

السنة الدراسية : 2018 / 2017

التاريخ : 19 ماي 2018

الزمن : 60 دقيقة

فرض تأييفي عدد 2

علوم فيزيائية

المدرسة الإعدادية يوغرطة الكاف

الأستاذ : إبراهيم الرحالي

المستوى : 9 أساسى 3 + 4

الإسم اللقب العدد الرتبى القسم : 9 أساسى

العدد المسند :

20

التمرين عدد 1 : (5 نقاط)

I - تبين القترح الصحيح من الخطأ من بين المقتراحات التالية :

- يحتوي محلول الماء لكبريتات النحاس على شوارد النحاس و هي شوارد موجبة و شوارد الكبريتات و هي شوارد سالبة .

- تنتقل شوارد النحاس نحو المهبط .

- تنتقل شوارد الكبريتات نحو المصعد .

- تنتقل شوارد النحاس نحو قطب المحلل الموصل بالقطب السالب للمولد .

- تنتقل شوارد الكبريتات نحو قطب المحلل الموصل بالقطب السالب للمولد .

يتكون المحلل الكهربائي من قطبيين و هما المهبط و المصعد .

1

1

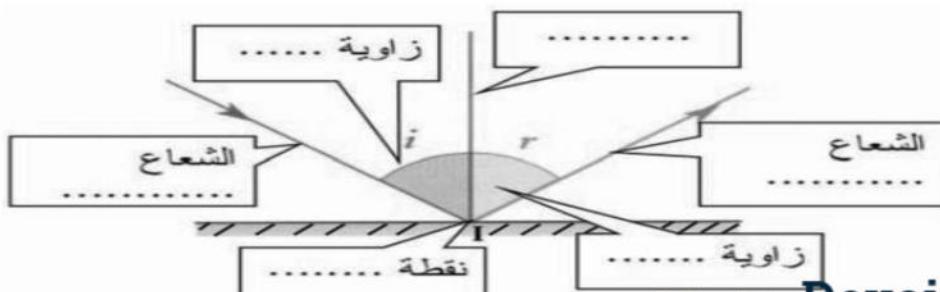
1.5

- الماء النقي للتيار الكهربائي لكن بصعوبة .
- يسمى كل محلول مائي من الماء النقي على التيار الكهربائي بال محلول الشاردي .
- تتأثر ناقلة محلول المائي بقيمة تركيزه .
- تؤمن ناقلة محلول الشاردية للكهرباء بفضل حركة جماعية للأنيونات نحو وال كاتيونات نحو

II - أكمل الجمل التالية بما يناسب من الكلمات :

أقدر - الشاردي - نقل - المصعد - ناقل - المهبط

1.5



تمرين عدد 2 : (7.5 نقاط)

- I)- قمنا بقياس قيمة pH بعض المحاليل في درجة حرارة 20°C كما هو مبين في الجدول التالي:
- 1)- أكمل تعمير الجدول بتحديد نوع محلول علماً أن pH الماء النقي يساوي 7.08 في 20°C .

محلول الصودا	حامض الكلورهيدريك	ماء الجفال	المحلول المائي للسكر	محلول حامض الخل	عصير البرتقال	المحلول
12.13	2.65	10.39	7.08	3.98	6.2	pH
.....	نوع محلول

2)- قارن درجة حموضة حامض الكلورهيدريك و درجة حموضة الخل معللاً جوابك.

.....

.....

3)- اقترح تجربة لتغيير قيمة pH حامض الكلورهيدريك حتى تصبح متساوية مع قيمة pH محلول الخل.

.....

.....

4)- أضفنا كمية من الماء النقي إلى محلول الصودا. كيف تتغير قيمة pH محلول؟ علل جوابك.

.....

.....

II)- أخذنا حامض الكلورهيدريك و وضعناه في ثلاثة كؤوس يحتوي كل واحد منهم على 100 mL ثم أضفنا في كل كأس حجم معين من الماء كما هو مبين في الجدول التالي:

رقم الكأس	3	2	1	حجم الماء المضاف (mL)
	100	300	20	

1)- أذكر رقم الكأس الذي يحتوي حامض الكلورهيدريك الأقل تركيزا؟ علل جوابك.

