# إجابات أسئلة مراجعة الدرس الأول

## خصائص الحموض والقواعد

### السؤال الأول:

الفكرة الرئيسة: ما الأساس الذي اعتمد عليه في تصنيف المركبات إلى حمضية وقاعدية؟

تم تصنيف المواد إلى حمضية وقاعدية بناءً على الأيونات الناتجة عن ذوبانها في الماء، فالمادة التي تنتج أيونات الهيدروجين $H^+$ عند ذوبانها في الماء هي الحموض، والمواد التي تنتج أيونات الهيدروكسيد $OH^-$ عند ذوبانها في الماء هي القواعد.

### السؤال الثاني:

أوضح المقصود بكل من:

أ- الكاشف.

الكاشف: المادة التي يتغير لونها تبعاً لنوع المحلول الذي توجد فيه.

ب- الرقم الهيدروجيني.

الرقم الهيدروجيني: مقياس لدرجة حموضة المحلول التي ترتبط بتركيز أيونات الهيدروجين في المحلول.

### السؤال الثالث:

أفسر:

أ- الخصائص القاعدية لأكسيد المغنيسيوم $MgO$ .

وذلك لأنه يتفاعل مع الماء مكوناً $Mg(OH)_2$ الذي يغير لون ورقة تباع الشمس الحمراء إلى الأزرق، كما أنه يتفاعل مع محلول الحمض مكوناً ملح وماء.

ب- التعامل بحذر شديد مع الحموض والقواعد الصناعية، وعدم لمسها أو شمها أو

تذوقها.

وذلك لأنها مواد كاوية وحارقة للجلد وتسبب الضرر للأنسجة سواء أنسجة الجلد أو الأقمشة والورق، وتسبب تآكل كثير من المواد، كما أن بعضها سام.

## السؤال الرابع:

| | |
|---|---|
| محلولُ A | pH = 14 |
| محلولُ B | pH = 9 |

أستنتج: أدرس المعلومات في الجدول المجاور التي تخص المحلولين A و B المتساويين في التركيز، ثم أستنتج أكبر عدد من المعلومات تتعلق في خصائص كل منهما.

- المحلولان قاعديان؛ لأن قيمة الرقم الهيدروجيني لهما أكبر من (7).
- Aالقاعدة () أقوى من القاعدة (B).
- Aتنتج القاعدة () أيونات $OH^-$ أكثر من القاعدة (B) عند إذابتهما في الماء.
- Aمحلول القاعدة () أكثر توصيلاً للتيار الكهربائي من محلول القاعدة (B).
- كلا المحلولين يغيران لون ورقة تباع الشمس إلى اللون الأزرق.

## السؤال الخامس:

أكمل المعادلات الآتية:

$$Ca_{(s)} + 2HBr_{(aq)} \rightarrow CaBr_2 + H_2$$

$$SO_{2\ (g)} + H_2O_{(l)} \rightarrow H_2SO_3$$

## السؤال السادس:



أستنتج: يمثل الشكل المجاور ألوان كاشف البروموثايمول الأزرق في الوسط الحمضي والمتعادل والقاعدي بالترتيب من اليسار إلى اليمين. أحدد لون الكاشف في كل من المحاليل الآتية:

أ- محلول الرقم الهيدروجيني pH له 4 .

أصفر.

ب- محلول مبيض الغسيل.

أزرق.

ج- $Li_2O$ محلول في الماء.

أزرق.

د- الماء المقطر.

أخضر.

## السؤال السابع:

أصدر حكمًا: كتبت إحدى الطالبات على اللوح: جميع المركبات التي تحتوي على ذرة هيدروجين H أو أكثر هي حموض. أوضح رأيي في الجملة، هل هي صحيحة أم غير صحيحة، وأبرر إجابتي باستخدام أمثلة.

عبارة غير صحيحة؛ لأن الحموض مواد ينتج عن ذوبانها في الماء أيونات الهيدروجين $H^+$ وقد لا تحتوي في تركيبها على هيدروجين مثل غاز $CO_2$ الذي يكون محلولاً حمضياً في الماء، وكذلك هناك مواد تحتوي على هيدروجين في تركيبها ومع ذلك ليست حموض مثل الأمونيا $NH_3$ وهي قاعدة ضعيفة ينتج عن ذوبانها في الماء أيونات الهيدروكسيد $OH^-$، وهناك مواد أخرى مثل الميثان $CH_4$ وهو من مكونات الغاز الطبيعي يحتوي على هيدروجين في تركيبه ولكنه لا يذوب في الماء ولا ينتج أيونات الهيدروجين فيه لذلك فهو ليس حمضًا.