

الإسم : اللقب : القسم : 9اساسي الرقم.....

1 / 1) أكمل الفراغات بما يناسب من العبارات:

أ - يختص كل محلول مائي شاردي يتراوح بين صفر و ويسمى pH المحلول

4.5/.....

ب - pH محلول مائي شاردي قابل للقياس بجهاز الـ pH - متر.

ج - تختص بـ pH أقل من سبعة في $25^{\circ} C$

د - عملية قياس pH بجهاز الـ pH - متر من قياسه بورق الـ pH .

و - تختص بـ pH أكبر من سبعة في $25^{\circ} C$

2) يشير الجدول التالي إلى قيم pH في $25^{\circ} C$ لعدد من السوائل.

السائل	الخلّ	جفال	محلول الصودا	حامض الكلور	حليب البقر	محلول النشادر
قيمة الـ pH	3.45	10.6	13	1.98	6.5	10.57

أ - ذكّر بقيمة pH الماء النقي في $25^{\circ} C$

0.5/.....

ب- بالإعتماد على قيم الـ PH بيّن أنه يمكن تصنيف السوائل إلى مجموعتين.

1.5/.....

المجموعة الأولى :

1.5/.....

ج - أيّ السائلين أحض : الخلّ أم حليب البقر؟ علّل جوابك ؟

1.5/.....

II / في حوزتنا قارورة محلول مائي حامضي كتب على علامتها $pH = 2$ وثلاثة كؤوس إختبار يحتوي كل واحد منها 1ml من المحلول الحامضي. أضفنا إلى كلّ كأس كمية من الماء ذات حجم :

- $V_1 = 9ml$ في الكأس الأول.

- $V_2 = 99ml$ في الكاس الثاني.

- $V_3 = 999ml$ في الكأس الثالث.

قيس pH المحاليل ادى إلى القيم غير المرتبة التالية : 2.5 ، 3.8 ، 4.2

1 (فسّر سبب إختلاف قيم pH المحاليل الناتجة عن إنجاز هذه التجربة ؟

2/.....

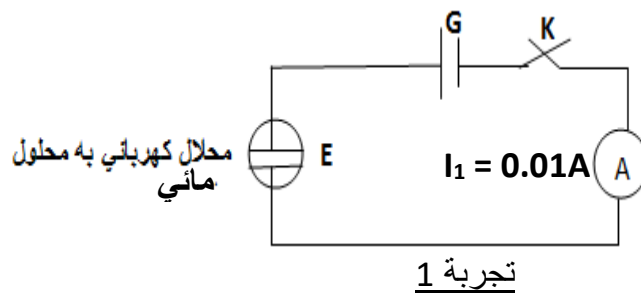
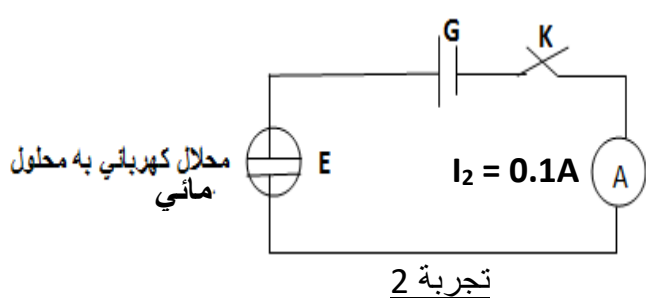
2 (أسند إلى كل كأس إختبار قيمة pH المحلول الذي يحتويه مع التعليل؟

1.5/.....

3 (كيف تتغير درجة الحموضة بتغير التركيز؟

1/.....

III (لمقارنة تركيز محلولين لنفس المادّة قمت بإنجاز التجريبتين المرسومتين في الشكل أسفله



1 (بمقارنة قيمتي شدّة التيار الكهربائي I_1 و I_2 المبينة في التجريبتين السابقتين حدّد من بين المحلولين أيهما أقدر على نقل التيار الكهربائي؟

2/.....

2 (أي محلول إذن أكبر تركيز من الآخر ؟

2/.....

3 (إقترح تجربة من خلالها تصبح قيمة الشدّة في التجربة 2 مساوية لقيمة الشدّة في التجربة 1.

2/.....

عملا موفقا