

//////////////////////////////////// 4 مارس 2013 //////////////////////////////////////

الاسم واللقب:	توصيات - عدم اعادة السؤال - قراءة السؤال جيداً - استعمال الآلة الحاسبة - نظافة الورقة - عدم استعمال الماسح - فرض في 4 صفحات	العدد : 20 / الملاحظة:
القسم : 9 أ.....		
الرقم :		

تمرين عدد 1 (7 نقاط)

(1) للتعرف على الذرات المكونة لكحول الإيثانول . أكمل الجدول التالي :

اسم الذرة	رمز الذرة	نموذج الذرة
كربون		
أكسجين		
هيدروجين		

(2) عرف التفاعل الكيميائي :

(3) عرف المفردات التالية : - جسم هبائي نقي بسيط :

- جسم هبائي نقي مركب :

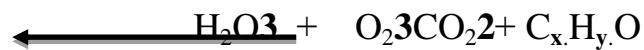
- الهباءة :

(5) احتراق كحول الإيثانول في أكسجين الهواء ينتج قطرات ماء على القمع و غاز يعكر ماء الجير. حدد :

- الأجسام المتفاعلة

- منتجات التفاعل :

(6) كتابة التفاعل الكيميائي لاحتراق كحول الإيثانول في أكسجين الهواء هي :



أ/ ذكر بمبدأ حفظ المادة :

ب/ بالاعتماد على مبدأ حفظ المادة و كتابة التفاعل الكيميائي حدد الأعداد x و y

x=....., y=.....

ج/ أكتب صيغة كحول الإيثانول :

(7) أحسب كتلة هباءة كحول الإيثانول $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$. علما أن كتلة ذرة الكربون $m_C = 2.10^{-26} \text{ kg}$

- كتلة ذرة الأكسجين : $m_O = 2,7.10^{-26} \text{ kg}$

- كتلة ذرة الهيدروجين : $m_H = 0,2.10^{-26} \text{ kg}$



M=.....

تمرين ع2-د: (6 نقاط)

نعتبر الجدول التالي : علما أن : $e = -1,6 \cdot 10^{-19} \text{ C}$

اسم الذرة	عدد الالكترونات	الكتلة	رمز الذرة
الكلور	17	$6 \cdot 10^{-23} \text{ g}$	Cl
الصوديوم	11	$4 \cdot 10^{-23} \text{ g}$	Na
الأزوت	7	$2,3 \cdot 10^{-23} \text{ g}$	N

(1) أعط وصفا للذرة :

(2) أحسب شحنة الالكترونات q' في ذرة الصوديوم:

$q' = \dots\dots\dots$

(3) استنتج شحنة النواة q لذرة الصوديوم :

(4) هباءة كلوريد الصوديوم (ملح الطعام) تتكون من ذرة كلور و ذرة صوديوم .

أ/ أكتب صيغة هباءة كلوريد الصوديوم :

ب/ أحسب كتلة هباءة كلوريد الصوديوم :

$M_1 = \dots\dots\dots$

(5) هباءة غاز الأزوت تتكون من 2 ذرات أزوت .

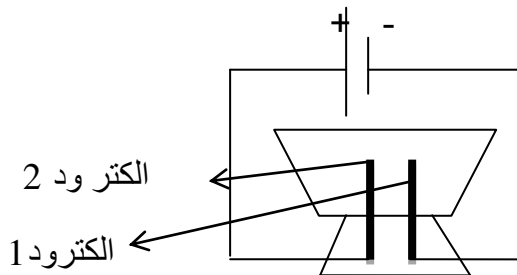
أ/ أكتب صيغة هباءة غاز الأزوت :

ب/ أحسب كتلة هباءة غاز الأزوت :

ج/ أحسب عدد هباءات غاز الأزوت في كمية مادة الأزوت كتلتها $m = 4,6 \text{ g}$:

$n = \dots\dots\dots$

(6) في المحلول محلول مائي للملح (Na^+/Cl^-)

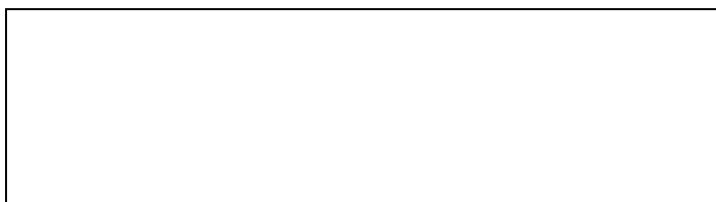


حدد الشوارد التي تتجه نحو الالكترود 1 و 2 :

