

/20	النقطة فرض كتابي رقم 3 في مادة الفيزياء الدورة الأولى المستوى الثالثة ثانوي إعدادي الموسم الدراسي 2011/2012	الثانوية الإعدادية الأطلس - تافراوت الاسم الكامل: القسم : الفوج: مدة الإنجاز : ساعة واحدة
-----	--	--

التمرين الأول: (8,5)

1. اتمم مايلي :

■ تصنف المحاليل المائية حسب قيمة pH. فإذا كان يساوي سبعة يكون المحلول أما إذا كان pH المحلول أكبر من سبعة فيكون المحلول في حين يكون المحلول حمضيا إذا كان المحلول من سبعة.

2. يعطي الجدول اسفله قيم PH بعض المحاليل المائية:

المحلول	حمض الكلوريدريك	ماء جافيل	الماء الخالص	الخل	الصودا
قيم pH	3.5	9.6	7	5.4	12.5
صنف المحلول

2,5

1. أعط وسيلتين لقياس pH محلول مائي.....

2. صنف المحاليل المائية السابقة إلى حمضية وقاعدية ومحايدة. (داخل الجدول)

3. حدد المحلول الأكثر حمضية وقاعدية؟.....

4. نصب كمية من ماء جافيل في كأس تحتوي على ماء مقطر .

(a) ماذا تسمى هذه العملية؟.....

(b) كيف يتغير pH المحلول المحصل عليه ؟

التمرين الثاني: (6,5)

1. اخضر ثلابه طروق للتخلص من النفايات ؟

2. اعطي أربعة أمثلة لمسؤوليتنا تجاه البيئة؟

3. نأخذ محلول S يحتوي على أيونات ، نضيفه إليه قطرات من محلول الصودا فنحصل على راسب ذو لون أبيض

■ ما هو الأيون المراد إبراز وجوده في المحلول S ؟

■ كيف نتأكد من وجوده ؟

التمرين الثالث: (5) و الله ولي التوفيق

لإيجاد صبغة محلول S نفوه بتجربتين التاليتين :

A. نضيف كمية من محلول الصودا الى كمية من المحلول S فيتكون راسب ذو لون الصدا

1. اعطي اسم الأيون المراد تمييزه؟ ثم اسم الراسب ذو لون الصدا؟

2. اكتب معادلة الترسيب مع الموازنة ؟

B. نضيف بتراب الفضة الى كمية من المحلول S فيتكون راسب أبيض يمسود تحت الضوء

1. اعطي اسم الأيون المراد تمييزه؟ ثم اسم الراسب ذو لون الأبيض؟

2. اكتب معادلة الترسيب مع الموازنة ؟

3. استنتج صبغة واسم المحلول S ؟

1

2,5

1

0,5

1

1,5

2

1

2

1

1

1

1

1