

النظرية	تعريف الحمض	تعريف القاعدة	ملاحظة نظرية برونستد - لاوري
أرهينيوس	منتج $H^+$	منتج $OH^-$	القاعدة المرافقة = حمض - هيدروجين
برونستد - لاوري	مانح $H^+$	مستقبل $H^+$	الحمض المرافق = قاعدة + $H^+$
لويس	يستقبل زوجاً من الإلكترونات (أيون موجب)	يمنح زوجاً من الإلكترونات (أيون سالب)	رسم شكل لويس للمركب لتوضيح الأزواج الحرة حول الذرة المركزية
(١) بناءً على ما سبق صنف المواد التالية ضع كلمة ( حمض ، قاعدة )			
HCl	NaOH	Mg <sup>2+</sup>	F <sup>-</sup>
(٢) حسب نظرية برونستد - لاوري حدد الحمض المرافق للقواعد التالية :			
NH <sub>3</sub>	OH <sup>-</sup>	Br <sup>-</sup>	HS <sup>-</sup>
(٣) حسب نظرية لويس . صنف المواد التالية الى ( حمض ، قاعدة )			
Ca <sup>2+</sup>	O <sup>2-</sup>	H <sub>2</sub> O	SiF <sub>4</sub>