

## مراجعة الدرس الثالث

- 1- الفكرة الرئيسة: أوضح العلاقة بين ثابت تأين الحمض الضعيف ورقمه الهيدروجيني.
- 2- أحسب تركيز  $H_3O^+$  و  $OH^-$  في كل من المحاليل الآتية:
  - أ- محلول  $HNO_2$  تركيزه 0.02 M
  - ب- محلول  $NH_3$  تركيزه 0.01 M
- 3- **أفسر:** بزيادة ثابت التأين يزداد تركيز  $OH^-$  في محلول القاعدة الضعيفة.
- 4- **أطبق:** يبين الجدول المجاور قيم ثابت تأين عدد من الحموض الضعيفة. أدرس هذه القيم، ثم أجب عن الأسئلة الآتية:

$K_a$	الحمض
$6.3 \times 10^{-5}$	$C_6H_5COOH$
$4.5 \times 10^{-4}$	$HNO_2$
$1.7 \times 10^{-5}$	$CH_3COOH$
$4.9 \times 10^{-10}$	$HCN$

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

- ب- أحدد أي محلول الحموض له أقل رقم هيدروجيني  $HNO_2$  أم  $HCN$  .
- ج- **أستنتج:** 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 لمحلول  $HCN$  ، الذي تركيزه 0.1 M
- و- **أحسب** الرقم الهيدروجيني pH لمحلول  $CH_3COOH$  حضر بإذابة 12 g منه في 400 mL من الماء. علماً أن (الكتلة المولية للحمض  $CH_3COOH = 60 \text{ g/mol}$ ).

5- بين الجدول قيم  $K_b$  لعدد من القواعد الضعيفة. أدرسها، ثم أجيب عن الأسئلة الآتية:

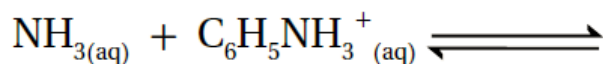
$K_a$	القاعدة
$4.4 \times 10^{-4}$	$\text{CH}_3\text{NH}_2$
$1.8 \times 10^{-5}$	$\text{NH}_3$
$1.7 \times 10^{-6}$	$\text{N}_2\text{H}_4$
$1.4 \times 10^{-9}$	$\text{C}_5\text{H}_5\text{N}$

أ- أكتب صيغة الحمض المرافق الذي له أقل pH .

ب- أعدد أي القواعد يحتوي محلولا على أقل تركيز من  $\text{H}_3\text{O}^+$  .

ج- **أستنتج** أي القواعد أكثر تأيناً في الماء.

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



هـ- **أحسب** كتلة القاعدة  $\text{N}_2\text{H}_4$  اللازم إضافتها إلى 400 mL من الماء لتحضير محلول منها رقمه الهيدروجيني يساوي 9.4 . علماً أن الكتلة المولية للقاعدة  $\text{N}_2\text{H}_4$  تساوي 32 g/mol  $\log 3.9 = 0.6$  .