أهم صيغ الحموض:

صيغة الحمض	الاسم	قوة الحمض	الجذر	اسم الجذر	ملاحظات
HCl	حمض كلور الماء	قوي	ـــــــ	ـــ	أحادي الوظيفة
H_2SO_4	حمض الكبريت	قوي	SO_4^{2-}	كبريتات	قوي ثنائي الوظيفة أما HSO_4^- يعتبر ضعيف
HNO_3	حمض الآزوت	قوي	NO_3^-	نترات	ـــــــ
H_2CO_3	حمض الكربون	ضعيف	CO_3^{2-}	كربونات	ـــــــ
H_3PO_4	حمض الفوسفور	ضعيف	PO_4^{3-}	فوسفات	ـــــــ
CH_3COOH	حمض الخل	ضعيف	CH_3COO^-	خلات	ـــــــ
HCOOH	حمض النمل	ضعيف	$HCOO^-$	نملات	ـــــــ
HCN	حمض سيانيد الهدروجين	ضعيف	CN^-	سيانيد	ـــــــ
H_2S	حمض كبريتيد الهدروجين	ضعيف	ـــــــ	ـــ	ـــــــ

أهم صيغ الأسس:

صيغة الأساس	الاسم	قوة الأساس	اسم آخر
NaOH	هدروكسيد الصوديوم	قوي	الصود الكاوي
KOH	هدروكسيد البوتاسيوم	قوي	البوتاس الكاوي
NH_4OH	هدروكسيد الأمونيوم	ضعيف	ـــــــ
NH_3	نشادر	ضعيف	ـــــــ

أهم صيغ الأملاح:

صيغة الملح	اسم الملح	الشق السالب	الشق الموجب	ملاحظات
AgCl	كلوريد الفضة	Cl-	Ag^+	$AgCl \leftrightarrow Ag^+ + Cl^-$
$BaSO_4$	كبريتات الباريوم	SO_4^{2-}	Ba^{2+}	$BaSO_4 \leftrightarrow Ba^{2+} + SO_4^{2-}$
$CaCO_3$	كربونات الكالسيوم	CO_3^{2-}	Ca^{2+}	$CaCO_3 \leftrightarrow Ca^{2+} + CO_3^{2-}$
NaCl	كلوريد الصوديوم	Cl^-	Na^+	$NaCl \leftrightarrow Na^+ + Cl^-$
NH_4Cl	كلوريد الأمونيوم	Cl^-	NH_4^+	$NH_4Cl \leftrightarrow NH_4^+ + Cl^-$
NH_4NO_3	نترات الأمونيوم	NO_3^-	NH_4^+	$NH_4NO_3 \leftrightarrow NH_4^+ + NO_3^-$
CH_3COONa	خلات الصوديوم	CH_3COO^-	Na^+	$CH_3COONa \leftrightarrow CH_3COO^- + Na^+$
CH_3COONH_4	خلات الأمونيوم	CH_3COO^-	NH_4^+	$CH_3COONH_4 \leftrightarrow CH_3COO^- + NH_4^+$
$PbCl_2$	كلوريد الرصاص	$2Cl^-$	Pb^{2+}	$PbCl_2 \leftrightarrow Pb^{2+} + 2Cl^-$
PbI_2	يوديد الرصاص	$2I^-$	Pb^{2+}	$PbI_2 \leftrightarrow Pb^{2+} + 2I^-$
$Ca_3(PO_4)_2$	فوسفات الكالسيوم	PO_4^{3-}	Ca^{2+}	$Ca_3(PO_4)_2 \leftrightarrow 3Ca^{2+} + 2PO_4^{3-}$

Na_2SO_4	كبريتات الصوديوم	CO_3^{2-}	Na^+	$Na_2SO_4 \leftrightarrow 2Na^+ + CO_3^{2-}$
$Pb(NO_3)_2$	نترات الرصاص	NO_3^-	Pb^{2+}	$Pb(NO_3)_2 \leftrightarrow Pb^{2+} + 2NO_3^-$
KCl	كلوريد البوتاسيوم	Cl^-	K^+	$KCl \leftrightarrow K^+ + Cl^-$
$NaNO_3$	نترات الصوديوم	NO_3^-	Na^+	$NaNO_3 \leftrightarrow Na^+ + NO_3^-$
Na_2CO_3	كربونات الصوديوم	CO_3^{2-}	Na^+	$Na_2CO_3 \leftrightarrow 2Na^+ + CO_3^{2-}$
$NaHCO_3$	بيكربونات الصوديوم	HCO_3^-	Na^+	$NaHCO_3 \leftrightarrow Na^+ + HCO_3^-$
$PbCrO_4$	كرومات الرصاص	CrO_4^{2-}	Pb^{2+}	$PbCrO_4 \leftrightarrow Pb^{2+} + CrO_4^{2-}$
Ag_3PO_4	فوسفات الفضة	PO_4^{3-}	Ag^+	$Ag_3PO_4 \leftrightarrow 3Ag^+ + PO_4^{3-}$
HCOONa	نملات الصوديوم	$HCOO^-$	Na^+	$HCOONa \leftrightarrow Na^+ + HCOO^-$
HCOOK	نملات البوتاسيوم	$HCOO^-$	K^+	$HCOOK \leftrightarrow K^+ + HCOO^-$
Ag_2SO_4	كبريتات الفضة	PO_4^{3-}	Ag^+	$Ag_2SO_4 \leftrightarrow 2Ag^+ + PO_4^{3-}$