

Echelle de pKa généralisée

	pKa	à 25°C		
(RLi)	RMgX	RH	~ 50	organomagnésien (organolithien) alcane
	$\text{RNH}^{\ominus}$	RNH_2	~ 30-40	amide amine
	$\text{O}^{\ominus}\text{R}$	$\text{O}^{\ominus}\text{R}$	~ 20	énolate dérivé carbonyle (cétone, aldéhyde)
	$\text{RO}^{\ominus}$	ROH	16-18	alcolate alcool
	$\text{HO}^{\ominus}$	H_2O	14	hydroxyde eau
	RNH_2	$\text{RNH}_3^{\oplus}$	10-11	amine ammonium
	$\text{PhO}^{\ominus}$	PhOH	10	phénolate phénol
	Py	$\text{PyH}^{\oplus}$	5,2	pyridinium pyridine
	$\text{RCOO}^{\ominus}$	RCOOH	~ 5	carboxylate acide carboxylique
	H_2O	$\text{H}_3\text{O}^{\oplus}$	0	eau oxonium
	ROH	$\text{ROH}_2^{\oplus}$	- 2	alcool alkyloxonium
	$\text{TsO}^{\ominus}$	TsOH (APTS)	- 2,8	tosylate acide / paratoluène sulfonique (APTS) tosylique
	$\text{R}-\text{C}(=\text{O})-\text{R}'$	$\text{R}-\text{C}(=\text{O})-\text{H}$ $\text{R}-\text{C}(=\text{O})-\text{R}'$	- 7	aldéhyde / cétone aldéhyde / cétone protoné (c)

Acides forts dans l'eau

Acides forts et Bases fortes utilisés en chimie organique

Bases fortes usuelles

- * hydroxyde de sodium NaOH
- * hydroxyde de potassium KOH
- * éthanolate de sodium NaOEt
- * hydruure de sodium NaH
- * LDA
(diisopropylamide de lithium)
- * amidure de sodium NaNH_2

Acides forts usuels :

- * acide nitrique
- * acide sulfurique
- * acide nitrique
- * acide paratoluène sulfonique
APTS ($=\text{TsOH}$)

non aqueux

(à 25°C)

$\text{pK}_a (\text{H}_2\text{O} / \text{HO}^-) = 14$

$\text{pK}_a (\text{EtOH} / \text{EtO}^-) = 16$

$\text{pK}_a (\text{H}_2 / \text{H}^-) = 35$

$\text{pK}_a (\text{H} / \text{H}^-) = 36$

$\text{pK}_a (\text{NH}_3 / \text{NH}_2^-) = 38$

$\text{pK}_a (\text{HNO}_3 / \text{NO}_3^-) = -1,4$

$\text{pK}_a (\text{H}_2\text{SO}_4 / \text{HSO}_4^-) = -3$

$\text{pK}_a (\text{HCl} / \text{Cl}^-) = -6$

$\text{pK}_a (\text{TsOH} / \text{TsO}^-) = -2,8$