

السنة الدراسية : 2017 / 2018

التاريخ : 19 ماي 2018

الزمن : 60 دقيقة

فرض تألفي عدد 2

علوم فيزيائية

المدرسة الإعدادية يوغرطة الكاف

الأستاذ : إبراهيم الرحالي

المستوى : 9 أساسي 3 + 4

الإسم : اللقب : العدد الرتبي : القسم : 9 أساسي

العدد المسند :

20

التمرين عدد 1 : (5 نقاط)

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

• يحتوي المحلول المائي لكبريتات النحاس على شوارد النحاس و هي شوارد موجبة و شوارد الكبريتات و هي شوارد سالبة .

1

- 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 قطبين و هما المهبط و المصعد .

1

- المهبط يسمى أيضا الأنود .

- المصعد يسمى أيضا الكاتود .

- المصعد هو القطب الموجب للمحلال

- المهبط هو القطب السالب للمحلال

II - أكمل الجمل التالية بما يناسب من الكلمات :

أقدر - الشاردي - نقل - المصعد - ناقل - المهبط

- الماء النقي للتيار الكهربائي لكن بصعوبة .

- يسمى كل محلول مائي من الماء النقي على التيار الكهربائي

1.5

بالمحلول الشاردي .

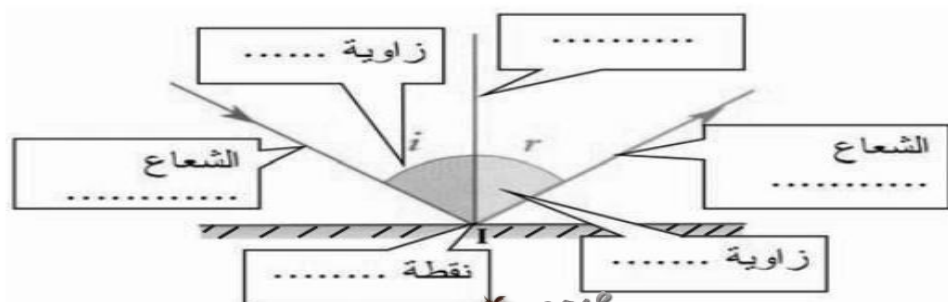
- تتأثر ناقلية المحلول المائي بقيمة تركيزه .

- تؤمن ناقلية المحاليل الشاردية للكهرباء بفضل حركة جماعية للأيونات نحو

و الكاتيونات نحو

III - أكمل الرسم التالي بما يناسب من الكلمات :

1.5



تمرين عدد 2 : (7.5 نقاط)

(I) - قمنا بقيس قيمة pH بعض المحاليل في درجة حرارة 20 °C كما هو مبين في الجدول التالي:

(1) - أكمل تعميم الجدول بتحديد نوع المحلول علما أن pH الماء النقي يساوي 7.08 في 20 °C .

المحلول	عصير البرتقال	محلل حامض الخل	المحلل المائي للسكر	ماء الجفال	حامض الكلورهدريك	محلل الصودا
pH	6.2	3.98	7.08	10.39	2.65	12.13
نوع المحلول

(2) - قارن درجة حموضة حامض الكلورهدريك و درجة حموضة الخل معللا جوابك .

.....
.....

(3) - اقترح تجربة لتغيير قيمة pH حامض الكلورهدريك حتى تصبح متساوية مع قيمة pH محلل الخل.

.....
.....

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

.....
.....

(II) - أخذنا حامض الكلورهدريك و وضعناه في ثلاث 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	1	2	3
حجم الماء المضاف (mL)	20	300	100

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

.....
.....

(2) - قمنا بقيس pH كل محلول بدون ترتيب فتحصلنا على القيم التالية:

5.38 - 4.82 - 3.29

أ- فسر اختلاف قيم pH المتحصل عليها ؟

.....
.....

0.5

ب- أسند لكل كأس قيمة ال pH المناسبة في الجدول التالي:

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

0.75

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

.....
.....

0.75

تمرين عدد 3 : (7.5 نقاط)

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

الإنكسار من الهواء إلى الزجاج

الإنكسار من الهواء إلى البلاستيكفلاص

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

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

0.5

1 - عرف إنكسار الضوء .

.....
.....

0.5

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

.....
.....

0.5

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

- زاوية الإنكسار القصوى في البلاستيكفلاص هي $\lambda_1 = \dots\dots\dots$

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

1

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

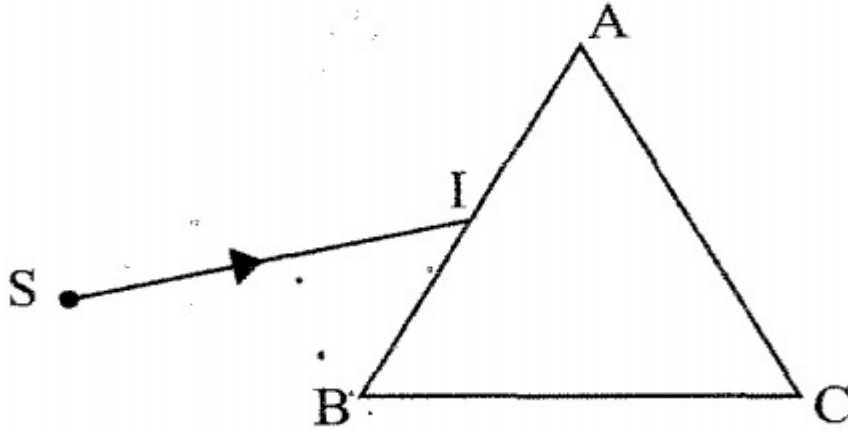
.....
.....

II – نمرر شعاع ليز عبر موثور قائم فنلاحظ إنحرافه عن مساره عند الخروج و يتعرض إلى إنكسارين.

1 – أذكر أين يقع هاذين الإنكسارين ؟

..... : الإنكسار الأول
..... : لإنكسار الثاني

2 – أكمل مسار الشعاع SI عند مروره عبر الموشور .



3 – نعوض شعاع الليز بضوء أبيض فنلاحظ تكون بقعة ضوئية مكونة 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 .

.....
.....

