2 بـاك عـلـوم	التحولات غير الكلية لمجموعة كيميائية	كىمىاء تمارىن 03
2 باك غلوم	التحولات غير الحلية لمجموعة ديميانية	دىمياء نمارىن دن

### الموضوع 02

# تتكون جزيئة الهيموغلوبين من وحدات نرمز لكلٍّ منها بـ (Hb(aq .

يتم انتقال الأوكسيجين في الجسم بطريقتين :

- على شكل ثنائي الأوكسيجين المذاب في الدم ونرمز له بــ(O₂(aq) .
  - على شكل أوكسي هيموغلوبين رمزه (HbO<sub>2</sub>(aq).
  - .  $M(Hb)=1,6.10^4 g.mol^{-1}$  : محلولا مائيا، ونعطي

### I . انتقال ثنائي الأوكسيجين في الجسم بواسطة هيموغلوبين الدم :

على مستوى الرئتين،كل وحدة هيموغلوبين تثبث جزيئةً من ثنائي الأوكسيجين لتُكَوِّن وحدة من  $Hb(aq) + O_2(aq) \rightleftharpoons HbO_2(aq)$  . (1)

في الحالة البدئية ،نفترض أن الحجم V=100ml من الدم يحتوي على كمية المادة n₀ من وحدات الهيموغلوبين كتلتها m=15g ،ثنائي الأوكسيجين بوفرة و لا يحتوي على أي وحدة من الأوكسيهيموغلوبين .

- 1. أحسب كمية المادة  $n_0$  لوحدات الهيموغلوبين.
- 2. باستعمال الجدول الوصفي ، استنتج قيمة التقدم الأقصى x<sub>max</sub> للتفاعل .
- 3. قيمة نسبة التقدم النهائي للتفاعل(1) هي  $au_f$ -1,أعط العلاقة التي تحدد نسبة التقدم النهائي  $au_f$  واستنتج قيمة  $au_f$ .
  - 4. استنتج كمية مادة وحدات الأوكسي هيموغلوبين طbO<sub>2</sub> المتكونة في الحالة النهائية.
  - 5. في دقيقة واحدة،متوسط صبيب الدم يُمَكِّن من تمرير الحجم V<sub>s</sub>=5,0L من الدم على مستوى الرئتين.استنتج كمية المادة n<sub>s</sub> لوحدات الأوكسيهيموغلوبين HbO<sub>2</sub> التي تكونت خلال دقيقة واحدة.

## II . تحرير ثنائي الأوكسيجين على مستوى الأعضاء :

حجم الدم V المدروس في الجزء السابق يصل إلى أنسجة الأعضاء ،فيتم امتصاص جزء من ثنائي الأوكسيجين من طرف هذه الأنسجة،ما ينتج عنه تناقص لتركيز هذا الغاز في الدم.

المجموعة الكيميائية المدروسة في الجزء 1 توجد إذن في حالة بدئية جديدة،نرمز لها بالحالة 1،حيث تركيز غاز ثنائي  $\left[Hb\right]_1=2,8.10^{-4}\,mol.l^{-1}$  الأوكسيجين المذاب هو  $\left[O_2\right]_1=3,6.10^{-5}\,mol.l^{-1}$  وتركيز وحدات الهيموغلوبين هو

 $[HbO_2]_1 = 9,1.10^{-3} \, mol.l^{-1}$ وتركيز وحدات الأوكسيهيموغلوبين هو

- 1. أحسب قيمة خارج التفاعل Q<sub>r1</sub> للتفاعل (1) في الحالة 1.
- 2. ثابتة التوازن 戊₁ للتفاعل (1) هي 3,0.10⁵=، K₁=3,0.10 استنتج في أي منحى تتطور المجموعة تلقائيا؟

### III . أثناء بذل مجهود عضلي :

معطيات : أثناء بذل مجهود عضلي،يتكون غاز ثنائي أ وكسيد الكربون على مستوى العضلات،ويذوب في الدم. المزدوجة حمض قاعدة المعنية بهذا التحول هي :  $CO_2, H_2O/HCO_3^-(aq)$  ذات  $CO_2, H_2O/HCO_3^-(aq)$  .

