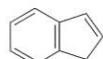
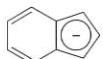
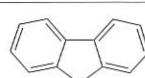


# Valori di $pK_a$ di alcuni acidi

Acido	Base	$pK_a$
$\text{RNO}_2^+$	$\text{RNO}_2^-$	- 12
$\text{ArNO}_2^+$	$\text{ArNO}_2^-$	- 11
$\text{HClO}_4$	$\text{ClO}_4^-$	- 10
$\text{HI}$	$\text{I}^-$	- 10
$\text{RCN}^+$	$\text{RCN}$	- 10
$\text{R}-\overset{\text{  }}{\underset{+\text{OH}}{\text{C}}}-\text{H}$	$\text{R}-\overset{\text{  }}{\underset{\text{O}}{\text{C}}}-\text{H}$	- 10
$\text{HBr}$	$\text{Br}^-$	- 9
$\text{Ar}-\overset{\text{  }}{\underset{+\text{OH}}{\text{C}}}-\text{OR}$	$\text{Ar}-\overset{\text{  }}{\underset{\text{O}}{\text{C}}}-\text{OR}$	- 7,4
$\text{HCl}$	$\text{Cl}^-$	- 7
$\text{RSH}_2^+$	$\text{RSH}$	- 7
$\text{Ar}-\overset{\text{  }}{\underset{+\text{OH}}{\text{C}}}-\text{OH}$	$\text{Ar}-\overset{\text{  }}{\underset{\text{O}}{\text{C}}}-\text{OH}$	- 7
$\text{Ar}-\overset{\text{  }}{\underset{+\text{OH}}{\text{C}}}-\text{H}$	$\text{Ar}-\overset{\text{  }}{\underset{\text{O}}{\text{C}}}-\text{H}$	- 7
$\text{R}-\overset{\text{  }}{\underset{+\text{OH}}{\text{C}}}-\text{R}$	$\text{R}-\overset{\text{  }}{\underset{\text{O}}{\text{C}}}-\text{R}$	- 7
$\text{ArSO}_3\text{H}$	$\text{ArSO}_3^-$	- 6,5
$\text{R}-\overset{\text{  }}{\underset{+\text{OH}}{\text{C}}}-\text{OR}$	$\text{R}-\overset{\text{  }}{\underset{\text{O}}{\text{C}}}-\text{OR}$	- 6,5
$\text{ArOH}_2^+$	$\text{ArOH}$	- 6,4
$\text{R}-\overset{\text{  }}{\underset{+\text{OH}}{\text{C}}}-\text{OH}$	$\text{R}-\overset{\text{  }}{\underset{\text{O}}{\text{C}}}-\text{OH}$	- 6

Acido	Base	$pK_a$
$\text{Ar}-\overset{\text{  }}{\underset{+\text{OH}}{\text{C}}}-\text{R}$	$\text{Ar}-\overset{\text{  }}{\underset{\text{O}}{\text{C}}}-\text{R}$	- 6
$\text{Ar}-\overset{+}{\underset{\text{H}}{\text{O}}}-\text{R}$	$\text{Ar}-\overset{\text{  }}{\underset{\text{O}}{\text{C}}}-\text{R}$	- 6
$\text{CH}(\text{CN})_3$	$\text{C}(\text{CN})_3^-$	- 5
$\text{Ar}_3\overset{+}{\text{NH}}$	$\text{Ar}_3\text{N}$	- 5
$\text{H}-\overset{\text{  }}{\underset{+\text{OH}}{\text{C}}}-\text{H}$	$\text{H}-\overset{\text{  }}{\underset{\text{O}}{\text{C}}}-\text{H}$	- 4
$\text{R}-\overset{+}{\underset{\text{H}}{\text{O}}}-\text{R}$	$\text{R}-\text{O}-\text{R}$	- 3,5
$\text{R}_3\overset{+}{\text{COH}_2}$	$\text{R}_3\text{COH}$	- 2
$\text{R}_2\overset{+}{\text{CHOH}_2}$	$\text{R}_2\text{CHOH}$	- 2
$\text{RCH}_2\overset{+}{\text{OH}_2}$	$\text{RCH}_2\text{OH}$	- 2
$\text{H}_3\text{O}^+$	$\text{H}_2\text{O}$	- 1,74
$\text{Ar}-\overset{\text{  }}{\underset{+\text{OH}}{\text{C}}}-\text{NH}_2$	$\text{Ar}-\overset{\text{  }}{\underset{\text{O}}{\text{C}}}-\text{NH}_2$	- 1,5
$\text{HNO}_3$	$\text{NO}_3^-$	- 1,4
$\text{R}-\overset{\text{  }}{\underset{+\text{OH}}{\text{C}}}-\text{NH}_2$	$\text{R}-\overset{\text{  }}{\underset{\text{O}}{\text{C}}}-\text{NH}_2$	- 0,5
$\text{Ar}_2\overset{+}{\text{NH}_2}$	$\text{Ar}_2\text{NH}$	1
$\text{HSO}_4^{2-}$	$\text{SO}_4^{2-}$	1,99
$\text{HF}$	$\text{F}^-$	3,17
$\text{HONO}$	$\text{NO}_2^-$	3,29
$\text{Ar}\overset{+}{\text{NH}_3}$	$\text{ArNH}_2$	3-5

