

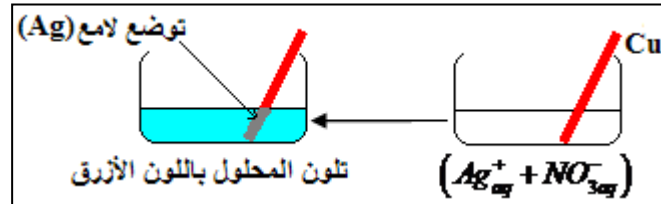
التحولات السريعة والتحولات البطيئة
T transformations rapides
et transformations lentes

I - تذكير: الأكسدة - اختزال

1 - تحول الأكسدة - اختزال

أ - تجربة: إبراز التجريبي لمفهوم الأكسدة - اختزال.

نصب في كأس حجم $V = 10\text{ml}$ من محلول نترات الفضة $(Ag^+_{aq} + NO^-_{3aq})$ ثم ندخل صفيحة من نحاس.



نلاحظ بعد لحظات:

* توضع فلز لامع (Ag) على الجزء المغمور من Cu .

* تلون المحلول تدريجيا باللون الأزرق دليل على وجود الأيونات Cu^{2+} .

ب - تعليل

كتابة نصفي معادلتَي الأكسدة والاختزال:

- معادلة الأكسدة: $Cu_{(s)} \square Cu^{2+}_{aq} + 2e^-$

لعبت ذرات النحاس دور المختزل (فقدت إلكترونات)، فتحوّلت إلى المؤكسد المرافق Cu^{2+} .

مزدوجة مختزل/مؤكسد: $Cu^{2+}_{aq} / Cu_{(s)}$

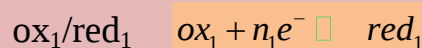
- معادلة الاختزال: $Ag^+_{aq} + e^- \square Ag$

لعبت أيونات الفضة Ag^+ دور المؤكسد (اكتسبت إلكترونات)، فتحوّلت إلى المختزل المرافق Ag .

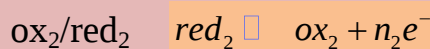
مزدوجة مختزل/مؤكسد: $Ag^+_{aq} / Ag_{(s)}$

2 - تعاريف

* المؤكسد هو كل نوع كيميائي قادر على اكتساب إلكترون أو أكثر ويسمى النوع الناتج المختزل المرافق:



* المختزل هو كل نوع كيميائي قادر على فقدان إلكترون أو أكثر ويسمى النوع الناتج المؤكسد المرافق:



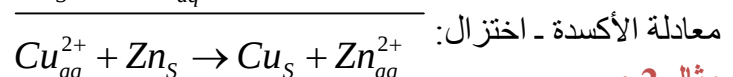
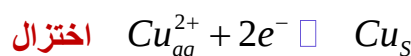
* تفاعل الأكسدة - اختزال: تفاعل يتميز بانتقال إلكترونات بين المؤكسد والمختزل.

3 - أمثلة لتفاعل الأكسدة - اختزال

مثال 1 :

أكسدة فلز الزنك Zn بأيونات النحاس II (Cu^{2+}) .

تتفاعل المزدوجتان $Cu^{2+}_{aq} / Cu_{(s)}$ و $Zn^{2+}_{aq} / Zn_{(s)}$ وفق نصفي المعادلتين:



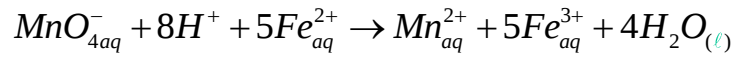
مثال 2 :

تفاعل أيونات البرمنغنات MnO^-_{4aq} وأيونات الحديد II Fe^{2+}_{aq} في وسط حمضي، نلاحظ فقدان محلول برمنغنات البوتاسيوم

للون البنفسجي نتيجة تكون أيونات المغنيزيوم Mn^{2+} العديمة اللون. فيما يمكن إبراز وجود Fe^{3+} بإضافة محلول الصودا حيث يتكون راسب أحمر.

تتفاعل المزدوجتان: Fe^{3+} / Fe^{2+} و MnO_4^- / Mn^{2+}

معادلة الأكسدة - اختزال:



II - التحولات السريعة والبطيئة

1 - التحولات السريعة

أ - نشاط تجريبي 1

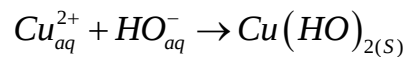
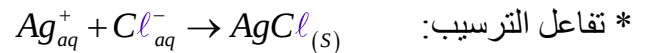
المناقشة: نصب في كأس حتما $V_1 = 20ml$ من محلول ثيوكبريتات الصوديوم $(2Na_{aq}^+ + S_2O_{3aq}^{2-})$ عديم اللون، نضيف إليها تدريجيا حتما $V_2 = 10ml$ من محلول ثنائي اليود I_2 ذو لون بني.

ب - استثمار:

- 1 - كيف تفسر اختفاء لون محلول ثنائي اليود؟
- 2 - هل اختفاء لون محلول ثنائي اليود I_2 لحظي أم تدريجي؟
- 3 - اكتب معادلة التفاعل الذي يحدث في الكأس.

التحولات السريعة هي التحولات التي تحدث خلال مدة وجيزة، فلا يمكننا تتبع تطورها بالعين المجردة أو بأجهزة القياس المعتادة والمتوفرة في المختبر.

