

Questions

vendredi 4 février 2022 08:37

Démonstration de Van't Hoff l'approximation de Ellingham est que c'est toujours valable ?

Oui

Pourquoi ?

En fait l'approximation n'est pas utile pour le calcul

Relation de Gibbs Helmotz

Dans l'expérience supposé force de pression es vrais ?

Oui

Calcule des incertude ?

Montré le excel

Ques qu'un potencie thermodynamique ?

Une fonction qui permet de déterminer l'évolution d'un système

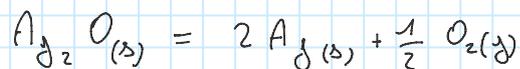
F, U, J

Principe de modération infaillible ?

Toujours car PRINCIPE mais juste compliqué a démontré par moment

Pourquoi utiliser l'affinité ?

Car positif et lien avec l'affinité et flux cf phénomène de transport



On fait varier la pression avec T fixé avec Ag quantité fixe au début es qu'un équilibre et tj possible ?

$$Q = \left(\frac{p_{\text{O}_2}}{p^0} \right)^{1/2} = \left(\frac{x_{\text{O}_2} p}{p^0} \right)^{1/2}$$

• T, p, $x_{\text{Ag}_2\text{O}}$, x_{Ag} , x_{O_2}

• $x_{\text{Ag}_2\text{O}} = 0 = x_{\text{Ag}} = x_{\text{O}_2} = 1$

$U = 1$ si T fixé $\rightarrow U_{\text{croisité}} = 0$ pas d'équi possible

Quelle différence entre réversible et renversable

Réversible : quasi statique et on passe par les même état d'équilibre dans un sens et l'autre

Renversable : il existe une réaction retour mais

Quelle scientifique a eue le prix noble parmi les cité du cours ?

Van't Hoff le premier prix Nobel de chimie

Quelle procédé chimique indus on applique le déplacement d'équilibre

Synthèse de l'amonique

De façon général tout les synthèse indust son fondé sur des déplacement d'équilibre

Pourquoi malgré la variation de la pression dans la seringue K tj le même

Si on trouve un état d'équilibre il est forcément bon unicité de l'équilibre

Variable extensive

Prof de psychim travail de de F pression ?

$$W = - P_{ext} dV = PdV$$

Le jury infiniment intelligent donc dit une fois donc bon

Pourquoi \int et pas d ?

\int Transfer de quantité dépende du chemin suivie

d

Grandeur d'état est une différentielle mathématique ne dépend pas du chemin

La thermo chimi c'est très calculatoire ON DIT PAS CA

Faire un titre avec cst équi et Q_r de MPSI et faire la démo pour montret que l'on démontre des relation grâce a la thermo chimi et bien fair le lien entre MPSI et MP

Domage de pas avoir fait van't hoff car y avait le temps de l'expliquer pas de faire la manip

Diagramme binaire pas au programme de MP donc ne surtout pas faire parler de variance OK

Plutôt $Q_{eq1} = K(T1)$ que $K(T1) = Q_{eq1}$

Expérience

Noté les concentration

Dessin joli mais inutile car pas de légende

Pas bien détaillé pour arriver à e

Pb de prérequis sur le $\Delta_r G = nFeO$ (car fais après dans la pratique)

Fair le calcule en mode MPSI: Nersete $\rightarrow K_0 = f(E_{O_i})$ avec les concentration identique

- 1) L'expérience n'est pas dutout exploité l'élément imposé n'est pas clairement montré
Pas tout dis sur l'expérience
On reprend un point devant le jury et traitement en live
- 2) Faire la démo Van't hoff On enleve l'affinité et les lois d'évolution généralisé car pas au programme