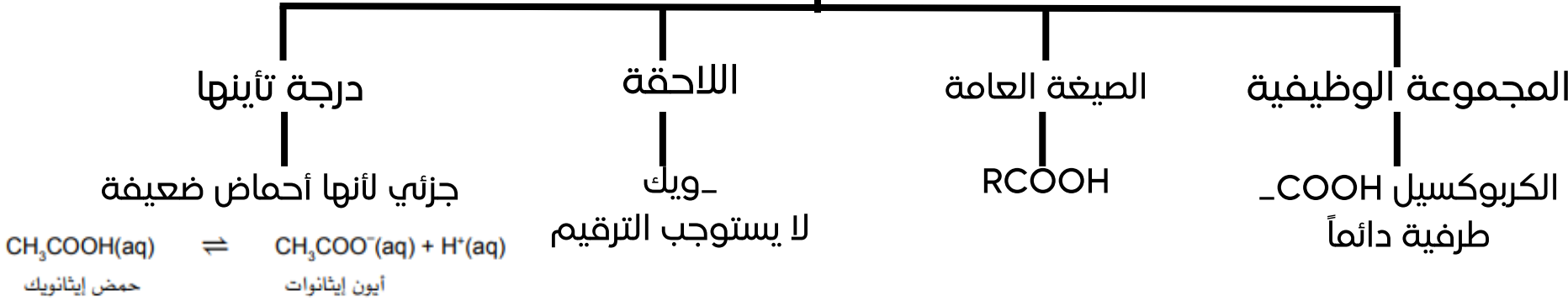


الأحماض الكربوكسيلية



الاسم	الصيغة البنائية
حمض الميثانويك	HCOOH
حمض الإيثانويك	CH ₃ COOH
حمض البروبانويك	CH ₃ CH ₂ COOH
حمض البيوتانويك	CH ₃ CH ₂ CH ₂ COOH

تتفاعل مع	نوع التفاعل	النواتج	مثال
القواعد	تفاعل تعادل	ملح+ماء	$\text{CH}_3\text{COOH}(\text{aq}) + \text{NaOH}(\text{aq}) \rightarrow \text{CH}_3\text{COONa}(\text{aq}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l})$ إيثانات الصوديوم
الفلزات النشطة	تفاعل أكسدة-إختزال	ملح+غاز الهيدروجين	$2\text{CH}_3\text{COOH}(\text{aq}) + \text{Mg}(\text{s}) \rightarrow (\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Mg}(\text{aq}) + \text{H}_2(\text{g})$ إيثانات الماغنيسيوم
الكربونات	تفاعل حمض-قاعدة	ملح+ماء+غاز ثاني أكسيد الكربون	$2\text{CH}_3\text{COOH}(\text{aq}) + \text{K}_2\text{CO}_3(\text{aq}) \rightarrow 2\text{CH}_3\text{COOK}(\text{aq}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l}) + \text{CO}_2(\text{g})$ إيثانات البوتاسيوم