

النقطة /20	<p>فرض كتابي رقم 3 في مادة الفيزياء الدورة الأولى المستوى الثالثة ثانوي إعدادي الموسم الدراسي 2011/2012</p>	<p>الثانوية الإعدادية الأطلس - تافراوت الاسم الكامل: القسم : الفوج: مدة الإنجاز : ساعة واحدة</p>																		
التمرین الأول: (8,5ن)																				
1. اتممه ملئياً :																				
2,5ن	<p>▪ تصنف المحاليل المائية حسب قيمة pH. فإذا كان يساوي سبعة يكون محلول أما إذا كان pH محلول أكبر من سبعة فيكون محلول في حين يكون محلول حمضياً إذا كان محلول من سبعة.</p>																			
2,5ن	<p>2. يعطي الجدول أسلفه قيم pH بعض المحاليل المائية:</p>																			
1ن	<table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <thead> <tr> <th style="text-align: center;">الصودا</th> <th style="text-align: center;">الخل</th> <th style="text-align: center;">الماء الخالص</th> <th style="text-align: center;">ماء جافيل</th> <th style="text-align: center;">حمض الكلوريدريك</th> <th style="text-align: center;">المحلول</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td style="text-align: center;">12.5</td> <td style="text-align: center;">5.4</td> <td style="text-align: center;">7</td> <td style="text-align: center;">9.6</td> <td style="text-align: center;">3.5</td> <td style="text-align: center;">pH</td> </tr> <tr> <td style="text-align: center;">.....</td> <td style="text-align: center;">صنف محلول</td> </tr> </tbody> </table>	الصودا	الخل	الماء الخالص	ماء جافيل	حمض الكلوريدريك	المحلول	12.5	5.4	7	9.6	3.5	pH	صنف محلول	
الصودا	الخل	الماء الخالص	ماء جافيل	حمض الكلوريدريك	المحلول															
12.5	5.4	7	9.6	3.5	pH															
.....	صنف محلول															
1ن	<p>1. أعط وسليتين لقياس pH محلول مائي 2. صنف المحاليل المائية السابقة إلى حمضية وقاعدة ومحايدة. (داخل الجدول) 3. حدد محلول الأكثر حمضية و قاعدية؟ 4. نصب كمية من ماء جافيل في كأس تحتوي على ماء مقطر (a) ماذا تسمى هذه العملية؟ (b) كيف يتغير pH محلول المحصل عليه؟</p>																			
0,5ن	<p>التمرین الثاني: (6,5ن)</p>																			
1ن	<p>1. احضر ثلاثة طرود للتطهير من النقايات</p>																			
1,5ن	<p>2. أصللي أربعة أمهلة لمسؤوليتنا تجاه البيئة؟</p>																			
2ن	<p>3. تأخذ محلول S يحتوي على أيوناته، فنضيفه إليه قطرات من محلول الصودا فنحصل على راسبه ذو لون أبيض ▪ ما هو الأيون المراد أشار إليه موجودة في المحلول S؟ ▪ كييفه تتأكد من وجوده؟</p>																			
1ن	<p>التمرین الثالث: (5ن) و الله ولي التوفيق</p>																			
1ن	<p>لإيجاد سبعة محلول S نقوم بتجربتين التاليةتين :</p>																			
1ن	<p>A. نضيف حمبة من محلول الصودا إلى حمبة من المحلول S فيتكتون راسبه ذو لون الصدأ 1. أصللي اسم الأيون المراد تمييزه؟ ذو اسم الراصبه ذو لون الصدأ؟ 2. اكتب معاذلة الترسيب مع الموارنة؟</p>																			
1ن	<p>B. نضيف ذرتين المفسدة إلى حمبة من المحلول S فيتكتون راسبه أبيض يسود تعبه الحسو 1. أصللي اسم الأيون المراد تمييزه؟ ذو اسم الراصبه ذو لون الأبيض؟ 2. اكتب معاذلة الترسيب مع الموارنة؟ 3. استنتج سبعة واسو المحلول S؟</p>																			