.....

.....

2- قمنا بقياس pH كل محلول بدون ترتيب فتحصلنا على القيم التالية:

$$5.38 - 4.82 - 3.29$$

أ- فسر اختلاف قيم pH المتحصل عليها؟

ب- أنسد لكل كأس قيمة الـ pH المناسبة في الجدول التالي:

رقم الكأس	حجم الماء المصاف (mL)	قيمة pH
3	2	1
100	300	20
.....

ج- حدد الكأس الذي يحتوي على محلول الأكثر حموضة؟ علل إجابتك.

تمرين عدد 3 : (7.5 نقاط)

I – يبين الجدولين التاليين تطور زاوية الإنكسار بتغير زاوية الورود إثر مرور الضوء من الهواء إلى البلاكسيرلاص ثم إثر مرور الضوء من الهواء إلى الزجاج.

الإنكسار من الهواء إلى الزجاج

الإنكسار من الهواء إلى البلاكسيرلاص

زاوية الورود (i)	زاوية الإنكسار (r)
89	36
70	33
50	27
30	17
0	0

زاوية الورود (i)	زاوية الإنكسار (r)
89	42
70	40
50	31
30	20
0	0

1 – عرف إنكسار الضوء .

2 – قارن زاوية الإنكسار بزاوية الورود في كل من الجدولين .

3 – أ- كم تساوي زاوية الإنكسار القصوى في كل من البلاكسيرلاص و الزجاج ؟

- زاوية الإنكسار القصوى في البلاكسيرلاص هي $\lambda_1 =$

- زاوية الإنكسار القصوى في الزجاج هي $\lambda_2 =$

ب- بمقارنة λ_1 و λ_2 تبين الوسط الأكثر إنكسارية للضوء البلاكسيرلاص أم الزجاج معللا إجابتك .



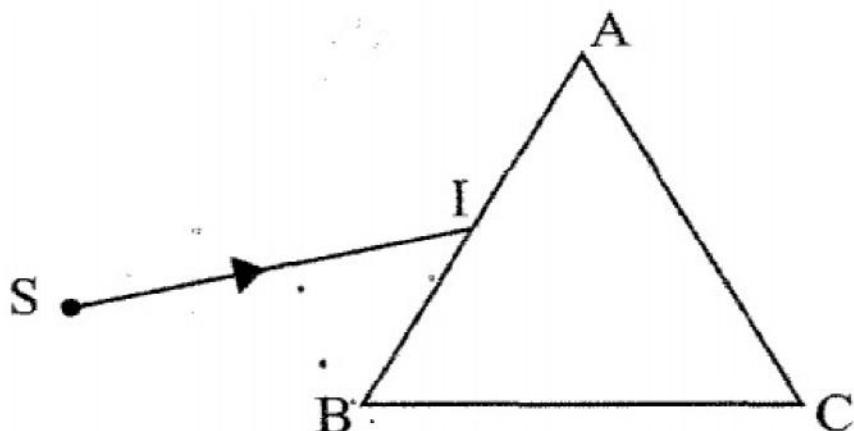
II – نمر شعاع ليز عبر موشور قائم فنلاحظ انحرافه عن مساره عند الخروج و يتعرض إلى إنكسارين.

1 – أذكر أين يقع هاذين الإنكسارين ؟

الإنكسار الأول :

الإنكسار الثاني :

2 – أكمل مسار الشعاع SI عند مروره عبر الموشور .



3 – نعرض شعاع الليز بضوء أبيض فنلاحظ تكون بقعة ضوئية متكونة من مجموعة من الألوان .

أ – ماذا تسمى البقعة الضوئية المتحصل عليها ؟

.....

ب – ماذا حدث للضوء الأبيض عند مروره عبر الموشور ؟

.....

ج – أذكر ألوان هذه البقعة الضوئية مرتبة .

.....
-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------

4 – في ظاهرة قوس قزح أذكر من يلعب دور الضوء الأبيض ومن يلعب دور الموشور .

.....

.....

