

التمرين 08

نصب محلولاً إلكتروليتيّاً لأيونات الهيدروكسيد في محلول مائي لثنائي اليود، فنلاحظ أن قوة اللون البني المميز لثنائي اليود تنقص مع الزمن، يتم تفاعل حسب المعادلة الكيميائية: $3I_2(g) + 6OH^-(aq) \rightarrow 5I^-(aq) + IO_3^-(aq) + 3H_2O(l)$

- 1- فسر لماذا تضعف قوة اللون البني للمحلول ؟
- 2- في الحالة البدئية، تكون كميات المادة كالتالي: 0,75 mol من $I_2(g)$ و 1,2 mol من $OH^-(aq)$.
- 3- أنشئ جدولاً يمكن من تتبع تطور المجموعة أثناء التفاعل الكيميائي باستعمال تقدم التفاعل.
- 4- أحسب التقدم الأقصى، استنتج المتفاعل المحد للتفاعل.
- 5- أعط جرداً بكميات المادة لمكونات المجموعة عند نهاية التفاعل.