

التمرين الأول:

نمزج 40ml من «حلول مائي لبرمنغنات البوتاسيوم» (K⁺ + MnO₄⁻)_{aq} المحمضة تركيزه المولي 0,2 mol.L⁻¹ مع 60ml من محلول مائي لحمض الأوكساليك H₂C₂O₄ تركيزه المولي 0,2 mol.L⁻¹. يحدث تفاعل كلي معادلته الحصيلة:



- 1- عرف المؤكسد والمرجع.
- 2- ما هما الثنائيتان (مرجع / مؤكسد) الداخلتان في التفاعل.
- 3- أحسب كمية مادة حمض الأوكساليك وكمية مادة شوارد البرمنغنات الابتدائيتين.
- 4- هل المزيج التفاعلي في نسب ستوكيومترية؟ علل.
- 5- أنشئ جدول تقدم التفاعل واستنتج منه قيمة التقدم الأعظمي.
- 6- ما هي حصيلة المادة في الحالة النهائية للتفاعل؟
- 7- استنتج التراكيز المولية لكل الأفراد الكيميائية Mn²⁺ و MnO₄⁻ في الحالة النهائية.

التمرين الثاني: اكمل الجدول التالي:

المركب الكيميائي	صيغة نصاف مفصلة	التسمية	العائلة التي ينتمي إليها
C ₃ H ₁₂
.....	بروبيل
.....	هكسين
.....	إيثانول
.....	ميثيل-2-بوتان
.....
.....

التمرين الثالث

نريد تحديد نصف القطر r لرشائع مسطحة تختلف في عدد حلقاتها N. نمرر في كل منها تيار كهربائي

شدته I = 2A و نقيس قيمة الحقل المغناطيسي B الناتج في مركزه

كل وشيعة ثم نرسم المنحنى البياني الممثل لقيم

هذا الحقل المغناطيسي بدلالة N عدد حلقات الوشيعة الموافقة

1. اكتب معادلة المنحنى البياني الموضح بالشكل.

2. تعطى البيانات النظرية لقيمة الحقل المغناطيسي B في

مركز الوشيعة.

$$B = \mu_0 \frac{I}{2r}, B = \mu_0 \frac{NI}{2r}, B = \mu_0 \frac{rI}{2N}, B = \mu_0 \frac{Nr}{2I}$$

ماهي العبارة الصحيحة؟

تعطى: $\mu_0 = 4\pi \cdot 10^{-7} \text{ SI}$

3. من الدراسة التجريبية والعبارة النظرية، استنتج قيمة نصف القطر r للوشائع

B(T) . 10⁵

