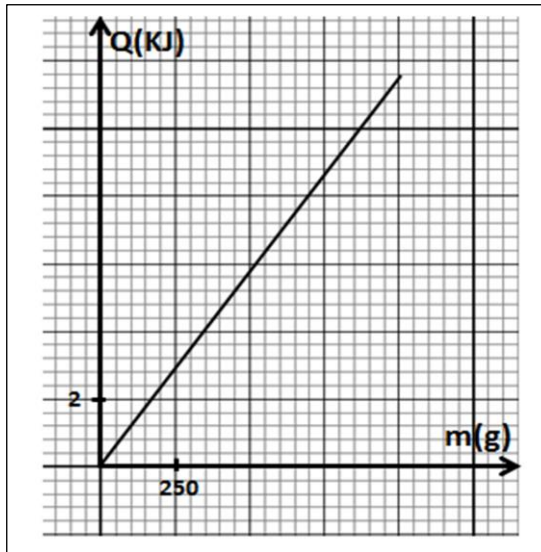


ثانوية يوسف بولخروف - الشفة	امتحان الفصل الثاني في مادة العلوم الفيزيائية	الأقسام: 2 ع ت	السنة الدراسية 2022/2021 المدة: ساعتان
-----------------------------	---	----------------	---

التمرين الأول: (4 نقاط)



1 - يمثل المنحنى البياني المقابل تغيرات التحويل الحراري Q المقدم لعينة من معدن بدلالة كتلتها m لرفع درجة حرارتها من 30°C إلى 60°C .
 أ / اكتب عبارة التحويل الحراري المقدم لهذه العينة .
 ب / اكتب معادلة البيان الممثل في الشكل المقابل .
 ج / استنتج السعة الحرارية الكتلية لهذا المعدن ثم تعرف عليه اعتمادا على الجدول أدناه.

2 - نأخذ قطعة من النحاس كتلتها $m = 2\text{kg}$ عند الدرجة 400°C و ندخلها في وعاء يحتوي على 0.5L من الماء عند الدرجة 30°C ، نقيس درجة الحرارة للجملة (قطعة نحاس + الماء) عند التوازن فنجدها 100°C .
 أ / أحسب التحويل الحراري الذي يحدث لقطعة النحاس ، ما هي إشارته ؟ علل .
 ب / ما هو التحويل الحراري الذي يكتسبه الماء باعتبار الجملة (نحاس + ماء) معزولة حراريا .
 ج / ما هو حجم الماء الذي يبقى في حالته السائلة ؟

يعطى: $C_{\text{eau}} = 4185\text{J/Kg} \cdot ^{\circ}\text{C}$ ، $\rho_{\text{ماء}} = 1\text{kg/L}$ ، $L_v = 2261\text{kJ/kg}$

المعدن	Fe	Cu	Pb
السعة الحرارية الكتلية ($\text{J/kg} \cdot ^{\circ}\text{C}$)	460	387	130

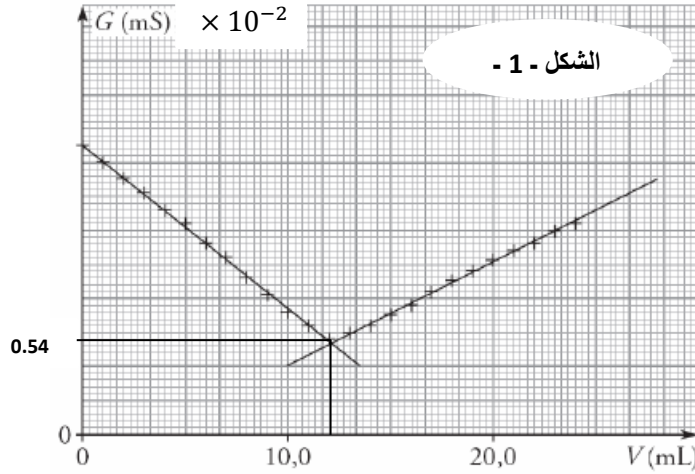
التمرين الثاني:

1 - نحضر محلولاً مائياً لحمض النتريك HNO_3 انطلاقاً من محلول تجاري S_0 تركيزه المولي C_0 يحمل المعلومات التالية :
 $P = 100\%$ ، $d = 1,51$

أ / ماذا نقصد بـ P و d .
 ب / تأكد أن التركيز المولي $C_0 \approx 24\text{mol/L}$.

