

Echelle de pKa généralisée

Bases fortes dans l'eau

		pKa			
(RLi)	R ₃ MgX		RH	~ 50	organomagnésien (organolithien) alcane
	RNH ⁻		RNH ₂	~ 30-40	amide amine
				~ 20	énolate dérivé carbonyle (cétone, aldéhyde)
	RO ⁻		ROH	16-18	alcoolate alcool
	HO ⁻		H ₂ O	14	hydroxyde eau
	RNH ₂		RNH ₃ ⁺	10-11	amine ammonium
	PhO ⁻		PhOH	10	phénolate phénol
	RCOO ⁻		RCOOH	~ 5	carboxylate acide carboxylique
	H ₂ O		H ₃ O ⁺	0	eau oxonium
	ROH		ROH ₂ ⁺	- 2	alcool alkyloxonium

Acides forts et Bases fortes utilisés en chimie organique

Bases fortes usuelles :

+	soude	NaOH	} pKa (CH ₂ /HO ⁻) = 14
+	potasse	KOH	
+	éthanolate de sodium	NaOEt	pKa (EtOH/EtO ⁻) = 16
+	hydruure de sodium	NaH	pKa (H ₂ /H ⁻) = 35
+	LDA (diisopropylamide de lithium)		pKa (/) = 35
+	amide de sodium	NaNH ₂	pKa (NH ₃ /NH ₂ ⁻) = 40

de + en forte

Acides forts usuels :

+	acide nitrique	pKa (NO ₂ ⁺ /HNO ₃) = -1,4
+	acide sulfurique	pKa (HSO ₄ ⁺ /H ₂ SO ₄) = -3
+	acide nitrique	pKa (NO ⁺ /HNO ₂) = -6
+	acide paratoluène sulfonique APTS	pKa = -3

non aqueux