

المدرسة الإعدادية برأس الجبل	فرض تألوفي ع — 2 عدد العلوم الفيزيائية	الأستاذ: محمد عبد النبي المدة: 60 دقيقة 2014/2013
الاسم : .....	اللقب : .....	رقم : 9 : .....

### التمرين الأول ( 9.5 نقاط )

غاز ميثان يعتبر الغاز الأساسي المكون للغاز الطبيعي صيغة هبائه  $CH_4$  . هذا الغاز أثناء احتراقه التام يستهلك غاز الأكسجين  $O_2$  فينتج غاز يتسبب في تعكر ماء الجير مع بخار الماء.  
1- عرف بالتفاعل الكيميائي؟

..../1

2- سم الغاز المتسبب في تعكر ماء الجير؟ و اكتب صيغته الهبائية؟

..../1

3- أكتب الصيغة الهبائية للماء؟

..../0.5

4- سم العناصر المتفاعلة لهذه التجربة؟

..../1

5- سم منتجات التفاعل لهذه التجربة؟

..../1

6- اكتب معادلة هذا التفاعل الكيميائي باستعمال صيغ الهبئات؟

..../1

7- أذكر مبدأ حفظ المادة؟

..../1

8- قم بموازنة معادلة التفاعل الكيميائي لاحتراق الميثان حسب مبدأ حفظ المادة؟

..../1

9- استنتج كم تستهلك هبئة واحدة من الميثان من هبئات أكسجين عند هذا الاحتراق؟

..../0.5

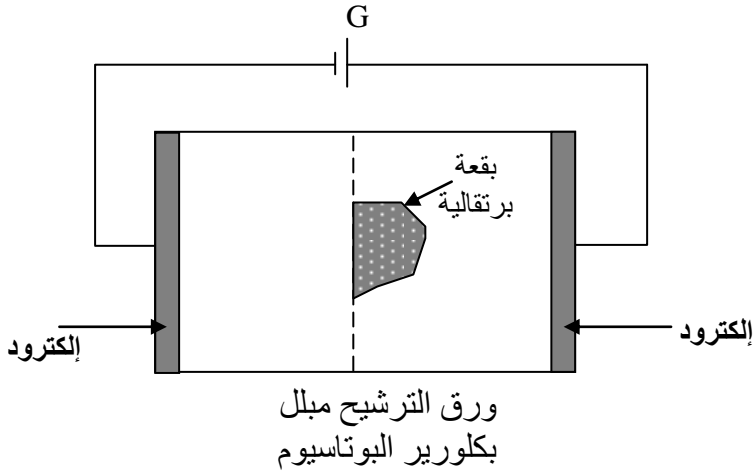
10- احتراق هبئة واحدة من الميثان كم تنتج من هبئات بخار الماء؟

..../0.5

11- بخار الماء الذي ينتجه هذا التفاعل الكيميائي بالبرودة يتحول إلى حالة سائلة هل هذا التحول يسمى تفاعل كيميائي؟ علل جوابك؟

..../1

## التمرين الثاني ( 6 نقاط )



نقوم بانجاز الدارة الكهربائية التالية تتكون من:

- مولد تيار كهربائي مستمر G (24v)
- محلول كهربائي يتكون من ورقة ترشيح مبللة بكلوريد البوتاسيوم وهو محلول شاردي بدون لون.
- المحلول يحتوي على إلكترود (صفيحة من نحاس)
- مرتبطة جهة القطب الموجب للمولد و إلكترود ثاني
- مرتبطة جهة القطب السالب للمولد.

نسكب وسط ورقة الترشيح قطرة من محلول ثاني كرومات البوتاسيوم  $K_2Cr_2O_7$  لونها برتقالي فنلاحظ أن البقعة البرتقالية تتسع و تتجه نحو إلكترود الموصول بالقطب الموجب للمولد.

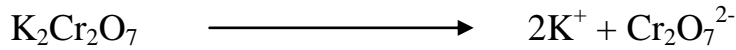
1- سم الإلكترود الموصول بالقطب الموجب للمولد؟

...../0.5

2- سم الإلكترود الموصول بالقطب السالب للمولد؟

...../0.5

إذا علمت أن محلول ثاني كرومات البوتاسيوم ينحل على الصيغة التالية:



3- الشاردة لونها برتقالي التي اتجهت نحو القطب الموجب اذكر صيغتها و اذكر صنفها؟

...../1

4- الشاردة المقابلة للتي لونها برتقالي اذكر صيغتها و صنفها؟

...../1

5- لماذا لا نلاحظ شوارد تتجه نحو إلكترود الموصول بالقطب السالب للمولد؟

...../0.5

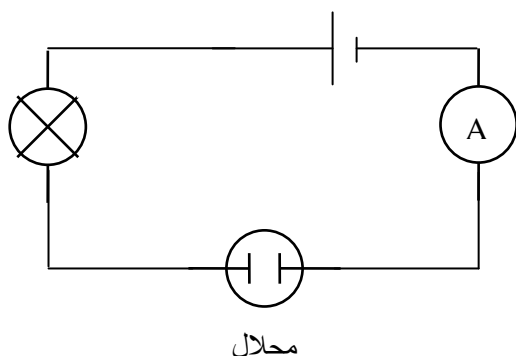
6- صنف العناصر التالية بالجدول الموالي:

...../2.5

O / H /  $H^+$  / OH<sup>-</sup> / H<sub>2</sub>O

شوارد مهبطية	شوارد مصعدية	ذرة	هباءة
.....	.....	.....	.....
.....	.....	.....	.....

### التمرين الثالث ( 4.5 نقاط )



قمنا بإنجاز دائرة كهربائية بالتسلسل تتكون من مولد تيار مستمر , مصباح , أمبيرمتر و محلال ( انظر الرسم ).

نضع في البداية بالمحلال زيت فنلاحظ أن المصباح لا يضيء و شدة التيار الكهربائي نقرؤها على أمبير متر  $I_1 = 0.2mA$   
ثم نقوم بتغيير الزيت بمحلول كلوريد النحاس  $CuCl_2$  مركز فنلاحظ إضاءة المصباح و شدة التيار الكهربائي نقرؤها على أمبير متر  $I_2 = 0.7A$

1- لماذا لا يضيء المصباح عند استعمال الزيت؟ استنتج نوعية محلول الزيت؟

..../1

2- بما نفسر إضاءة المصباح عند استعمال محلول كلوريد النحاس؟ استنتج نوعية هذا محلول؟

..../1

3- نضيف كمية من الماء النقي بمحلول كلوريد النحاس ماذا تلاحظ في إضاءة المصباح و شدة التيار الكهربائي؟

..../1

4- عند إضافة الماء النقي بالمحلال ماذا يحدث لتركيز محلول كلوريد النحاس؟

..../0.5

5- استنتج العلاقة بين شدة التيار الكهربائي و التركيز؟

..../1

عملا موفقا