

إجابات أسئلة الوحدة

السؤال الأول:

رقم الفقرة 1 2 4 5 6 7 8 رمز الإجابة ج د أ د أ ج ب أ

السؤال الثاني:

أ- (Z-).

ُب- الحمض HQ .

ج-

$$HX + H_2O \longrightarrow H_3O^+ + X^-$$

$$\frac{[H_3O^+] [X^-]}{[HX]} = K_a$$

$$\frac{{}^{\prime}[H_3O^+]}{{}^{\prime}, {}^{\prime}} = {}^{\circ} \cdot {}^{\prime} \cdot {}^{\prime}, {}^{\prime}$$

$$. \quad \lambda^{\prime} = [H_3O^+]$$

$$\Delta^{\prime} = [H_3O^+]$$

-3

$$HY + H_2O \longrightarrow Y^- + H_3O^+$$
 $KY \xrightarrow{H_2O} K^+ + Y^-$

$$\frac{[H_3O^+][Y^-]}{[HY]} = K_a$$

$$\frac{[H_3O^+] \cdot, \cdot \cdot}{\cdot, \cdot \cdot} = [H_3O^+]$$
 $\uparrow, \cdot \cdot \circ = pH \blacktriangleleft 100$
 $\uparrow, \cdot \cdot \circ = [H_3O^+]$

1/4



ھ_-

و- الأيون المشترك : ʿZ

السؤال الثالث:

أ- تبقى ثابتة. ب- تبقى ثابتة. ج- تزداد. د- تقل.

السؤال الرابع:

أ- القاعدة الأقوى: CH₃NH₂

 $pH: C_6 H_5 N H_3^+$ ب- الحمض المرافق الذي له أقل

7



$$C_6H_5NH_2 + H_2O \iff C_6H_5NH_3^+ + OH^-$$

$$\frac{[C_6H_5NH_3^+] [OH^-]}{[C_6H_5NH_2]} = K_b$$

.
$$\frac{'[OH^-]}{\cdot,1} = ^{-1.0} \times \cdot, ^{-1.0} = ^{-1.0} \times \cdot, ^{-1.0}$$
 ومن ثابت تأین الماء \blacktriangleright $[H_3O^+] = ^{-1.0} \times 1, ^{-1.0}$ مول/لتر . $+ 1.0 \times 1, ^{-1.0} \times 1,$

- 3

1
 1

السؤال الخامس:

3/4

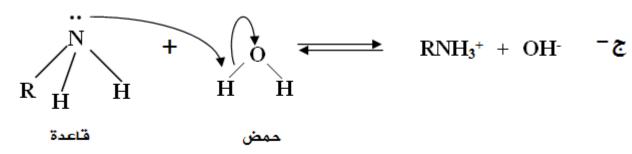


$$NH_4NO_3 \xrightarrow{H_2O} NH_4^+ + NO_3^-$$

$$NH_4^+ + H_2O \xrightarrow{\longrightarrow} NH_3 + H_3O^+$$

$$NaOCl \xrightarrow{H_2O} Na^+ + OCl^-$$

$$OCl^- + H_2O \xrightarrow{\longrightarrow} HOCl + H_3O^+$$



مستقبل لزوج من الإلكترونات مانح لزوج من الإلكترونات

السؤال السادس:

أ- القاعدة الأقوى : E

ب- محلول NaCl : D

ج- محلول HNO₃ : C

B : د- قاعدة [OH⁻¹] فيها = 5 × 10⁻⁶ مول/لتر

A : مول/لتر [H_3O^+] فيه = 3 × 10 مول/لتر

4/4 منهاجي