Principe: Relation de Guldberg et Waage au " loi d'action K° = Tai j'eq. La connaissance de la compontion à l'équilibre, four un état d'équilibre particulier, fermet de colculer K° Methode: - adeutifier dans l'énoncé l'information qui fermet d'atteindre la composition à l'équilibre (dosage d'un des constituants actifs, rendement, - tenir compte de la composition initiale dont général lo, composition à l'equilibre; il est en enpremen correctement les ai en tenant compte de la nature des constituants physicochimiques. ET 2502(g) + 02(g) = 2503(g) \$\frac{5}{2}\$ mi \$T/k \$P/bar \$\frac{2}{2}\$ m - \$\frac{2}{2}\$ se m - \$\frac{2}{2}\$ se \$\frac{2}{2}\$ m \$\frac{7}{2}\$ se \$\frac{7}{2}\$ m \$\frac{7}{2}\$ se \$\frac{7}{2}\$ m \$\frac{7}{2}\$ se \$\frac{7}{2}\$ m \$\frac{7}{2}\$ se \$\frac{7}{2}\$ se \$\frac{7}{2}\$ m \$\frac{7}{2}\$ se \$\frac{7}{2}\$ se
La connaissance de le compontion à l'équilibre, four un état d'équilibre particulier, fermet de calculer Ko. Methode: - adeutifier dans l'enoncé l'information qui fermet d'atteindre la comportion à l'équilibre (desage d'un des constituants actifs, rendement, taux de conversion, itaux d'avancement) - tenir compte de la composition initiale dont général recessaire de faire ein brian de motiere de la rature des constituants physicochemiques. Eneugle:
permet d'atteindre la composition à l'équilibre (desage d'un des Constituants actifs, rendement, taux de conversion, taux d'avancement) - tenir compte de la composition initiale dont dépend la composition à l'equilibre; il est en général necessaire de faire eur brean de motiere de la nature des constituants physicochemiques.
permet d'atteindre la composition à l'équilibre (desage d'un des Constituants actifs, rendement, taux de conversion, taux d'avancement) - tenir compte de la composition initiale dont dépend la composition à l'equilibre; il est en général necessaire de faire eur brean de motiere de la nature des constituants physicochemiques.
taux de conversion, taux d'avancement, tenir compte de la composition initiale dont dépend la composition à l'equilibre; il est en général necessaire de faire en bilan de motière enpremer correctement les ai en tenant compte de la nature des constituants physicochemiques.
- tenir compte de la composition initiale dont dépend la composition à l'equilibre; il est en général necessaire de faire en brean de matière - enprimer correctement les ai en tenant compte de la nature des constituants physicochemiques.
de la nature des constituants physicochemiques.
de la nature des constituants physicochemiques.
mengle.
Eq. $M-2$ \(\end{array} = \frac{2}{5}O_3(g) \) \[\begin{array}{c} \text{far the Stute} & \text{(mi des gaz)} \\ \text{Eq.} \\ \text{N} & \text{O} \\ \text{2} & \text{N} & \text{O} \\ \text{173} \\ \text{173} \]
Eq. M-2 & M-6 0 20 773 P/ban
Se 25e 2n-Se 773 1
à l'équellère à 773k, 97/ de SO2 à été transformé donc: (MSO2)eq = 300 M => M-2 Ge = 0,03 M (=) Ge = 0,485 m d'après le los d'action de masse. =) SE = 0,485
d'assis la 1- 1. = M-2 ge = 0,03 N (=) Ge = 0,485 m
d'après le los d'action de masse: (=) se = 0,485 m = 0,485
- Seo 5/ 133. P
El K° = $\frac{x \cdot s_{03}}{x \cdot s_{02}} \cdot p_{02}$) eq $p_i = x_i p_{tot} = \frac{m_i}{E_h}$. Post $\frac{x_i}{x_i} \cdot p_{tot}$ on utilize l'absence $\frac{d}{d}$ d'unité de $\frac{d}{d}$ four accèder religions.
C=1 K°= [MSO3 \ \frac{5}{m^2}]. \ P d'unte de K° four accèder refidement à l'expression de
No en fonction de corression de
(=) Ko_(25) (2n-5e) Po AN Ko 3075
$(m'-2g_e)^{\frac{2}{2}(n-g_e)} = \frac{p^e}{(m'-2g_e)^{\frac{2}{2}(n-g_e)}} = \frac{p^e}{p^e}$ AN $K_{773}^{\circ} = 3075$ on feut aum éverre
(=) Ro= (29e/m). (2 - Se/m) - po MSO2 = 0,03 m MSO3 = 0,07 m
(=) $ R^{\circ} = (2 \frac{Ge}{n})^{\circ} \cdot (2 - \frac{Se}{n}) \cdot p^{\circ}$ $\frac{MSo_{2}}{MSo_{3}} = \frac{9.03}{9.37} \frac{m}{n}$ $\frac{1-2 \frac{Ge}{n}^{2}}{1-\frac{Se}{n}} \cdot p^{\circ}$ $\frac{MSo_{2}}{NSo_{3}} = \frac{9.03}{9.515} \frac{m}{n}$ $\frac{1-2 \frac{Ge}{n}}{1-\frac{Se}{n}} \cdot p^{\circ}$ $\frac{1-\frac{Se}{n}}{1-\frac{Se}{n}} \cdot p^{\circ}$ $\frac{So_{2}}{n} = \frac{9.03}{1.515} \frac{m}{n}$ $\frac{So_{2}}{n} = \frac{9.03}{1.515} \frac{m}{n}$