

السنة الدراسية : 2021 / 2022  
التاريخ : 03 / 03 / 2022  
المستوى : 9 أساسي 3 + 4 + 5 + 6  
الزمن : 60 دق

فرض تألوفي عدد 2  
علوم فيزيائية

المدرسة الإعدادية يوغرطة  
بالكاف  
الأستاذ : إبراهيم الرحالي

الإسم : ..... القب : ..... القسم : ..... الرقم : .....

العدد المسند و الملاحظات :

20

\* تمرين عدد 1 : (08 نقاط) \*

I- ضع علامة ( x ) أمام الإجابة الصحيحة :

• الذرة متعادلة كهربائيا .

• أثناء كل تفاعل كيميائي يتغير العدد الجملي للذرات .

• تتميز الشوارد المصعدية بشحنة كهربائية موجبة .

• نعبر عن كل تفاعل كيميائي بمعادلة كيميائية متوازنة .

2

II- أكمل الفراغات بما يناسب من الكلمات التالية : محلول شاردي- منتجات التفاعل - بصعوبة - أ قدر - أجسام متفاعلة - الإلكترونات - نواة

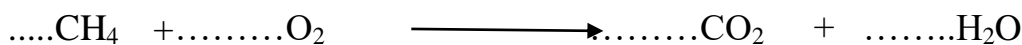
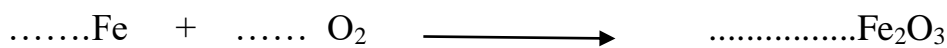
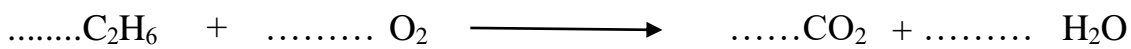
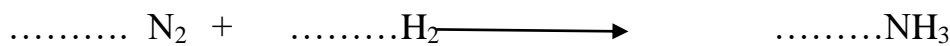
• يسمى كل محلول مائي ..... من الماء النقي على نقل التيار الكهربائي .....

• التفاعل الكيميائي هو تحول تختفي ثنائه أجسام تسمى ..... وتظهر أجسام أخرى جديدة

تسمى .....

• تتكون الذرة من ..... لها شحنة كهربائية موجبة و مجموعة من ..... لها شحنة كهربائية سالبة .

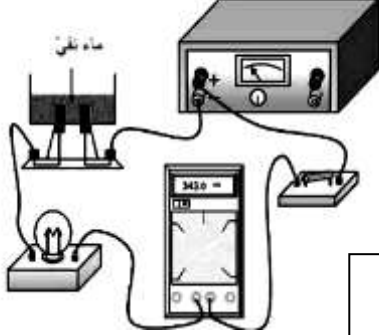
III - قم بموازنة المعادلات الكيميائية التالية :



3

\* تمرين عدد 2 : ( 6 نقاط ) \*

I- نعتبر الدارة الكهربائية التالية و التي تتكون من مولد كهربائي , محلال كهربائي , جهاز امبيرمتر و مصباح كهربائي و قاطعة . وضعنا في المحلل الكهربائي كمية من الماء النقي فلاحظنا ان المصباح لا يضيء اما الامبيرمتر فيشير إلى شدة تيار كهربائي قيمتها  $I_0=4 \text{ mA}$



1 – أرسم الدارة الكهربائية التي تمثل التجربة المنجزة بإستعمال الرسوم البيانية .



2 – هل الماء النقي ناقل للتيار الكهربائي ؟

3- نعوض الماء النقي ببعض المحاليل المائية و نقيس في كل مرة شدة التيار الكهربائي كما يبينه الجدول الموالي :

المحلول المائي	محلول مائي لمخ الطعام	محلول مائي للكحول	محلول مائي لكبريتات النحاس	محلول مائي للسكر
حالة المصباح	يضيء	لا يضيء	يضيء	لا يضيء
شدة التيار الكهربائي	$I_1=120 \text{ mA}$	$I_2=5 \text{ mA}$	$I_3=150 \text{ mA}$	$I_4=3 \text{ mA}$

أ – ماهي المحاليل المائية الأقدر من الماء النقي على نقل التيار الكهربائي ؟

ب – ماهي المحاليل المائية التي تنقل التيار الكهربائي بنفس الكيفية التي ينقل بها الماء النقي ؟

3 – أ – ماذا يسمى كل محلول مائي اقدر من الماء النقي على نقل التيار الكهربائي ؟

ب – عرف هذا المحلول .

4- للتعرف على تأثير التركيز على ناقلية المحاليل المائية للكهرباء قمنا بوضع كمية من محلول مائي لملح الطعام ( $S_1$ ) تركيزه  $C_1$  لاحظنا ان الامبيرمتر يشير إلى شدة تيار كهربائي  $I_1 = 0.36mA$ . أعدنا نفس

التجربة بمحلول مائي لملح الطعام ( $S_2$ ) بتركيز  $C_2$  فنقل شدة تيار كهربائي  $I_2 = 0.45mA$

أ - بمقارنة شدة التيار الكهربائي أي المحلولين أقدر على نقل التيار الكهربائي ؟

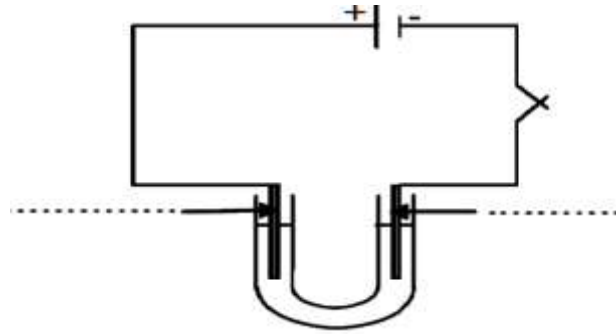
1 .....

ب - حدد أي المحلولين أكثر تركيزا ؟ علل إجابتك .

1 .....

### \* تمرين عدد 3 : ( 06 نقاط ) \*

للتعرف على تركيبة المحلول الشاردي وضعنا في محلول كهربائي على شكل U محلول مائي لكبريتات النحاس ( أزرق اللون ) و محلول مائي لبرمنغنات البوتاسيوم ( بنفسجي اللون ) كما هو مبين في الرسم . بعد مدة زمنية نلاحظ إنتقال اللون الأزرق نحو قطب المحلل الموصل بالقطب السالب للمولد و إنتقال اللون البنفسجي نحو قطب المحلل الموصل بالقطب الموجب للمولد .



1 - حدد على المحلل الكهربائي كل من المهبط ( الكاتود ) و المصعد ( الأنود ).

2- إذا علمت أن اللون الأزرق لكبريتات النحاس يرجع لإحتوائه لشوارد النحاس و أن اللون البنفسجي

يرجع لإحتوائه لشوارد البرمنغنات .

أ - ماذا تسمى شوارد النحاس؟ وما هي شحنتها الكهربائية ؟

1 .....

ب - ماذا تسمى شوارد البرمنغنات ؟ وما هي شحنتها الكهربائية ؟

1

3 – إذا علمت أن كل محلول شاردي يتكون من نوعين من الشوارد .

أ – ماهو نوع شوارد الكبريتات؟ و ماهي شحنتها الكهربائية؟

1

ب – ماهو نوع شوارد البوتاسيوم؟ و ماهي شحنتها الكهربائية؟

1

4 – ما هو الدور الذي تقوم به الشوارد في المحلول الشاردي؟

1

