

الطالبة : الاسم الكامل :	الفرع : الرقم :	الاسم : اللقب :	الاسم : اللقب :
الاسم : اللقب :	الاسم : اللقب :	الاسم : اللقب :	الاسم : اللقب :

8 ن

التمرين الأول

1/ إملأ الفراغ بما يناسب :

- لقياس قيمة pH لمحلول ما نستخدم وجهاز
- المحاليل الحمضية لها pH من 7 ، بينما المحاليل القاعدية لها pH من 7 و المحاليل المحايدة لها pH من 7.

2/ أجب بصحيح أو خطأ :

- يتفاعل محلول حمض الكلوريدريك مع الألومنيوم.
- الصيغة الأيونية لمحلول الصودا هي $(Na^+; Cl^-)$
- يؤدي تخفيف محلول قاعدية إلى تناقص قيمة pH.

8 ن

التمرين الثاني

نظرًا لأننا نعلم أن محاليل (A و B و C و D و E) أمثلة على هذه، ثمطر حلليهما السؤال التالي :
هل يمكن مقارنة حمضية هذه المحاليل باستعمال حاسة الذوق؟ أجب بمجموعة من التلاميذ بالنفي.

1/ علل إجابة هؤلاء التلاميذ؟

2/ أذكر وسيتبين لنا من مقارنة حمضية هذه المحاليل؟

3/ عند قياس pH هذه المحاليل، تم الحصول على النتائج المدونة في الجدول التالي :

المحلول	A	B	C	D	E
pH	3	12	7	8	2

1-3 صنف هذه المحاليل حسب حمضية وقاعدية ومحايدة.

- المحاليل الحمضية:
- المحاليل القاعدية:
- المحاليل المحايدة:

2-3 حدد المحلول الأكثر حمضية والمحلول الأكثر قاعدية.

- المحلول الأكثر حمضية:
- المحلول الأكثر قاعدية:

4/ للتعرف على الأيونات الأساسية المتواجدة في المحلول C ، أنجز الأستاذ بمعية تلاميذه، التجربة التاليتين :

■ التجربة الأولى : صب قطرات من المحلول الصودا على كمية من المحلول C ، فلاحظتكون راسب ذو لون الصدف.

■ التجربة الثانية : صب قطر اتمن محلول نترات الفضة الكمية آخر من المحلول C ، فلاحظتكون راسب أبيض اللون يسود تحت تأثير الضوء.

1-4 حدد اسم وصيغة كل من الأيونات التي تم الكشف عنهما؟

2-4 اكتب المعادلة الكيميائية الموزونة لثلاثيكلوريد الفضة؟

3 ن

التمرين الثالث

تشكل بقايا المواد المستعملة في حياتنا اليومية مصدرا مهما لنفايات وأضحى مشكل التخلص منها مشكلا عالميا نظرا لتأثيراتها السلبية على صحة الإنسان و البيئة.

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

ملحوظة : نقطة واحدة لسلامة الخط و نظافة الورقة.