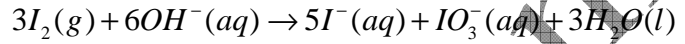


التمرين 08

www.pc-lycee.com

نصب محلولاً إلكتروليتيًا لأيونات الهيدروكسيد في محلول مائي لثنائي اليود، فنلاحظ أن قوة اللون البني المميز لثنائي اليود تنقص مع الزمن، يتم تفاعل حسب المعادلة الكيميائية:



1. فسّر لماذا تضعف قوة اللون البني للمحلول؟

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

Mohammed Sobhi

www.pc-lycee.com