ج - تحولات أخرى سريعة



* تفاعل بين أيونات البرمنغنات MnO_4^- و Fe^{2+} .

2 - التحولات البطيئة

أ - نشاط تجريبي 2

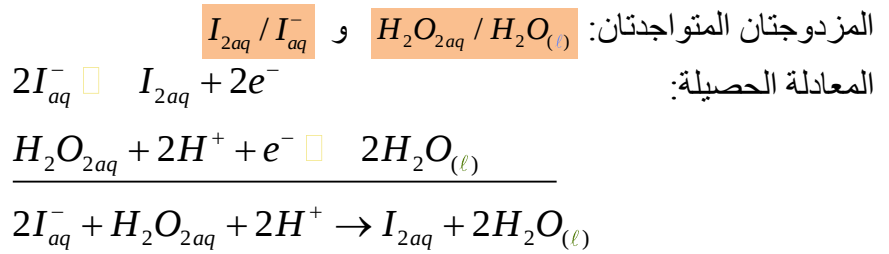
* المناقشة: أكسدة أيونات اليودور I_{aq}^- بواسطة الماء الأوكسيجيني H_2O_2 في وسط حمضي.

نمزج في كأس حتما $V_1 = 5ml$ من محلول يودور البوتاسيوم $(K_{aq}^+ + I_{aq}^-)$ تركيزه $C_1 = 5.10^{-3} mol.l^{-1}$ ،

و $V_2 = 5ml$ من الماء الأوكسيجيني H_2O_2 محض تركيزه $C_2 = 0,25 mol.l^{-1}$.

يظهر لون بني في الخليط تدريجياً مما يبين ظهور ثنائي اليود I_2 .

يبين التطور التدريجي للون الخليط أن التحول الذي يحدث بطيء، يمكن قياس المدة الزمنية.



يكون التحول بطيئاً، عندما يمكن تتبعه بالعين المجردة أو بأداة قياس خلال عدة دقائق أو عدة ساعات.

- ب - أمثلة أخرى لتحولات بطيئة
- * تفاعل الأكسدة اختزال بين الزنك Zn وأيونات النحاس Cu^{2+} ؛
 - * تكون الصدأ؛
 - * تفاعل الأسترة.

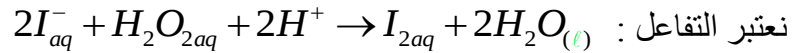
III - الإبراز التجريبي للعوامل الحركية.

1 - تعريف

نسمي عاملاً حركياً كل مقدار مؤثر على سرعة تحول كيميائي.

2 - أمثلة لبعض العوامل الحركية

أ - تأثير درجة الحرارة.

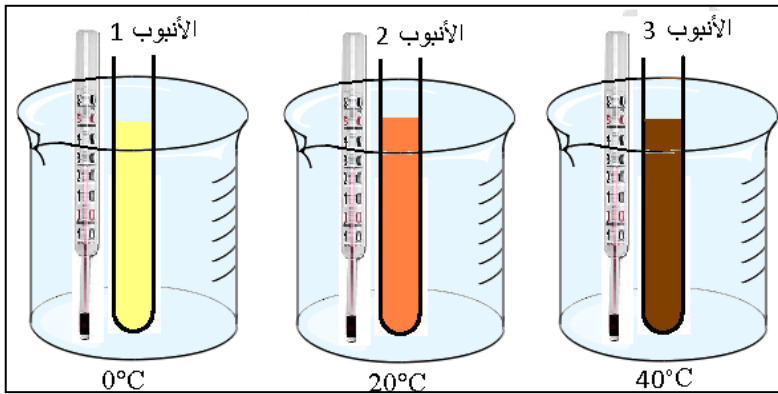


* نحضر ثلاث أنابيب اختبار، يحتوي كل واحد منها على حجم $V_1 = 5cm^3$ من محلول حمض ليودور البوتاسيوم $(K_{aq}^+ + I_{aq}^-)$ ذي التركيز المولي $C_1 = 0,2mol.l^{-1}$.

* الأنابيب موضوعة في أوساط درجة حرارتها مختلفة $(0^\circ C, 20^\circ C, 40^\circ C)$.

* نضيف في نفس اللحظة إلى كل أنبوب حجماً $V_2 = 5cm^3$ من الماء الأوكسجيني تركيزه $C_2 = 5.10^{-2}mol.l^{-1}$.

قارن مدة تكون اللون البني في الأنابيب.



نستنتج أنه كلما كانت درجة الحرارة مرتفعة كلما ازدادت سرعة التفاعل.

ب - تأثير تراكيز المتفاعلات.

في نفس التفاعل السابق بين $(K_{aq}^+ + I_{aq}^-)$ والماء الأوكسجيني H_2O_2 عند درجة الحرارة ثابتة، نغير تراكيز المتفاعل I_{aq}^- .

نلاحظ أنه كلما كان تركيز أيونات اليودور أكبر كان التحول أسرع والعكس صحيح.

يكون تطور مجموعة كيميائية أسرع كلما كان التركيز البدئي للمتفاعلات أكبر.

خلاصة:

العوامل الحركية، مقادير تؤثر على سرعة التحول الكيميائي.

درجة حرارة الوسط التفاعلي والتركيز البدئي للمتفاعلات عاملان حركيان. فكلما كانت درجة الحرارة مرتفعة والتراكيز

البدئية للمتفاعلات كبيرة كانت سرعة التحول أكبر.