

Notes

Date: _____

Chimie:

Transformations lentes et rapides:



lente (heures/jours)

Rapide (quelques secondes/minutes)

Facteurs cinétiques: + T° plus la t° \uparrow plus la transformation est rapide
(Chocs efficaces) + $[C]$ plus la c \uparrow plus la transformation est rapide

Vitesse volumique:
$$\bar{V} = \frac{1}{V_s} \times \frac{dx}{dt} \text{ mol}$$

mol/l.s \rightarrow l

$t_{\frac{1}{2}}$ temps au bout de laquelle l'avancement x est égal à la $\frac{1}{2}$ de x_f . $x_{\frac{1}{2}} = \frac{x_f}{2}$
de conductivité:
$$\bar{V} = \frac{l}{s} \cdot G = \epsilon \sum \lambda_i [X_i] \text{ mol/m}^3$$

 \rightarrow S.m²/mol

$$X = X_{\text{max}} \times \frac{V_e}{V_f}$$

$$X = X_{\text{max}} \times \frac{\Delta P_f}{\Delta P_{\text{max}}}$$

$$P \cdot V = n R T$$

facteur de dilution:

$$f = \frac{C_1}{C_2} = \frac{V_2}{V_1}$$

Compléments: $\Gamma_{\text{mol}} = \frac{m}{M} \rightarrow g$

$$n = \frac{N}{N_A}$$

$$m = \frac{V}{V_m} \quad m = c \cdot V$$

densité du gaz: $d = \frac{\rho}{\rho_0}$

$C = \frac{n}{V}$ concentration molaire

$C_m = \frac{m}{V}$ concentration massique

$\rho = \frac{m}{V}$ masse volumique

Prélèvement: $C_1 = C_2$

Dilution (Ajout d'eau): $m_1 = m_2$