

Déterminations de $K_L a$

1 Relations fondamentales

1.1 Dioxygène dissous (à saturation) et Loi de Henry

La loi de Henry donne une expression de la concentration en dioxygène que l'on pourra dissoudre dans une phase aqueuse (C_L^* , en mol/L) en fonction de la pression partielle en O_2 dans le gaz injecté (P_{O_2} , en Pa) et du coefficient de Henry pour le milieu de culture à la température de travail (H_e , en L.Pa.mol⁻¹).

$$C_L^* = P_{O_2} / H_e = (\text{fraction molaire de } O_2 \cdot \text{Pression totale}) / H_e$$

Il faut bien comprendre ce que représente C_L^* . C_L^* est la concentration en O_2 dissous obtenue dans le liquide quand il est en équilibre avec la pression partielle d' O_2 dans la phase gazeuse (c'est à dire concentration en O_2 dissous (mol/L) dans le milieu liquide si on le met à saturation avec la phase gazeuse).

1.2 Limitation de μ par O_2 , concentration critique en O_2

De nombreuses cultures de microorganismes réalisées à des fins de productions biotechnologiques concernent des germes de type aérobic qui consomment donc du dioxygène (O_2 est l'accepteur terminal des électrons du métabolisme énergétique respiratoire).

O_2 est peu soluble dans les milieux aqueux et la concentration en O_2 dissous peut être un élément critique limitant dans un procédé. Pour illustrer simplement, on peut, par exemple, rappeler et appliquer le modèle de limitation de la vitesse spécifique de croissance (μ) de Monod à O_2 :

$$\mu = \mu_{max} \frac{[O_2]}{K_{50} + [O_2]} \quad (\text{où } \mu_{max} \text{ désigne la vitesse spécifique maximale de croissance})$$

Un ordre de grandeur pour K_{50} : 10^{-5} mol/L. Donc en admettant qu'à partir de 10 fois K_{50} le dioxygène ne sera plus limitant, on obtient des valeurs critiques de concentration en dioxygène dissous vers 10^{-4} mol/L soit de l'ordre de 5% à 50% de saturation - selon les espèces - sous aération par l'air de l'atmosphère terrestre et vers 30 °C.

1.3 Cinétiques de dissolution du dioxygène

Les cinétiques de dissolution du dioxygène dans un milieu aqueux sont lentes et dépendent (entre autres) de la surface de l'interface gaz/liquide. Pour améliorer les cinétiques de transfert de dioxygène dans un bioréacteur, on va donc injecter sous forme d'un bullage intense de fines bulles dans un milieu homogénéisé.

1.4 Bilan en dioxygène et $K_L a$. Cas d'un modèle idéal simple

On suppose un bioréacteur alimenté par un apport de bulles d'un gaz contenant du dioxygène. On suppose que les 2 phases "bulles de gaz" et milieu liquide de culture sont parfaitement homogènes à l'intérieur du bioréacteur. On peut alors écrire les relations fondamentales :

vitesse de transfert de l'O₂ dans le réacteur (OTR (oxygen uptake rate)) = $K_L a(C_L^* - C_L)$ (1)

vitesse de consommation de l'O₂ par la biomasse (OUR (oxygen uptake rate)) = $r_{O_2} = Q_{O_2} [X]$ (2)

(1) et (2) conduisent à la relation fondamentale :

$$dC_L/dt = OTR - OUR = K_L a(C_L^* - C_L) - r_{O_2}$$

- La vitesse de transfert de l'O₂ dans le réacteur est exprimée en quantité d'O₂ par unité de volume et par unité de temps (mol.m⁻³.s⁻¹). Même dimension évidemment pour la vitesse de consommation de l'O₂ par la biomasse.
- C_L : concentration en O₂ dissous dans le milieu liquide de culture supposé parfaitement homogénéisé (mol/L)
- t : temps
- C_L^{*} : concentration en O₂ dissous obtenue si elle était en équilibre avec la pression partielle d'O₂ dans la phase gazeuse (c'est à dire concentration en O₂ dissous (mol/L) dans le milieu de culture si on le mettait à saturation avec la phase gazeuse -telle qu'elle est- supposée homogène dans les bulles)
- K_La : produit du coefficient K_L (coefficient d'échange global pour O₂ en m.s⁻¹) et du coefficient "a" (aire d'échange spécifique ramenée à l'unité de volume de phase liquide de milieu de culture, en m² par m³ de milieu de culture). K_La est appelé coefficient de transfert volumétrique ramené à l'unité de volume de milieu (en temps⁻¹, s⁻¹).

