

التمرين الأول 8 ن

1/ إملأ الفراغ بما يناسب :

- لقياس قيمة pH لمحلول مائيتستعمل 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 $(Na^+; Cl^-)$
- يُؤدّي تخفيف محلول قاعدية لارتفاع قيمة pH.

التمرين الثاني 8 ن

عُضْرُ أستاذة خمسة محاليل مائية (A و B و C و D و E) أمام تلاميذه، ثمطر عليهم السؤال التالي :
هل يمكن مقارنة حمضية هذه المحاليل باستعمال حاسة الذوق؟ أجب بمجموعة من التلاميذ بالنفي.

1/ علل إجابة هؤلاء التلاميذ؟

2/ أذكر وسيتيتتمكننا 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 إلى حمضية أو قاعدية أو محايدة .

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

2-3 حدّد المحلول الأكثر حمضية والمحلل الأكثر قاعدية .

- المحلول الأكثر حمضية:
- المحلول الأكثر قاعدية:

4/ للتعرف فعليا أيونين أساسيين المتواجدين 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 الصدأ .

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

1-4 حدّد اسم وصيغة كل من الأيونين اللذين تم الكشف عنهما؟

2-4 اكتب المعادلة الكيميائية الموائفة لترسيب كل أيون؟

التمرين الثالث 3 ن

تشكل بقايا المواد المستعملة في حياتنا اليومية مصدرا مهما لنفايات واضحة مشكل التخلص منها مشكلا عالميا نظرا لتأثيراتها السلبية على صحة الانسان 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.