اعدادية مصطفى خريف محمدية الذهبي بوكحيلي	**فرض مراقبة عدد2 في الفيزياء**	**9أ** **2018/2017**

التمرين 1:

1) أجب بـ "صواب" أو "خطأ" وصحح الخطأ

- - قيمةPHمحلولمائيشارديننتأثربالتركيزفقط .....
- .....
- نتعرف إلى درجة حموضة محلول مائي شاردي بتحديد تركيز المحلول .....
- .....
- PH محلول متعادل يتأثر بالحرارة و بالتركيز معًا.....
- .....
- كل محلول متعادل يحتوي على نفس العدد من الشوارد المصعديةو الشوارد المهبطية .....
- .....

2) أكمل بما يناسب

- تؤمنناقليةالمحاليلالشاردية للكهرباءبفضلحركةجماعيةل..... نحوالمصعدول .....نحوالمهبط.
- يختص كل محلول مائي شارديبـ..... يتراوح بين صفر..... و يتسمى PH

التمرين عدد 2:

I. لدينا الدارة الكهربائية التالية :

- عند علق القاطعة سجل جهاز اللأمبرمتر **I =12m A**

1) حدد مدى ناقلية الماء النقي للكهرباء

.....

2) غيرنا الماء النقي ببعض المحاليل فتحصلنا على الجدول التالي

المحلول المائي	لكبريتات النحاس	للملح	للسكر
شدة التيار الكهربائي I(mA)	200	300	10

أ)أستخرج من الجدول المحاليل الشاردية

.....

ب) عرف المحاليل الشاردية

.....

3) أضفنا للمحلول المائي لكبريتات النحاس كمية من كبريتات النحاس m=2g

أ) حدد أذا كانت شدة التيار الكهربائي تزداد أم تنقص , محددا علاقة التركيز بالناقلية

.....

ب) حدد على الرسم كل من المهبط و للمصعد

4) علما أن اللون الأزرق خاص بشوارد النحاس الذي إنتقل إلى غمد المحلال الموصول بالقطب السالب

أ) إستنتج نوع شوارد النحاس (كاتيونات أو أتيونات) محددا علامتها

.....

ب) حدد دور الشوارد في المحلول

.....

II. لدينا الجدول التالي

محلول	الصودا	الخل	ماء مقطر	مشروب غازي	الجفال
PH	13.25	2.8	7	4.5	10
-حامض- قلوي- متعادل					

1) أكما تعمير الجدول

2) حدد قيمة درجة الحرارة التي أجريت فيها التجربة

.....

3) أستنتج الجهاز المستعمل لقيسPH المحاليل

.....

4) قارن درجة قلوية محاليل القلوية

.....

5) قارن درجة حموضة المحاليل الحامضية

.....

6) نظيف كمية من الماء النقي إلى المحلول الصود

أذكر كيف تتطور قيمةPH.

.....

7) بين العلاقة التركيز بقيمة PH المحاليل القلوية

.....

8) نضيف كمية هامة من الماء النقي إلى محلول الخل

بين كيف تتطور قيمة PH

.....

9) بين علاقة التركيز بقيمة PH المحاليل الحامضة و بدرجة حموضتها

.....