

1 حيسمبر 2019



متوسطة " محمد ديب "

..

الاختبار الأول في مادة

العلوم الفيزيائية و التكنولوجيا

2 - 1 - 1

الوضعية الأولى (06 ن):

أجرى هارون التحليل الكهربائي لمحلول شاردي صيغته

الشاردية مجهولة و هي على الشكل: (X m+ + y n-)

فنتج عنه غاز الهيدروجين و غاز الكلور عند المسريين 1 و 2 .

1/ سم المسريين 1 و 2 .

2/ ماذا يمثل كل من الرمزين : X m+ و Y n- و

انطلاقا من نواتج هذا التفاعل استنتج الصيغة الشاردية و الجزيئية لهذا المحلول ثم سمه.

معادلة التفاعل الكيميائي عند كل مسرى .

5/ اكتب المعادلة الإجمالية بالصيغة الشاردية ثم بالصيغة الجزيئية (الإحصائية) .

الوضعية الثانية (06 ن):

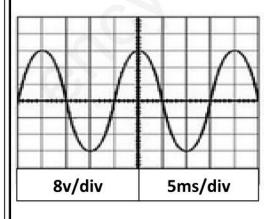
قصد التحضير الجيد لاختبار مادة الفيزياء و أثناء مراجعة فريال

لدرس انتاج التيار الكهربائي على قناة اليوتيب العلمية ظهر على

شاشة هذه القناة الرسم الموضح في الوثيقة المقابلة:

1/ ما نوع هذا التيار الكهربائي ؟ اكتب رمزه النظامي .

2/ ماذا تمثل الدلالتان 8v/div و 5ms/div ؟



Т	111	(i.		حسب	۽	12
-	التيار	هدا	دور	حسب) /	•

. U_{eff} الميار . ثم استنتج التوتر الأعظمي U_{max} لهذا التيار . ثم استنتج التوتر الأعظمي

fاستنتج التواتر الكهربائي f

الصفحـــة 2/1

الوضعية الإدماجية (08ن):

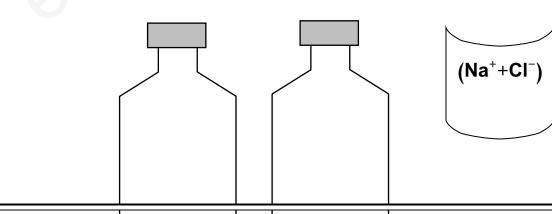
وجدت مروى في المخبر قارورتين تحتوي كلاهما على محلول شفاف لكنها تفاجأت حينما رأت الملصقة الخاصة بكل قارورة و التي تمكنها من التمييز بين محتوى القارورتين ملقاة على الأرض. تمعنت مروى جيدا في الملصقتين فقرأت على إحداهما الصيغة ($^-$ Na⁺+Cl) و على الأخرى الصيغة ($^-$ C₂H₆O).

1/ ما هي الصيغة الموافقة للمحلول الشاردي و الصيغة الموافقة للمحلول الجزيئي؟

2/ اقترح على مروى بروتوكولا تجريبيا يسمح لها بإعادة إلصاق البطاقة الموافقة

لكل محلول على قارورته المناسبة مبينا ذلك بمخطط كهربائي .

السند: مولد للتيار المستمر ، قاطعة ، أسلاك توصيل ، مصباح ، مسريين من الغرافيت ، وعاء تحليل.



ency-education.com/4am.html

