

إجابات أسئلة مراجعة الدرس

السؤال الأول:

الفكرة الرئيسة: أوضح العلاقة بين ثابت تأين الحمض الضعيف ورقمه الهيدروجيني.
زيادة قيمة ثابت تأين الحمض الضعيف، يقل الرقم الهيدروجيني لمحلوله.

السؤال الثاني:

أحسب تركيز H_3O^+ و OH^- في كل من المحاليل الآتية:

أ- محلول HNO_2 تركيزه 0.02 M

أكتب معادلة تأين الحمض:



أكتب قانون ثابت الاتزان:

$$K_a = [\text{H}_3\text{O}^+] [\text{NO}_2^-] / [\text{HNO}_2] = [\text{H}_3\text{O}^+]^2 [\text{HNO}_2] / [\text{H}_3\text{O}^+] [\text{NO}_2^-]$$

$$[\text{H}_3\text{O}^+] = [\text{NO}_2^-]$$

أعوض التراكيز عند الاتزان، وقيمة K_a :

$$4.5 \times 10^{-4} = [\text{H}_3\text{O}^+]^2 / 0.02$$

$$[\text{H}_3\text{O}^+]^2 = 4.5 \times 10^{-4} \times 0.02 = 9 \times 10^{-6}$$

وبأخذ جذر الطرفين:

$$[\text{H}_3\text{O}^+] = 3 \times 10^{-3} \text{ M}$$

$$[\text{H}_3\text{O}^+] [\text{OH}^-] = 1 \times 10^{-14} K_w =$$

$$3 \times 10^{-3} \times [\text{OH}^-] 1 \times 10^{-14} =$$

$$0.3 \times 10^{-11} \text{ M} [\text{OH}^-] =$$

ب- محلول NH_3 تركيزه 0.01 M

أكتب معادلة تأين القاعدة:



أكتب قانون ثابت تأين القاعدة:

$$K_b = [\text{OH}^-] [\text{NH}_4^+] / [\text{NH}_3] = [\text{OH}^-]^2 / [\text{NH}_3]$$

$$[\text{OH}^-] = [\text{NH}_4^+]$$

أعوض التراكيز عند الاتزان، وقيمة K_b :

$$x^2 = 1.8 \times 10^{-5} \times 0.2 = 3.6 \times 10^{-6}$$

وبأخذ جذر الطرفين:

$$x = [\text{OH}^-] = 1.9 \times 10^{-3} \text{ M}$$

$$[\text{H}_3\text{O}^+] [\text{OH}^-] = 1 \times 10^{-14} K_w =$$

$$1.9 \times 10^{-3} \times [\text{H}_3\text{O}^+] \times 1 \times 10^{-14} =$$

$$0.53 \times 10^{-11} \text{ M} [\text{H}_3\text{O}^+] =$$

السؤال الثالث:

أفسر: زيادة ثابت التأين يزداد تركيز OH^- في محلول القاعدة الضعيفة.

زيادة قيمة ثابت تأين القاعدة الضعيفة ينزاح الاتزان أكثر نحو اليمين (النواتج)، فيزداد تأين القاعدة الضعيفة، ويزداد معها تركيز OH^- .

السؤال الرابع:

أطبق: يبين الجدول المجاور قيم ثابت تأين عدد من الحموض الضعيفة. أدرس هذه القيم، ثم أجب عن الأسئلة الآتية:

أ- أكتب صيغة القاعدة المرافقة التي لها أعلى قيمة pH .



ب- أعدد أي محلول الحموض له أقل رقم هيدروجيني HNO_2 أم HCN .



ج- **استنتج:** الحمض الذي يكون تركيز H_3O^+ فيه أقل ما يمكن.



