

مدة الإنجاز: ساعة واحدة السنة الدراسية 2014 / 2013 :	الفرض الثاني) رقم 3 في مادة العلوم الفيزيائية الدورة الأولى	الثانوية الإعدادية المهر الأبيض المترادف
..... / 20 النقطة : 3	القسم : 2 / 3 الرقة : الإسم الكامل :

التمرين الأول 8 ن

1/ إملأ الفراغ بما يناسب:

- لقياس قيمة pH محلول مائينستعمل..... وجهاز.....
- المحاليل الحمضية لها pH من 7 ، بينما المحاليل القاعدية لها pH من 7 و المحاليل المحيدة لها pH من 7.

2/ أجب بصحيح أو خطأ:

- يتفاصل محلول حمض الكلوريدريك مع الألومنيوم.....
- الصيغة الأيونية لمحلول الصوداهي $(\text{Na}^+; \text{Cl}^-)$.
- يؤخذ محلول قاعدي للتداصقية pH

التمرين الثاني 8 ن

حضر أستاذخمسة محاليل مائية (A و B و C و D و E) أمام تلاميذه، ثم طرحت عليهم المسؤال التالي:
هل يمكن مقارنة حمضية هذه المحاليل باستعمال الحاسة الذوق؟ أجابتهم مجموعة من التلاميذ بالإنجليزية.

1/ علاجية هؤلاء التلاميذ؟.....

2/ ذكر وسيطين يمكن مقارنته حمضية هذه المحاليل؟.....

3/ عند قياس pH هذه المحاليل، بما الحصول على النتائج المدون في الجدول التالي:

E	D	C	B	A	المحلول
2	8	7	12	3	pH

3-1/ صنف هذه المحاليل حمضية و قاعدية و محيدة.

▪ المحاليل الحمضية:.....

▪ المحاليل القاعدية:.....

▪ المحاليل المحيدة:.....

3-2/ حدد محلولا لأكثر حمضية و محلولا لأكثر قاعدية.

▪ محلولا لأكثر حمضية:.....

▪ محلولا لأكثر قاعدية:.....

4/ للتعرف على الأيونين الأساسيين المتواجدين في محلول C ، أنجز الأستاذ بمعية تلاميذه، التجربتين التاليتين:▪ التجربة الأولى: صب قطرات من محلول الصودا على كمية من محلول C ، فلاحظ تكون راسب ذو لون الصدأ.▪ التجربة الثانية: صب قطرات من محلول نترات الفضة الإنكمية آخر بمن محلول C ، فلاحظ تكون راسب أبيض اللون ي sisو تحت تأثير الضوء.

4-1/ حدد اسم و صيغة كل من الأيونين الذي تم الكشف عنهما؟.....

4-2/ اكتب المعادلة الكيميائية الموقعة تترسيك الأيونين؟.....

التمرين الثالث 3 ن

تشكل بقايا المواد المستعملة في حياتنا اليومية مصدراً مهماً لنفايات وأضحى مشكل التخلص منها مشكلاً عالمياً نظراً لتأثيراتها السلبية على صحة الإنسان و البيئة.

أذكر بعض تأثيرات النفايات على الصحة و البيئة؟ ، و اقترح بعض الإجراءات للتخلص من هذه النفايات دون تلوث البيئة؟
(جواب خلف الورقة)

لحظة: نقطة واحدة لسلامة الخط و نظافة الورقة.