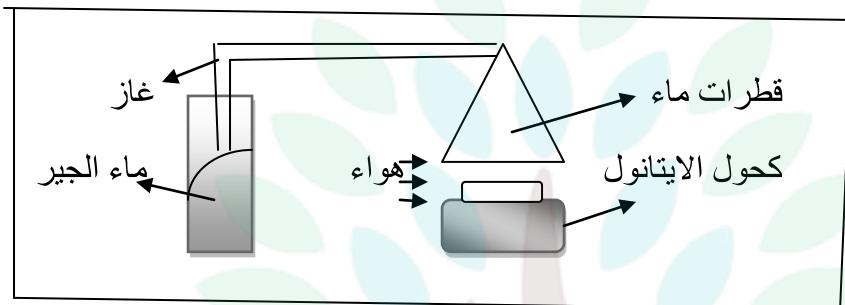


/////////////////////////////// السنة الدراسية : 2011/2012 //////////////////

..... / 20	<u>العدد :</u> <u>الملاحظة:</u>	نوصيات - عدم اعادة السؤال - قراءة السؤال جيدا - عدم استعمال الآلة الحاسبة - نظافة الورقة - عدم استعمال الماسح - <u>فرض 4 في صفحات</u>	الاسم واللقب: القسم : 9 أ الرقم :
------------	------------------------------------	--	---

تمرين ع-1 دد: (9 نقاط)

نعتبر التجربة التالية لاحتراق كحول الایتانول في أكسجين الهواء :



(1) للتعرف على الذرات المكونة لـكحول الایتانول . أكمل الجدول التالي :

نموذج الذرة	رمز الذرة	اسم الذرة
●		كربون
○		أكسجين
○		هيدروجين

(2) للتعرف على عناصر التفاعل الكيميائي . أكمل الجدول التالي :

الأكسجين	الماء	كحول الایتانول	اسم الهباءة
○○			○○●○○	النموذج الهبائي
		2 أكسجين + هيدروجين		الذريرية
C0 ₂				الصيغة الكيميائية
	college.9raya.tn			نوع الجسم الهبائي النقبي

(3) عرف التفاعل الكيميائي.....

..... 4) عرف المفردات التالية : - جسم هبائي نقى بسيط:

-جسم هبائي نقى مركب.....

- الهباءة.....



(احتراق كحول الايتانول في أكسجين الهواء ينتج قطرات ماء الجير. حدد :

- الأجسام المتفاعلة.....

- منتجات التفاعل.....

6) لكتابه التفاعل الكيميائي لاحتراق كحول الايتانول في أكسجين الهواء :

أ/ ذكر بمبدأ حفظ المادة.....

ب/ أكتب التفاعل الكيميائي لاحتراق كحول الايتانول في أكسجين الهواء كتابة متوازنة:



7) أحسب كتلة هباءة كحول الايتانول $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$. علما أن كتلة ذرة الكربون

- كتلة ذرة الأكسجين : $m_O = 2,7 \cdot 10^{-26} \text{ kg}$

- كتلة ذرة الهيدروجين $m_H = 0,2 \cdot 10^{-26} \text{ kg}$

$$M = m_C + m_H + m_O$$

تمرين عدد 2: (6 نقاط)

مسحوق كبريتات النحاس تتكون هباءاته من الذرات التالية : - الكبريت S

- الأكسجين O

- النحاس Cu

1) أعط وصفا للذرة :

2) أحسب شحنة الالكترونات في ذرة الأكسجين علما أنها تتكون من 8 الكترونات وأن ($e = -1,6 \cdot 10^{-19} \text{ C}$)

$$Q_e = \dots$$

3) استنتاج شحنة النواة لذرة الأكسجين و حدد علامتها :

