

التمرين الأول:

نمزج 40ml من محلول مائي لبرمنغنات البوتاسيوم $(K^+ + MnO_4^-)_{aq}$ المحمضة تركيزه المولي $0,2 \text{ mol.L}^{-1}$ مع 60ml من محلول مائي لحمض الأوكساليك $H_2C_2O_4$ تركيزه المولي $0,2 \text{ mol.L}^{-1}$ يحدث تفاعل كلي دعادلته 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 Mn^{2+} و MnO_4^- في الحالة النهائية.

التمرين الثاني: أكمل الجدول التالي:

المركب الكيميائي	صيغة نصاف مفصلة	التسمية	العائلة التي ينتمي إليها
C_3H_{12}
.....	بروبيل
.....	هكسين
.....	إيثانول
.....	ميثيل-2-بوتان
.....
.....

التمرين الثالث

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

شدته $I = 2A$ و نقيس قيمة الحقل المغناطيسي \vec{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 \vec{B} في

مركز الوشيعة.

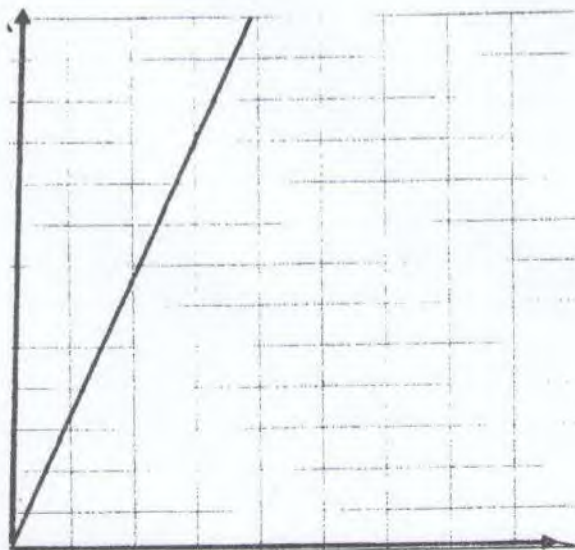
$$B = \mu_0 \frac{I}{2r}, B = \mu_0 \frac{NI}{2r}, B = \mu_0 \frac{rI}{2N}, B = \mu_0 \frac{Nr}{2I}$$

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

$B(T) \cdot 10^5$



1.2

N