د- **أتوقع** الحمض الذي يحتوي محلوله على أقل تركيز من أيونات OH^-



هـ- **أحسب** الرقم الهيدروجيني pH لمحلول CH_3COOH حضر بإذابة 12 g منه في 400 mL من الماء. علماً أن (الكتلة المولية للحمض $\text{CH}_3\text{COOH} = 60 \text{ g/mol}$). $(\log 2.9 = 0.46)$

أحسب عدد مولات الحمض (n) من كتلته وكتلته المولية:

$$n = mMr = 12 \ 60 = 0.2 \text{ mol}$$

أحسب تركيز الحمض (M) من عدد مولاته وحجمه:

$$M = nV = 0.2 \ 0.4 = 0.5 \text{ M}$$

أكتب معادلة تأين الحمض:



أكتب قانون ثابت تايين الحمض:

$$K_a = [\text{H}_3\text{O}^+] [\text{CH}_3\text{COO}^-] / [\text{CH}_3\text{COOH}] = [\text{H}_3\text{O}^+]^2 [\text{CH}_3\text{COOH}] / [\text{H}_3\text{O}^+] = [\text{CH}_3\text{COO}^-]$$

أعوض التراكيز عند الاتزان، وقيمة K_a :

$$1.8 \times 10^{-5} = [H_3O^+] \times 0.1$$

$$x^2 = 1.7 \times 10^{-10} \times 0.5 = 8.5 \times 10^{-6}$$

وبأخذ جذر الطرفين:

$$x = [H_3O^+] = 2.9 \times 10^{-3} M$$

أحسب قيمة الرقم الهيدروجيني من تركيز الهيدرونيوم:

$$- \log [H_3O^+] = - \log (2.9 \times 10^{-3}) = 2.45 \text{ pH} =$$

السؤال الخامس:

يبين الجدول قيم K_b لعدد من القواعد الضعيفة. أدرسها، ثم أجب عن الأسئلة الآتية:

أ- أكتب صيغة الحمض المرافق الذي له أقل pH .



ب- أعدد أي القواعد يحتوي محلولا على أقل تركيز من H_3O^+ .



ج- أستنتج أي القواعد أكثر تأيئاً في الماء.



د- **أحلل:** أكمل المعادلة الآتية، ثم أعيّن الزوجين المترافقين:



الزوج (NH_3/NH_4^+): (1) ، الزوج ($C_6H_5NH_3^+/C_6H_5NH_2$): (2)

هـ- **أحسب** كتلة القاعدة N_2H_4 اللازم إضافتها إلى 400 mL من الماء لتحضير محلول منها رقمه الهيدروجيني يساوي 9.4 . علماً أن الكتلة المولية للقاعدة N_2H_4

تساوي 32 g/mol ، وأن $\log 3.9 = 0.6$.

أحسب تركيز H_3O^+ من قيمة pH :

$$[H_3O^+] = 10^{-pH} = 10^{-9.4} = 3.9 \times 10^{-10} \text{ M}$$

أحسب قيمة تركيز OH^- من علاقة K_w :

$$[H_3O^+] [OH^-] = 1 \times 10^{-14} K_w =$$

$$3.9 \times 10^{-10} \times [OH^-] 1 \times 10^{-14} =$$

$$0.25 \times 10^{-4} \text{ M} [OH^-] =$$

أكتب معادلة تأين القاعدة:



أكتب قانون ثابت تأين القاعدة:

$$K_b = [OH^-] [N_2H_5^+] / [N_2H_4] = [OH^-]^2 [N_2H_4]$$

$$[OH^-] = [N_2H_5^+]$$

أعوض تراكيز OH^- عند الاتزان، وقيمة K_b :

$$[N_2H_4] = (0.25 \times 10^{-4})^2 / 21.7 \times 10^{-6} = 3.68 \times 10^{-4}$$

أحسب عدد مولات القاعدة (n) من تركيزها وحجمها:

$$M = nV$$

$$n = M \times V = 3.68 \times 10^{-4} \times 0.4 = 1.5 \times 10^{-4} \text{ mol}$$

أحسب كتلة القاعدة (m) من عدد مولاتها وكتلتها المولية:

$$n = mMr$$

$$m = n \times Mr = 1.5 \times 10^{-4} \times 32 = 48 \text{ g}$$