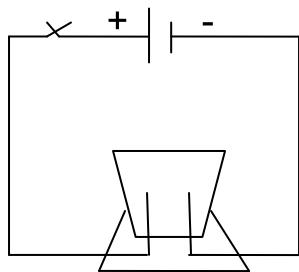
4) تكون هباءة كبريتات النحاس من : ذرة نحاس و ذرة الكبريت و 4 ذرات أكسجين

أ/ حدد نوعيتها مركبة أو بسيطة ؟

ب/ أكتب الصيغة الكيميائية للهباءة :



(وضعنا 0g من مسحوق كبريتات النحاس في كأس و أضفنا لها جم 12L، من الماء المقطر و سكبنا المحلول في محلل مرتبط بدارة كهربائية مغلقة كالتالي



أ/ أحسب تركيز هذا المحلول:.....

ب/ أكمل الفراغات بما يناسب من العبارات :

-الإلكترود الموصل بالقطب الموجب للمولد يسمى

-الإلكترود الموصل بالقطب السالب للمولد يسمى

- المحلول الشاردي يتكون من شوارد تتجه نحو المهدب و شوارد تتجه نحو المصعد .

ج/ حدد علامة الشوارد التالية :

- الكاتيونات:.....
- الأنيونات:.....

د/ شوارد النحاس تتجه نحو الإلكترود الموصل بالقطب السالب للمولد . حدد نوعها كاتيونات أو أنيونات؟

ه/ فسر ناقلة التيار الكهربائي عبر محلول شاردي من خلال تنقل شوارده .

تمرين ع3-دد: (5 نقاط)

في المخبر أحضرنا المعدات التالية : مولد / قاطعة / مصباح / أمبير متر / محلل / أسلاك / خمسة كؤوس مرقمة من 1 إلى 5 بها محليل مائية مختلفة كالآتي : - كأس عدد 1: محلول مائي لكبريتات النحاس

- كأس عدد 2: محلول مائي للملح

- كأس عدد 3: محلول كحولي

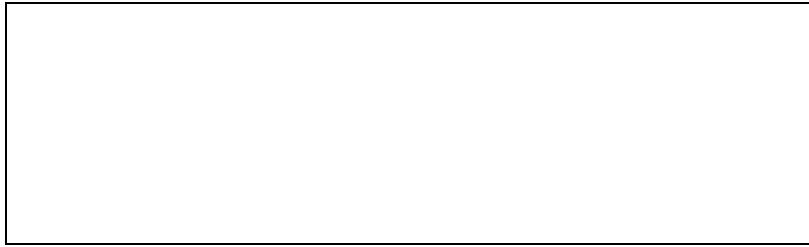
- كأس عدد 4: ماء نقى

- كأس عدد 5: محلول مائي لثاني كرومات البوتاسيوم

أنجزنا الدارة الكهربائية ووضعنا المحاليل تباعا في المحلل و قسنا الشدة | في الدارة | ب الجدول التالي:

حالة المصباح	شدة التيار الكهربائي (mA)	المحلول في الكأس عدد
يضيء	77	1
يضيء	122	2
لا يضيء	0.1	3
لا يضيء	4	4
يضيء	52	5

أرسم الدارة الكهربائية بالرموز:



2/ عرف المحلول الشاردي :

3/ حدد أرقام الكؤوس التي تحوي محاليل شاردية :

4/ أذكر العلاقة بين تركيز المحلول الشاردي و نقلته للتيار الكهربائي :

5/ أضفنا للكأس عدد 2 كمية من الملح كتلتها 10g وقرأنا الشدة في الأمبير متر

أ/ ما تأثير هذه الزيادة على : - التركيز؟ :

- النقلية للتيار الكهربائي؟ :

ب/ اختر من هذه القيم للشدة ما قرأناه في الأمبير متر : 100mA/134mA. معللا جوابك

college.9raya.tn

الحصة تدوم 60 دقيقة – استغلها جيدا و لا تغادر القاعة قبل نهاية الحصة – راجع إجابتك – حافظ على نظافة ورقتك // وفقك الله // 4/////////



college.9raya.tn