

المحاليل الحمضية

اسم الحمض	رمز الحمض	الصيغة الأيونية	عدد الوظائف الحمضية	قوي أم ضعيف	التأين
حمض كلور الماء	HCl	$(H^+ + Cl^-)$	1	قوي	تام (كلي)
حمض الآزوت	HNO ₃	$(H^+ + NO_3^-)$	1	قوي	تام
حمض الكبريت	H ₂ SO ₄	$(2H^+ + SO_4^{2-})$	2	قوي	تام
حمض الكربون	H ₂ CO ₃	$(2H^+ + CO_3^{2-})$	2	ضعيف	جزئي (غير تام)
حمض الفوسفور	H ₃ PO ₄	$(3H^+ + PO_4^{3-})$	3	ضعيف	جزئي
حمض الخل	CH ₃ COOH	$(CH_3COO^- + H^+)$	1	ضعيف	جزئي
حمض النمل	HCOOH	$(HCOO^- + H^+)$	1	ضعيف	جزئي
حمض سيانيد الهيدروجين	HCN	$(H^+ + CN^-)$	1	ضعيف	جزئي

المحاليل الأساسية (القلوية)

اسم الأساس	رمزه	الصيغة الأيونية	عدد الوظائف	قوي أم ضعيف	التأين
هيدروكسيد الصوديوم	$NaOH$	$(Na^+ + OH^-)$	1	قوي	تام
هيدروكسيد البوتاسيوم	KOH	$(K^+ + OH^-)$	1	قوي	تام
هيدروكسيد المغنيزيوم	$Mg(OH)_2$	$(Mg^{+2} + 2OH^-)$	2	قوي	تام
هيدروكسيد الكالسيوم	$Ca(OH)_2$	$(Ca^{+2} + 2OH^-)$	2	قوي	تام
هيدروكسيد الأمونيوم	NH_4OH	$(NH_4^+ + OH^-)$	1	ضعيف	جزئي