

Dissolution et chute d'une particule d'alumine dans un bain électrolytique

J. Rappaz, janvier 2018

1. DISSOLUTION(sans chute)

- Si r_0 est le rayon d'une particule d'alumine sphérique et si K est son taux de dissolution dans le bain électrolytique, alors son rayon satisfera par hypothèse l'équation d'évolution suivante:

$$\frac{d}{dt}r(t) = -Kr^{-1}(t), \quad (1)$$

$$r(0) = r_0, \quad (2)$$

- L'unique solution des équations (1) et (2) est donnée par

$$r(t) = (r_0^2 - 2Kt)^{1/2}. \quad (3)$$

REMARQUE 1: Lorsque

$$T = \frac{r_0^2}{2K}, \quad (4)$$

on a $r(T) = 0$. Donc la particule est complètement dissoute au temps T .

- Si $K \rightarrow 0$, alors $T \rightarrow \infty$ et si $K = 0$, alors $r(t) = r_0$.

- Si c est la concentration d'alumine dissoute, c_{sat} sa concentration de saturation, Θ la température du bain, Θ_{liq} et Θ_{crit} sa température de liquidus et critique respectivement, Thomas utilise la formule

$$K = \frac{1}{2}10^{-9} \cdot \frac{c_{sat} - c}{c_{sat}} \cdot (1 - \exp(-\frac{\Theta - \Theta_{liq}}{\Theta_{crit} - \Theta_{liq}})), \quad (5)$$

si $c < c_{sat}$ et $\Theta > \Theta_{liq}$. ($[K] = m^2s^{-1}$)

- Si $c \approx 0$ et $\Theta - \Theta_{liq} \gg \Theta_{liq} - \Theta_{crit}$, alors $K = \frac{1}{2}10^{-9}m^2s^{-1}$ et $T = r_0^2 \cdot 10^9 s$.
- De plus, si $r_0 = 2 \cdot 10^{-4}m$, alors $T = 40s$.

2. CHUTE (sans dissolution)

- Si, pour $t > 0$, $x(t)$ est la trajectoire verticale d'une particule de rayon r_0 dans le bain électrolytique, alors l'équation du mouvement est donnée par

$$\varrho_{al}V_0x''(t) = g(\varrho_{al} - \varrho_e)V_0 - 6\pi\mu r_0x'(t), \quad (6)$$

- $V_0 = \frac{4}{3}\pi r_0^3$ est le volume de la particule de densité ϱ_{al} , et de vitesse $x'(t) = \frac{d}{dt}x(t)$,
- $\varrho_e =$ densité du bain électrolytique de viscosité μ .

- Solution avec conditions initiales $x(0) = 0$ et $x'(0) = 0$

$$x(t) = A(1 - \exp(-Bt)) + Ct, \quad (7)$$

$$A = \frac{4\rho_{al}g(\rho_{al} - \rho_e)r_0^4}{81\mu^2}, \quad B = \frac{9}{2\rho_{al}}\frac{\mu}{r_0^2}, \quad C = \frac{2g(\rho_{al} - \rho_e)r_0^2}{9\mu}. \quad (8)$$

- Si $\rho_{al} = 3960 \text{ kg.m}^{-3}$, $\rho_e = 2130 \text{ kg.m}^{-3}$, $r_0 = 2.10^{-4} \text{ m}$, $\mu = 1$, on obtient $A = 5.6 \cdot 10^{-9} \text{ m}$, $B = 2.8 \cdot 10^4 \text{ s}^{-1}$, $C = 1.6 \cdot 10^{-4} \text{ m.s}^{-1}$.
- La vitesse stationnaire est donnée par $C = 1.6 \cdot 10^{-4} \text{ m.s}^{-1}$ avec un $Re = \frac{\rho_e 2r_0 C}{\mu} = 1.4 \cdot 10^{-4}$.

3. DISSOLUTION ET CHUTE

- Pour $t \in [0, T]$, avec $T = \frac{r_0^2}{2K}$, $x(t)$ est la trajectoire verticale d'une particule de rayon r_0 qui se dissout dans le bain électrolytique. L'équation du mouvement est donnée par

$$\frac{d}{dt}(\varrho_{al}V(t)x'(t)) = g(\varrho_{al} - \varrho_e)V(t) - 6\pi\mu(r_0^2 - 2Kt)^{1/2}x'(t). \quad (9)$$

- $V(t) = \frac{4}{3}\pi(r_0^2 - 2Kt)^{3/2}$ est le volume de la particule de densité ϱ_{al} , et de vitesse $x'(t) = \frac{d}{dt}x(t)$,
- ϱ_e = densité du bain électrolytique de viscosité μ .

Avec les conditions initiales

$$x(0) = 0 \text{ et } x'(0) = 0, \quad (10)$$

on montre que

$$x(T) = \frac{g(\varrho_{al} - \varrho_e)}{K(18\mu - 4\varrho_{al}K)} \cdot r_0^4. \quad (11)$$

- $4\varrho_{al}K < 10^{-5} kg.m^{-1}s^{-1}$ et $18\mu > 10^{-2} kg.m^{-1}s^{-1}$. On obtient la formule

$$x(T) = \frac{g(\varrho_{al} - \varrho_e)}{18.K} \cdot \frac{r_0^4}{\mu} \quad (12)$$

REMARQUE 2: Supposons $r_0 = 2 \cdot 10^{-4} m$, $\mu = 1$

- Lorsque $c \approx 0$ et $\Theta - \Theta_{liq} \gg \Theta_{liq} - \Theta_{crit}$, on a $K = 0.5 \cdot 10^{-9} m^2 s^{-1}$, $T = 40 \text{ s}$, et $x(T) \approx 3 \cdot 10^{-3} m$.
- Lorsque $c = \frac{c_{sat}}{2}$, alors $K = 0.25 \cdot 10^{-9} m^2 s^{-1}$, $T = 80 \text{ s}$, et $x(T) \approx 6 \cdot 10^{-3} m$.

REMARQUE 3: Si, au lieu de $r_0 = 2 \cdot 10^{-4} m$ on a un agrégat de dimension $r_0 = 2 \text{ mm}$, alors $T = 4000 \text{ s}$ et $x(T) \approx 30 \text{ m}???$