1. يكون زوج الالكترونات غير المشارك اقل توفرا للتفاعل مع بروتون
2. . عند تكون الحامض فإن الاستقرارية تقل وذلك لان زوج الالكترونات غير المشارك اصبح مشغولاً الآن بالبروتون تتأثر حامضية الفينولات بالمعوضات بنفس الاسلوب ،تعمل تأثيرات الرنين عموما بنفس اتجاه التأثير الحاث أي أن المجاميع الساحبة للالكترونات هذا ايضا تزيد من الحامضية وتقلل القاعدية والمجاميع الدافعة للالكترونات تعمل بأسلوب معاكس وكنتيجة لكلا التأثيرين فأن انتشار الشحنة يؤدي إلى استقراريه اعلى .
3. العلاقة بالجدول الدوري : عند مقارنة حوامض وقواعد برونسند التي تختلف في موقع العنصر في الجدول الدوري نلاحظ :

أ- تزداد الحامضية وتقل القاعدية كلما اتجها من اليسار إلى اليمين افقياً عبر الجدول الدوري. وعليه تزداد الحامضية حسب التسلسل:

$$HF > H_2O > NH_3 > CH_3$$

وتقل القاعدية حسب التسلسل $F^- < OH^- < NH_2 < CH_3$ ويفسر هذا السلوك بزيادة السالبية الكهربائية من اليسار إلى اليمين في الجدول الدوري. وهذا هو سبب الفروقات الكبيرة في الحامضية بين الحوامض الكاربوكسيلية والاميدات والكيتونات $RCOOH > RCONH_2 > RCOCH_3$

ب- تزداد الحامضية وتقل القاعدية كلما اتجهنا من اعلى الى اسفل عموديا في الجدول الدوري على الرغم من ان السالبية الكهربائية تقل. لذا تزداد الحامضية حسب التسلسل . $HI > HBr > HCI > HF > H_2S > H_2O$

وتقل القاعدية حسب التسلسل $NH_3 > PH_3 > AsH_3$ ويرتبط هذا السلوك بحجم النموذج المعني فمثلا F^- والذي هو اصغر بكثير من I^- بسحب بروتون بسرعة اكبر بكثير بسبب أن شحنته السالبة تحتل حجما اصغر وعليه تكون أكثر تركيزا .

تتأثر حامضية حوامض لويس ايضا باعتبارات الجدول الدوري . فعند مقارنة حوامض لويس من النوع MXn

أ- أن تكون الحوامض التي تحتاج زوج واحد من الالكترونات لتكمل غلافها الخارجي اقوى من تلك التي تحتاج الى اثنين وعليه يكون $GaCl_3$ اكثر حامضية من $ZnCl_2$.

ب- اذا تساوت الامور الاخرى فان حامضية MXn تقل كلما اتجهنا الى اسفل الجدول الدوري بسبب الزيادة في حجم الجزيئة فيصبح التجاذب بين النواة الموجبة والالكترونات القادمة اضعف لذلك يكون BCl_3 اكثر حامضية من $AlCl_3$

ت- زيادة شحنة ونقصان نصف قطر الكاتيونات يؤدي الى زيادة الحامضية . لذا تقل قوة الحامضية في حوامض لويس ,$Al(H_2O)_4^{+2}$,$Al(H_2O)_3Cl^-$ اما بالنسبة الى الانيونات زيادة الشحنة ونقصان نصف القطر يزيد من القاعدية لذلك O_2^- يكون اكثر قاعدية من OH^-,Se^{-2}.

4. الترابط الهيدروجيني : تؤثر الأواصر الهيدروجينية بشكل كبير على قوة الحامض أو القاعدة فمثلا قيمة PK_a لحامض اورثو هيدروكسي بنزويك هي بينما قيمة PK_a للايزومر بارا هي(4.58) والترابط الهيدروجيني بين مجامع COO,OH^- للقاعدة المقترنة لايزومر الأورثو يزيد من استقراريته وبالتالي يؤدي إلى زيادة في الحامضية .
5. التأثيرات الفراغية : لا يشكل البروتون اي اعاقة فراغية خلال انتقاله . واكثر ما تكون التاثيرات الفراغية واضحة في تفاعلات حامض - واعدة لويس التي يستخدم فيها حوامض كبيرة الحجم. ويلاحظ تغيير كبير في تسلل قوة القاعدة عند تغيير حجم الحامض المستخدم والجدول ٢٠ - ٠١ يوضح تلل قوة قاعدية الامينات البسيطة بالمقارنة مع حوامض ذات حجوم مختلفة . يكن ملاحظة أن التسلسل الاعتيادي القاعدية الامينات (عندما يكون الحامض بروتون (ينعكس بالكامل عند استخدام حامض ذات حجم كبير .

ربما تؤثر التأثيرات الفراغية بشكل غير مباشر على الحامضية أو القاعدية وذلك بالتأثير على الرنين فمثلا يكون حامض اور تو بيوتيل ثالثي البنزويك حوالي ١٠٠. مرات أكثر حامضية من الايزومر بارا وذلك لان مجموعة الكاربوكيل تزاح خارج المستوى من قبل مجموعة البيوتيل الثالثي في الحقيقة تكون كل حوامض البنزويك المعوضة في الموقع أورثو أكثر حامضية من ايزوميرات البارا بغض النظر عن كون المجامع المعوضة على الحلقة دافعة أو ساحبة للالكترونات.

الجدول(5) مقارنة قوة القاعدية الامينات مع حوامض معينة

Increasing order of base strength	Reference acid			
	H^+ or BMe_3	BMe_3	$B(CMe_3)_3$	
↓	NH_3	Et_3N	Me_3N	Et_3N
	Me_3N	NH_3	Me_2NH	Et_2NH
	$MeNH_2$	Et_2NH	NH_3	$EtNH_2$
	Me_2NH	$EtNH_2$	$MeNH_2$	NH_3

6. التهجين : تكون طاقة المدار S اقل من طاقة المدار P وعليه تكون طاقة المدار الهجين اقل كلما كان يحمل صفة S اكثر . وكذلك يكون الكاربانيون ذا تهجين SP اكثر استقرار من الكاربانيون ذا تهجين SP^3 وعليه فان ايون الاستيليد CC الذي يحمل صفة S اكثر من CH = CH او CH CH يكون اضعف قاعدية. وهذا يقر الحامضية العالية نسبيا للاستيلين و HCN ومثال اخر هو ان اوكسجين الكحول والايثر ذا تهجين Sp3 تكون اكثر قاعدية من اوكسجين الكاربونيل ذا التهجين SP^2 مثال اخر وهو ذرة النتروجين في الامينات الاليفاتية . اذ التهجين SP^3 تكون اكثر قاعدية من المركبات التي تحوي على اصرة ثنائية C=N ذات التهجين SP^2 ركما في البيريدين مثلا . وهذه تكون اكثر قاعدية من تلك التي تحتوي على اصرة ثلاثية C = N ذات التهجين SP كما في الاسيتونايتريل . على الرغم من الحالة العامة الموضحة في اعلاه الا ان هناك بعض الحالات الاستثنائية فمثلا في الكواندين حيث الذرة غير المتجانسة تكون ذات تهجين SP^2 إلا انه يظهر قاعدية عالية جدا وذلك بسبب تأثير الرنين .