2 - للتأكد من قيمة C_0 نأخذ بواسطة ماصة عيارية حجماً $V_0 = 2.5\text{ml}$ و نضعه في حوجة عيارية سعتها 1L نكمل بالماء المقطر إلى غاية خط العيار لنحصل على المحلول الحمضي ($\text{H}_3\text{O}^+ ; \text{NO}_3^-$) تركيزه المولي C_a
 أ / ماذا نسمي هذه العملية ، عرفها .
 ب / ما هو الهدف منها ؟

3 - نأخذ حجماً $V_a = 20\text{mL}$ من المحلول الحمضي المحضر سابقاً و نضيف إليه قطرات من كاشف أزرق البروموتيمول ، ثم نعايره بواسطة محلول هيدروكسيد البوتاسيوم ($\text{K}^+ ; \text{OH}^-$) تركيزه المولي $C_b = 0.1\text{mol/L}$ عن طريق قياس الناقلية الكهربائية G للمزيج التفاعلي في البيشر فننتج على البيان في الشكل - 1 -
 أ / ذكر بالبروتوكول التجريبي لعملية المعايرة ، مع ذكر الأدوات اللازمة .
 ب / اكتب معادلة التفاعل بين محلول حمض النتريك و محلول هيدروكسيد البوتاسيوم مبيناً أنه تفاعل حمض - أساس .
 ت / حدد الثنائيتين (أساس / حمض) الداخلتين في التفاعل .
 ث / انجز جدول تقدم التفاعل .
 ج / استنتج تركيز المحلول الحمضي المعايير C_a ، ثم تأكد من قيمة التركيز C_0 المحسوبة سابقاً .
 ح / هل يتغير لون كاشف أزرق البروموتيمول أثناء المعايرة ؟ علل مبيناً لون الكاشف في كل مرحلة من عملية المعايرة
 خ / ما هي الافراد الكيميائية الموجودة في البيشر عند التكافؤ ؟ احسب تراكيزها .
 د / حدد بيانياً ناقلية المزيج التفاعلي عند نقطة التكافؤ ، ثم تأكد من قيمتها حسابياً علماً أن ثابت خلية جهاز قياس الناقلية $K = 1\text{cm}$



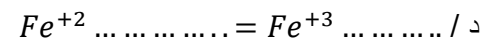
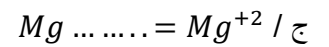
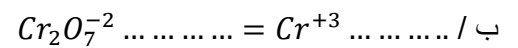
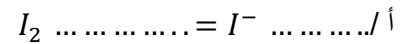
المعطيات :

$$M_H = 1\text{g/mol} , M_N = 14\text{g/mol} , M_O = 16\text{g/mol} , \lambda_{K^+} = 7.35\text{mS.m}^2/\text{mol} , \lambda_{NO_3^-} = 7.14\text{mS.m}^2/\text{mol}$$

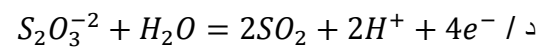
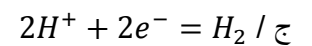
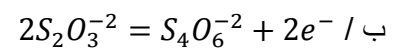
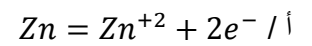
اللون الأصلي لأزرق البروموتيمول	لونه في المحلول الحمضي	لونه في المحلول الأساسي
أخضر	أصفر	أزرق

التمرين الثالث : (4 نقاط)

1 - اكمل المعادلات النصفية التالية ، ثم بين إن كانت معادلة نصفية للأكسدة أو الارجاع :



2 - حدد الثنائية (OX / Red) في المعادلات النصفية التالية :



بالتوقيع