2. Méthode de détermination par désoxygénation réoxygénation, en absences de microorganismes

2.1 Préalable : Etalonnage du capteur à dioxygène et évaluation de son temps de réponse

La technique proposée dans la suite fait appel à un capteur à dioxygène et à des mesures cinétiques d'évolution de dioxygène dissous dans le bioréacteur lors de phases de réoxygénation. Les mesures n'auront un sens évident que si le temps de réaction du capteur est rapide devant la cinétique du phénomène à étudier. En pratique, il suffit que le temps de réponse du capteur soit suffisamment bref. (Si ce n'est pas le cas, les calculs de K_La sont réalisés en tenant compte des caractéristiques dynamiques du capteur à dioxygène. La résolution des équations complexes obtenues n'est pas envisageable au niveau BTS).

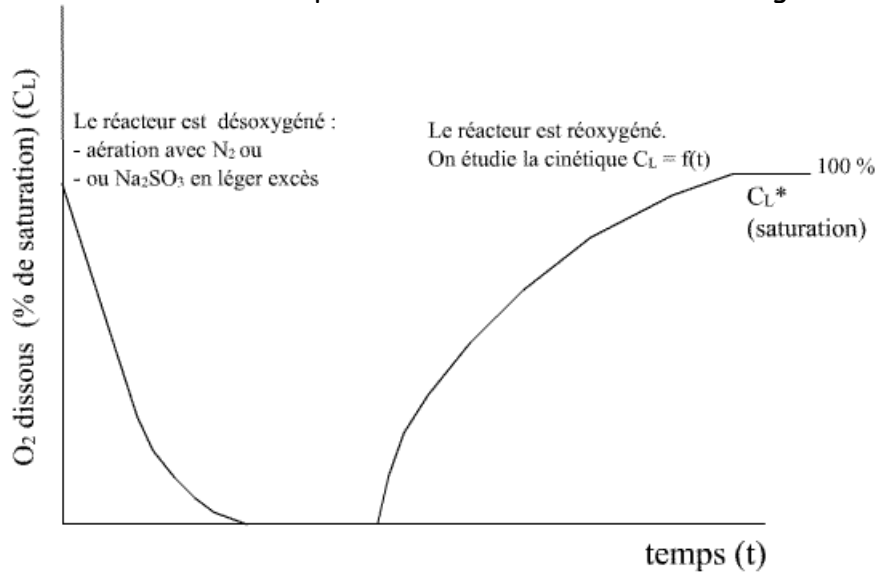
Etalonner le capteur à dioxygène disponible (sonde de Clark ou sonde optoélectronique à luminescence).

Mesurer le temps de réponse du capteur :

- Placer le capteur dans de l'eau distillée saturée en diazote sous agitation magnétique (0 % O₂)
- Le transférer de façon instantanée dans une solution saturée de dioxygène (100% O₂) sous agitation magnétique.
- Suivre la cinétique d'évolution du capteur vers le 100% O₂ ; tracer la fonction obtenue.
- Déterminer le temps de réponse du capteur défini par son coefficient de temps, en seconde, à l'aide d'une modélisation exponentielle (c'est en fait la durée nécessaire pour obtenir 63% de la réponse, c'est à dire 63% de dioxygène dissous).

2.2 Présentation de la méthode

Avec cette méthode, les $k_L a$ sont mesurables dans différentes conditions en absence de microorganismes (débit d'aération, rotation de l'agitation, température, nature du milieu ...). On pourra ainsi réaliser d'intéressantes comparaisons entre différentes configurations.