-الكتروود 1:

-الكتروود 2 :

وضع الأستاذ على ذمة تلاميذه في المخبر المعدات التالية : مولد -محلال-قاطعة - أسلاك -أمبيرمتر- 4 كؤوس مرقمة من 1 الى 4 تحتوي محاليل مائية . هل يمكنك مساعدة التلاميذ في الاجابة على أسئلة الاستاذ ؟ :



(1) أرسم رسما بيانيا للدائرة الكهربائية .
(مولد+ قاطعة + أمبيرمتر +محلال+ أسلاك)

(2) عرف المحلول الشاردي :

(3) -الكأس 1 يحتوي محلول مائي لكبريتات النحاس تركيزه $C_1=60 \text{ gL}^{-1}$

- الكأس 2 يحتوي محلول مائي لكبريتات النحاس تركيزه $C_2=80 \text{ gL}^{-1}$

أ/ حدد علاقة التركيز بناقلية المحلول الشاردي للتيار الكهربائي :

ب/ عند وضع محتوى الكأس 1 في المحلال ثم الكأس 2 حصلنا على القيم التالية لشدة الكهرباء في الأمبيرمتر بدون ترتيب 45mA و 32mA . أسند قيمة الشدة حسب محتوى الكأس :

- الكأس 1 : الشدة : / - الكأس 2 : الشدة :

(4) الكأس 3 يحتوي ماء نقي و الكأس 4 يحتوي محلول مائي لثاني كرومات البوتاسيوم (برتقالي اللون) و هو محلول شاردي .

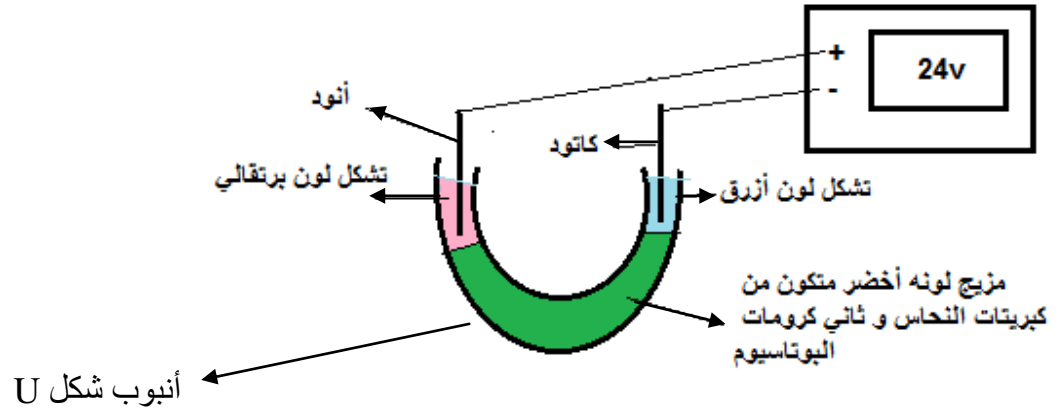
أ/ قارن ناقلية محتوى الكأس 4 للكهرباء بناقلية الماء النقي للكهرباء .

ب/ أضفنا محتوى الكأس 3 في الكأس 4 . حدد تأثير ذلك على :

- تركيز المحلول المائي لثاني كرومات البوتاسيوم (ينقص أم يزيد) مع التعليل :

- ناقلية المحلول المائي لثاني كرومات البوتاسيوم للكهرباء (تقل أم ترتفع) مع التعليل :

5) اضفنا محتوى الكأس 1 إلى الكأس 4 فأصبح مزيج لونه أخضر ووضعناه في أنبوب له شكل U كما هو مبين :



أ / للتعرف على تركيبة محلول شاردي أكمل الفراغات بما يناسب من عبارات في الجمل التالية :

- اللون البرتقالي حول الأنود يمثل الشوارد و علامتها

- اللون الأزرق حول الكاثود يمثل الشوارد و علامتها

ب/ عرف الشوارد المهبطية:

ج/ عرف الشوارد المصعدية:

د/ أكمل الجدول التالي بالاعتماد على التجربة السابقة :

الشوارد	اتجاه التنقل في المحلل	العلامة	نوعية الشوارد
الكبريتات			أنيونات
النحاس	نحو المهبط		
ثاني الكرومات	نحو المصعد		
البوتاسيوم		موجبة	

الحصة تدوم 60 دقيقة – استغلها جيدا و لا تغادر القاعة قبل نهاية الحصة – راجع إجابتك – حافظ على نظافة ورقتك /// وفقلم الله ///