P_\infty) / (P_t - P_\infty)$	t (tempo)
—	—
—	—
—	—

b) Fazer o gráfico



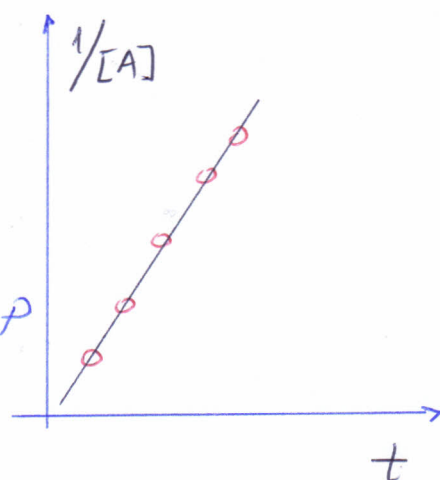
c) Determinar a
CONSTANTE DE VELOCIDADE
 k_1

ii) Reações de 2º ordem $A_0 = B_0$



Sabemos: $\frac{1}{[A]} - \frac{1}{A_0} = k_2 t$

também se aplica para $A + A \rightarrow P$



APLICANDO PARA PROPRIEDADE

ADITIVA

CONDIÇÃO: $[A]_{\infty} = 0$; $[B]_{\infty} = 0$

CONSUMO TOTAL DOS REAGENTES

Usando a eq. em conc. temos

$$\frac{A_0 - [A]}{[A] A_0} = k_2 t \quad \text{ou} \quad \frac{A_0}{[A]} - 1 = A_0 k_2 t$$

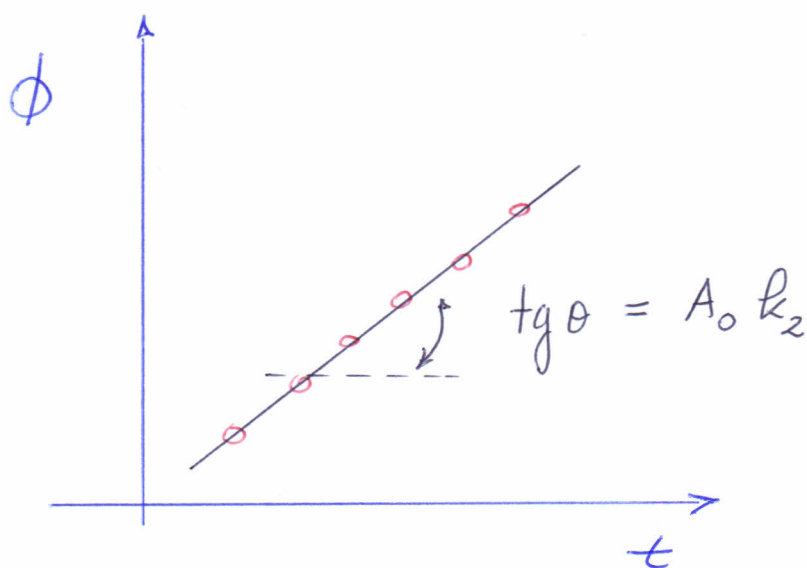
mas $\frac{A_0}{[A]} = \left(\frac{P_t - P_{\infty}}{P_0 - P_{\infty}} \right)^{-1}$ ou

$$\frac{A_0}{[A]} - 1 = \frac{P_0 - P_{\infty}}{P_t - P_{\infty}} - 1 = \frac{P_0 - P_t}{P_t - P_{\infty}}$$

$$\frac{P_0 - P_t}{P_t - P_{\infty}} = A_0 k_2 t$$

PROCEDIMENTO:

- Avaliar P_{∞}
- Construir uma tabela $\phi = (P_0 - P_t) / (P_t - P_{\infty})$
- Fazer o gráfico de ϕ contra t



- conhecendo A_0 determine k_2

OBS Quando a medida de P_{∞} é complicada ou difícil de ser realizada podemos usar o método de GUGGENHEIM