ثانوية أبومسلم الخراساني كيمياء٤ (تعاريف الأحماض والقواعد) المعلم / عامر الزيلعي

اسم الطالب ورقة عمل تفاعلية الشعبة ٣٠١

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 الالكترونات (أيون موجب)	يمنح زوجاً من الالكترونات (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^{2+}	F^-

٢) حسب نظرية برونستد – لاوري حدد الحمض المرافق للقواعد التالية :

NH_3	OH^-	Br^-	HS^-

٣) حسب نظرية لويس . صنف المواد التالية الى (حمض ، قاعدة)

Ca^{2+}	O^{2-}	H_2O	SiF_4

LIVEWORKSHEETS