

pKa des fonctions organiques usuelles

Fonction	Forme acide	Forme basique	pKa	Fonction	Forme acide	Forme basique	pKa
Oxonium/ Aldéhyde	$\text{R}-\text{C}(\text{H})=\text{O}^{\oplus}-\text{H}$	$\text{R}-\text{C}(\text{H})=\text{O}$	-10	Acide carboxylique/ carboxylate	$\text{R}-\text{C}(\text{OH})=\text{O}$	$\text{R}-\text{C}(\text{O})=\text{O}^{\ominus}$	4-5
Oxonium/ Cétone	$\text{R}-\text{C}(\text{R}')=\text{O}^{\oplus}-\text{H}$	$\text{R}-\text{C}(\text{R}')=\text{O}$	-7	Phénol/ phénolate	$\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{O}^{\ominus}$	8-11
Oxonium/ Ester	$\text{R}-\text{C}(\text{OR}')=\text{O}^{\oplus}-\text{H}$	$\text{R}-\text{C}(\text{OR}')=\text{O}$	-6.5	Ammonium/ Amine	$\text{R}_1-\text{N}^{\oplus}(\text{H})\text{R}_2\text{R}_3$	$\text{R}_1-\text{N}(\text{R}_2)\text{R}_3$	8-10
Oxonium/ Acide carboxylique	$\text{R}-\text{C}(\text{OH})=\text{O}^{\oplus}-\text{H}$	$\text{R}-\text{C}(\text{OH})=\text{O}$	-6	Alcool/ Alcoolate	$\text{R}-\text{O}-\text{H}$	$\text{R}-\text{O}^{\ominus}$	16-18
Oxonium/ Ether	$\text{R}-\text{O}^{\oplus}(\text{H})\text{R}$	$\text{R}-\text{O}-\text{R}$	-3	Alcyne/ Alcynure	$\text{R}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{H}$	$\text{R}-\text{C}\equiv\text{C}^{\ominus}$	25
Oxonium/ Alcool	$\text{R}-\text{O}^{\oplus}(\text{H})_2$	$\text{R}-\text{O}-\text{H}$	-2	Hydrogène/ Hydruure	H_2	$\text{H}^{\ominus}$	35
				Amine/ Amidure	$\text{R}_1-\text{N}(\text{H})\text{R}_2$	$\text{R}_1-\text{N}^{\ominus}(\text{R}_2)$	35
				Méthane/ Anion Méthyle	CH_4	$^{\ominus}\text{CH}_3$	48