- 1. أكتب المعادلة (2) معادلة التفاعل بين غاز ثنائي الأوكسيجين المذاب والماء.
- $CO_{2}, H_{2}O/HCO_{3}^{-}(aq)$  مثل على شكل مجالات الهيمنة لأنواع المزدوجة 2.
- 3. استنتج،معللا الجواب،النوع المهيمن في الدم على مستوى الأنسجة حيث pH الدم هو 7,4 .

- 4. فسر لماذا يكون ذوبان غاز ثنائي أوكسيد الكربون سببا في تناقص pH الدم في غياب تفاعلات أخرى.
  - 5. في جسم الإنسان ، pH الدم يوجد في مجال ضيق جدا : بين 7,36 و 7,42 .

من جهة أخرى الأوكسي هيموغلوبين تتفاعل مع أيونات الأوكسونيوم حسب المعادلة :

3) 
$$HbO_2(aq) + H_3O^+ \rightleftharpoons O_2(aq) + HbH^+(aq) + H_2O$$

بين أن أيونات الأوكسونيوم ⁺H₃O الناتجة عن التفاعل ذي المعادلة (2) يُمَكِّن من تحرير غاز ثنائي الأوكسيجين اللازم للمجهود العضلي المبذول مع الاحتفاظ بقيمة pH الدم بين 7,36 و 7,42 .

### IV . التسمم بواسطة غاز أحادي أوكسيد الكربون :

في الفضاءات القليلة التهوية حيث يقل غاز ثنائي الأوكسيجين بسبب اشتغال المواقد و دخان السجائر،احتراق مادة بتحتوي على الكربون يُنتِج أحادي أوكسيد الكربون.معادلة تفاعل وحدة هيموغلوبين مع أحادي أوكسيد الكربون تُكتب كالتالي :  $K_4 = 7,5.10^7 \qquad (4) \qquad Hb(aq) + CO(aq) \Longrightarrow K_4 = 7,5.10^7$  يعطى الجدول التالي تأثيرات على الجسم من طرف خارج التراكيز عند التوازن على الجسم :

أكثر من	بين	بين	$\frac{ \begin{bmatrix} HbCO \end{bmatrix}_{\acute{e}q}}{ \begin{bmatrix} Hb \end{bmatrix}_{\acute{e}q}}$
2,6.10 <sup>5</sup>	2,6.10 <sup>4</sup> 2,6.10	1,1.10 <sup>4</sup> 2,6.10	
وفاة سريعة	تسمم خطیر	أوجاع في الرأس	التأثير

تحليل دم شخص تنفس هواءً ملوثا بأحادي أوكسيد الكربون بَيْنَ أن تركيز هذا الغاز في الدم هو ¹-2,4.10 .

- ما الذي سوف يحس به هذا الشخص ؟
- 2. في الجسم ،يوجد تنافس بين ثنائي الأوكسيجين وأحادي أوكسيد الكربون للتثبيت على الهيموغلوبين(المعادلات1و4). نحصل على حالة توازن موافق للتفاعل ذي المعادلة :

(5) 
$$HbO_2(aq) + CO(aq) \rightleftharpoons HbCO(aq) + O_2(aq)$$

- . Kه أعط تعبير ثايتة التوازن  $K_5$  للمعادلة (5) بدلالة  $K_1$  و  $K_4$  أحسب قيمة  $K_5$
- 3. نضع شخصا أصيب بتسمم بأحادي أوكسيد الكربون في كيس به ثاني الأوكسيجين تحت ضغط مرتفع،بحيث يعمل على على على على على على على على خلال على الأوكسيجين المذاب في الدم. فسر بإيجاز تأثير هذا الكيس على دم الشخص.

