

الفروق الأساسية بين الحموض الضعيفة والحموض القوية :

الحموض القوية :	الحموض الضعيفة :	
$H_2SO_4 / HCl / HNO_3$	CH_3COOH / HCN	
يساوي تركيز الحمض الابتدائي احادي الوظيفة الحمضية	$[H_3O^+]^2 = K_a C_a$	تركيز شوارد الهيدرونيوم $[H_3O^+]$
تتأثره تام ودرجة تأينه تساوي الواحد	تتأثره جزئي	تتأثره
لان $[H_3O^+] =$ تركيز الحمض القوي	درجة تأينه: $\alpha = \frac{[H_3O^+]}{C_a}$	ودرجة تأينه
معادلة تتأثره بسهم وحيد \rightarrow	تمثل بسهمي توازن \leftrightarrow	معادلة تتأثره

الفروق الأساسية بين الاسس الضعيفة والاسس القوية :

الاسس القوية :	الاسس الضعيفة :	
$KOH / NaOH$	NH_3	
يساوي تركيز الاسس الابتدائي احادي الوظيفة القلوية	$[OH^-]^2 = K_b C_b$	تركيز شوارد الهيدروكسيد $[OH^-]$
تتأثره تام ودرجة تأينه تساوي الواحد	تتأثره جزئي	تتأثره
لان $[OH^-] =$ تركيز الاسس القوي	درجة تأينه: $\alpha = \frac{[OH^-]}{C_b}$	ودرجة تأينه
معادلة تتأثره بسهم وحيد \rightarrow	تمثل بسهمي توازن \leftrightarrow	معادلة تتأثره