En absence de microorganismes, la cinétique de la phase de réoxygénation obéit à l'équation différentielle :

$$\frac{dC_L}{dt} = K_L a (C_L^* - C_L) \text{ qui se résout en } C_L = C_L^* (1 - e^{-K_L a t}) \text{ en tenant compte des conditions}$$

initiales. Equation qui devient :

$$C_L = C_L^* - C_L^* e^{-K_L a t} \text{ c'est à dire } C_L - C_L^* = -C_L^* e^{-K_L a t} \text{ c'est à dire } C_L^* - C_L = C_L^* e^{-K_L a t} \text{ c'est à dire } \frac{C_L^* - C_L}{C_L^*} = e^{-K_L a t}$$

qui devient : $\ln\left(\frac{C_L^* - C_L}{C_L^*}\right) = -K_L a t$ le coefficient directeur de la droite obtenue est $-K_L a$

Mode opératoire

- Préparer le bioréacteur (par exemple avec 1 litre d'eau distillée ou 1 litre de milieu LB). Tester les dispositifs de réglage d'aération : vitesse de rotation des turbines (rpm, rotations par minutes), débit d'aération (vvm, volumes par volume de milieu par minute). Vérifier le réglage de 100% du capteur à dioxygène. Travailler à température constante.
- La désaération est réalisable de 2 façons :
 - aération avec du diazote ;
 - ou ajout d'un léger excès d'un réactif de réduction du dioxygène présent. Pour 1 litre de milieu : 1,15 mL de Na_2SO_3 1 mol/L (préparation extemporanée, le réducteur) plus 0,75 mL de $\text{CoCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ 0,01 mol/L (catalyseur de la redox).
- Suivre l'évolution de C_L lors de l'étape de réoxygénation afin de tracer

$$\ln\left(\frac{C_L^* - C_L}{C_L^*}\right) = f(t) \text{ qui donne une droite de pente } -K_L a. \text{ Travailler en \% d'O}_2.$$

(Remarque : si on réalise l'étape de désaération avec $\text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{CoCl}_2$, il faut attendre l'oxydation du reliquat (excès) de Na_2SO_3 introduit au départ avant de commencer à observer une remontée en dioxygène dissous lors de l'étape de réoxygénation.)

Travail à réaliser

Travailler à 35°C. Déterminer $K_L a$ pour le bioréacteur avec 1,5 litre d'eau distillée ou de milieu LB pour un débit d'aération de 0,3 vvm (volume d'air par volume de milieu par minute) et une vitesse de turbine de 150 rpm. Réaliser la même expérience mais avec une vitesse de turbine de 300 rpm. Puis à 0,5 vvm et 300 rpm. Rendre compte des résultats obtenus. Conclure.

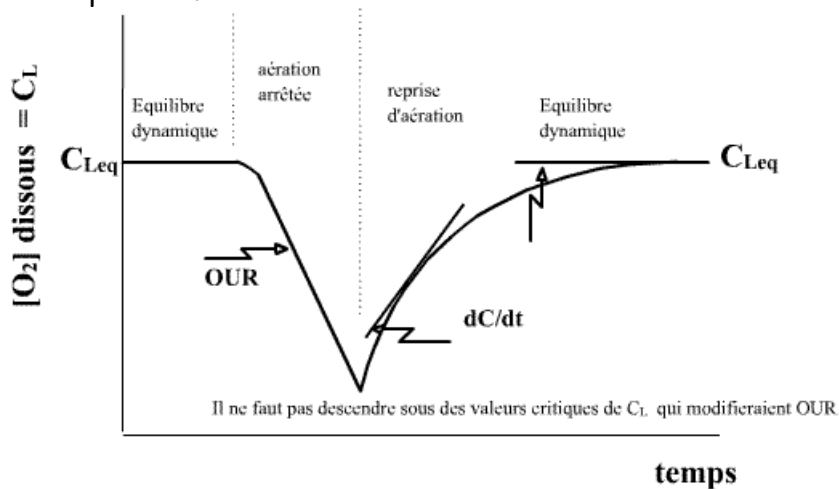
3. Méthode de détermination dynamique en présence de microorganismes

3.1 Préalable : Etalonnage du capteur à dioxygène et évaluation de son temps de réponse

Voir paragraphe 2.1. Idem.

3.2 Présentation de la méthode

Avec cette méthode, les $K_L a$ sont mesurables en présence de microorganismes. Donc dans les conditions réelles d'un process.



