

الحوامض Acids

توجد عدة تعاريف للحوامض كما يأتي

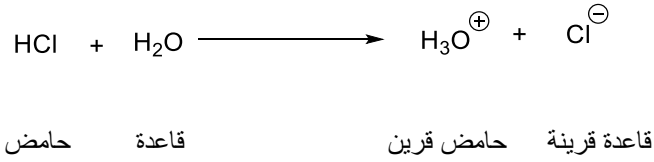
1- مفهوم ارينبيوس: هي مركبات تتأين في المحاليل المائية لتعطي ايونات الهيدروجين.

2- مفهوم برونشتد-لوري: هي مواد واهبة للبروتونات

ان تعريف برونشتد-لوري هو اشملى من تعريف ارينبيوس لانه يطبق على اي من المذيبات

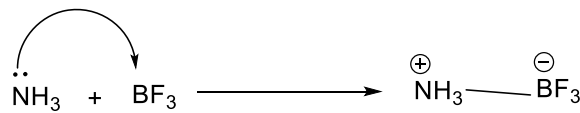
وتعريف ارينبيوس مقتصر على المحاليل المائية فقط.

لكل حامض قاعدة قرينة



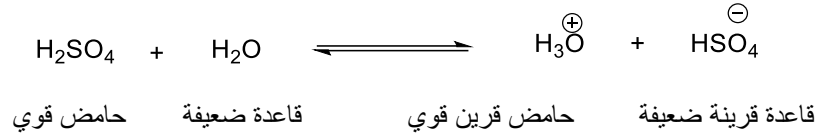
3- مفهوم لويس: هي جزيئات او ايونات لها ذرة ناقصة للالكترونات قابلة على تقبل زوج

غير مشترك من الالكترونات



قوة الحامض

هي درجة قابلية ذلك الحامض على فقدان بروتون

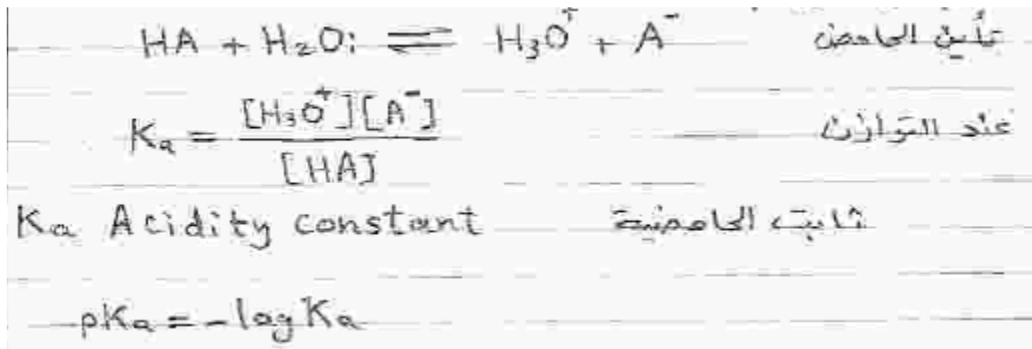


وللحامض القوية قواعد قرينة ضعيفة (والعكس صحيح)

Pka

يمكن تعيين قوة الحامض HA في الماء

اي الحد الذي يتأين اليه بحساب قيمة ال Pka



كلما قلت القيمة العددية للثابت تأين الحامض كلما كان الحامض الذي تشير اليه اكثر قوة.

منشأ الحامضية في المركبات العضوية

العوامل التي تؤثر على حامضية المركب العضوي HA

1- قوة الاصرة H-A

2- السالبية الكهربائية ل A

3- العوامل المؤثرة على استقرار A مقارنة مع HA

4- طبيعة المذيب

المصادر

1. كتاب دليل الى ميكانيكية التفاعلات العضوية
ترجمة:- د. فاضل سليمان كمونة , د. عضيد يوسف ميري
جامعة البصرة – العراق
2. A guidebook to mechanism in Organic Chemistry
Peter Sykes (Christ's College – Cambridge)
Sixth Edition
3. Organic Chemistry
Robert Thornton Morrison, Robert Neilson Boyd
4. Mechanism in Organic Chemistry
Alder, R. W., Baker, R. and Brown J. M.
5. Organic Chemistry
Jonathan Clayden, Nick Greeves and Stuart Warren.
Second edition, 2014.
6. Determination of Organic Reaction Mechanisms.
Carpenter, B. K., 1984.