

١١ قوّة الحمض ولقاعدها

المحض الذي تأثير في اعماق حموضة :-



المحض الذي تأثير في أعماق حموضة :-



القاعدة المراجعة للأحماض :-



القاعدة المراجعة للأحماض :-

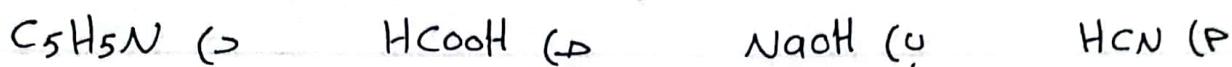


إذا كان ترتيب المقواعد حسب قدرتها على استقبال البروتون $X^- > M^- > R^- > W^-$ على استقبال البروتون

فإن الحمض الأقل قوّة على إيهاب السيد، لكنه بأيّور -



قواعد التي تكون تأثير أيوناتها أعلى في محلول :-



بالاعتماد على لقاء عليه التاليين فإن الصيارة والحموضة :-



CH_3COO^- قاعدة مراجعة للأحماض

CH_3COOH أقوى من HBr (P)

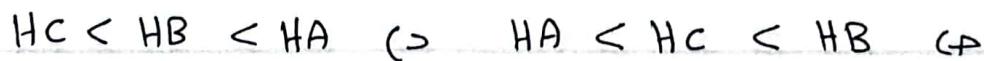
Br^- أقوى من CH_3COO^- (P) CH_3COO^- أقوى من Br^- (P)

في حالة المجموعات المخفية (HC, HB, HA) متساوية التركيز وجد أن :-

- القاعدة المراجعة B^- أقوى من C^-

- عند تفاعل HA مع C^- فإن موضع الـزن يزداد نحو اليمين

فإن ترتيب المجموعات حسب متانتها هو :-



مراجعة الحمض الذي يكون على أقل تركيز من أيوناته لقاعدة مراجعة :-



في تفاعل $HCl + H_2O \rightarrow Cl^- + H_3O^+$ میان الصيغة العصبية :- [10]

P) يدخل تفاعل بين Cl^- و H_3O^+ بـ) الحمض H_3O^+ أقوى من HCl

C) تراكيز الديونات الناتجة قليلة D) لقاعدة Cl^- لها أقل قدرة على استقبال H^+ من H_2O :-

III في تفاعل $HCN + F^- \rightleftharpoons HF + CN^-$ اذاعلته ان HF أضعف من HCN میان الدخان مزاح :-

P) خواص (ب) بالتجاه الداعم (ج) لليسار (د) للعصبي

[12] عند تأمين HNO_3 في الماء میان الصيغة العصبية :-

P) يكون تأمين HNO_3 معادلة، بينما H_3O^+ يكون تأمين هزيء

C) تراكيز الديونات الناتجة قليلة D) لقاعدة N_3^- أضعف من لقاعدة H_2O :-

[13] الصيغة العصبية فيما يتعلق بالمعادلة التالية :-

P) الحمض HX يحتوي على محلول (ب) تراكيز H_3O^+ أكبر من تراكيز HX

D) لقاعدة X^- لها القدرة على استقبال البروتون من H_2O (ج) لتفاعل غير منعكس

[14] في لقاءلات ذاتية اذاعلته ان موضع الدخان مزاح فيها جميعها بالتجاه الداعم

$HX + Y^- \rightleftharpoons HY + X^-$ میان ترتيب المجموع حسب موسما :-

$HD + X^- \rightleftharpoons HX + D^-$ $HR < HX < HY < HD$ (ب) $HD < HX < HY < HR$ (ج)

~~$HY + R^- \rightleftharpoons HR + Y^-$~~ $HD < HY < HX < HR$ (ج) $HR < HY < HX < HD$ (ج)

[15] بالاعتماد على التفاعلين :- 1) $HX + H_2O \rightleftharpoons X^- + H_3O^+$ 2) $HX + Y^- \rightleftharpoons HY + X^-$ اذاعلته

ان الدخان في تفاعل II مزاح خواص (ف) میان الحمض الذي تراكيزه أقل عند الدخان :-

H_2O (ج) H_3O^+ (ج) HY (ب) HX (ج)

[16] اذاعلته ان الدخان مزاح خواص لقاءلات في جميع لقاءلات میان ترتيب المجموع حسب موسما :-

$HX + Z^- \rightleftharpoons HZ + X^-$ $Z^- < X^- < Y^-$ (ب) $Y^- < X^- < Z^-$ (ج)

$HY + Z^- \rightleftharpoons HZ + Y^-$ $Y^- < Z^- < X^-$ (ج) $X^- < Y^- < Z^-$ (ج)

$HY + X^- \rightleftharpoons HX + Y^-$

[17] اذ كان ترتيب المجموع كالتالي وفق موسما ($AH^+ < CH^+ < BH^+ < DH^+$) میان المعادلة

التي ذكرت میان موضع الدخان جبهة المواد الناتجة :-