Si on considère que la manipulation est conduite pendant un temps assez court pour négliger toute variation en [biomasse], on peut écrire :

→ Durant la première phase d'équilibre dynamique :

$$OTR = OUR, dC_L/dt = OTR - OUR = K_L a(C_L^* - C_{Leq}) - r_{O_2} = 0 ; \text{ c'est à dire } r_{O_2} = K_L a(C_L^* - C_{Leq})$$

→ Pendant la phase d'arrêt de l'aération :

$$OTR = 0, dC_L/dt = OTR - OUR = - r_{O_2} \text{ (d'où l'allure d'une droite tant que la concentration ne devient pas trop basse). On obtient } r_{O_2}.$$

→ Pendant la phase de reprise d'aération :

$$dC_L/dt = OTR - OUR = K_L a(C_L^* - C_L) - r_{O_2} \text{ avec } r_{O_2} \text{ constant (équation (a)). On atteindra enfin un équilibre dynamique pour lequel on aura } dC_L/dt = OTR - OUR = K_L a(C_L^* - C_{Leq}) - r_{O_2} = 0 ; \text{ c'est à dire } r_{O_2} = K_L a(C_L^* - C_{Leq}) \text{ (équation (b)).}$$

$$\text{Si on injecte (b) dans (a), on obtient : } dC_L/dt = K_L a(C_L^* - C_L) - K_L a(C_L^* - C_{Leq}) = K_L a(C_{Leq} - C_L)$$

Ainsi, en présence de microorganismes, la cinétique de la phase de réoxygénation obéit à l'équation différentielle :

$$\frac{dC_L}{dt} = K_L a(C_{Leq} - C_L) \text{ qui se résout en } C_L = (C_{L\text{à}t\text{zéro}} - C_{Leq}) e^{-K_L a t} + C_{Leq} \text{ en tenant compte des conditions initiales et en appelant } C_{L\text{à}t\text{zéro}} \text{ la concentration en dioxygène dissous lors de la reprise}$$

d'aération à l'instant où on déclenche le temps zéro des mesures.

On peut retravailler cette équation en :

$$C_L - C_{Leq} = (C_{L\grave{a}t\grave{z}ero} - C_{Leq}) e^{-K_L at} \text{ c'est à dire } \frac{(C_L - C_{Leq})}{(C_{L\grave{a}t\grave{z}ero} - C_{Leq})} = e^{-K_L at} \text{ c'est à dire } \frac{(C_{Leq} - C_L)}{(C_{Leq} - C_{L\grave{a}t\grave{z}ero})} = e^{-K_L at}$$

qui devient : $\ln\left(\frac{C_{Leq} - C_L}{C_{Leq} - C_{L\grave{a}t\grave{z}ero}}\right) = -K_L at$ Le coefficient directeur de la droite obtenue est $-K_L$.

Mode opératoire et travail à réaliser (avec le matériel disponible)

- Préparer le bioréacteur avec 1,5 L de milieu LB. Travailler à 35°C. Régler l'aération à 0,5 vvm et la rotation de la turbine à 300 rpm. Inoculer à 5% (v/v) avec la souche *E. coli* fournie (culture aérée, agitée de la nuit en milieu LB). Laisser la culture s'acclimater et l'équilibre dynamique du dioxygène s'instaurer (30 minutes). Noter alors la valeur d'équilibre dynamique du dioxygène au départ de l'expérience (C_{Leq}).
- Couper l'aération, déclencher au même instant le chronomètre et suivre $C_L = f(t)$. On obtient r_{O_2} .
- Lorsque le dioxygène tombe vers 10%, arrêter le chronomètre, puis remettre l'aération et déclencher le chronomètre et suivre l'évolution de C_L afin de tracer

$$\ln\left(\frac{C_{Leq} - C_L}{C_{Leq} - C_{L\grave{a}t\grave{z}ero}}\right) = f(t) \text{ qui donne une droite de pente } -K_L a. \text{ Travailler en \% d'O}_2.$$

- Compte-rendu et conclusion.

Bibliographie

- Garcia-Ochoa, Gomez, Bioreactor scale-up and oxygen transfer rate in microbial processes : an overview, *Biotechnology Advances*, 2009 27:153-176
- Ben Hassan, Ghali, Mansour, A microcomputer-based oxygen measurement and control system for fermentation processes, *Applied Biochem. And Biotech.*, 1991:30:247-263
- Norme NF X 42-103 de décembre 1989. Détermination du coefficient de transfert volumétrique de l'oxygène par la méthode de Cooper