Acido	Base	$pK_a$
$\text{Ar}^+\text{NR}_2\text{H}$	$\text{ArNR}_2^-$	3-5
$\text{RCOOH}$	$\text{RCOO}^-$	4-5
$\text{HCOCH}_2\text{CHO}$	$\text{HCO}\bar{\text{C}}\text{HCHO}$	5
$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{HCO}_3^-$	6,35
$\text{H}_2\text{S}$	$\text{HS}^-$	7,00
$\text{ArSH}$	$\text{ArS}^-$	6-8
$\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{COCH}_3$	$\text{CH}_3\text{CO}\bar{\text{C}}\text{HCOCH}_3$	9
$\text{HCN}$	$\text{CN}^-$	9,2
$^+\text{NH}_4$	$\text{NH}_3^-$	9,24
$\text{ArOH}$	$\text{ArO}^-$	8-11
$\text{RCH}_2\text{NO}_2$	$\text{R}\bar{\text{C}}\text{HNO}_2$	10
$\text{R}_3^+\text{NH}$	$\text{R}_3\text{N}$	10-11
$\text{RNH}_3^+$	$\text{RNH}_2$	10-11
$\text{HCO}_3^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	10,33
$\text{RSH}$	$\text{RS}^-$	10-11
$\text{R}_2^+\text{NH}_2$	$\text{R}_2\text{NH}$	11
$\text{NCCH}_2\text{CN}$	$\text{NC}\bar{\text{C}}\text{HCN}$	11
$\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{COOR}$	$\text{CH}_3\text{CO}\bar{\text{C}}\text{HCOOR}$	11
$\text{CH}_3\text{SO}_2\text{CH}_2\text{SO}_2\text{CH}_3$	$\text{CH}_3\text{SO}_2\bar{\text{C}}\text{HSO}_2\text{CH}_3$	12,5
$\text{EtOOCCH}_2\text{COOEt}$	$\text{EtOOC}\bar{\text{C}}\text{HCOOEt}$	13
$\text{CH}_3\text{OH}$	$\text{CH}_3\text{O}^-$	15,2
$\text{H}_2\text{O}$	$\text{OH}^-$	15,74
		16
$\text{RCH}_2\text{OH}$	$\text{RCH}_2\text{O}^-$	16

Acido	Base	$pK_a$
$\text{RCH}_2\text{CHO}$	$\text{R}\bar{\text{C}}\text{HCHO}$	16
$\text{R}_2\text{CHOH}$	$\text{R}_2\text{CHO}^-$	16,5
$\text{R}_3\text{COH}$	$\text{R}_3\text{CO}^-$	17
$\text{RCONH}_2$	$\text{RCONH}^-$	17
$\text{RCOCH}_2\text{R}$	$\text{RCO}\bar{\text{C}}\text{HR}$	19-20
		20
		23
$\text{ROOCCH}_2\text{R}$	$\text{ROOC}\bar{\text{C}}\text{HR}$	24,5
$\text{RCH}_2\text{CN}$	$\text{R}\bar{\text{C}}\text{HCN}$	25
$\text{HC}\equiv\text{CH}$	$\text{HC}\equiv\text{C}^-$	25
$\text{Ar}_3\text{CH}$	$\text{Ar}_3\text{C}^-$	31,5
$\text{Ar}_2\text{CH}_2$	$\text{Ar}_2\text{CH}^-$	33,5
$\text{H}_2$	$\text{H}^-$	35
$\text{NH}_3^-$	$\text{NH}_2^-$	38
$\text{PhCH}_3$	$\text{PhCH}_2^-$	40
$\text{CH}_2=\text{CHCH}_3$	$[\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2]^-$	43
$\text{PhH}$	$\text{Ph}^-$	43
$\text{CH}_2=\text{CH}_2$	$\text{CH}_2=\text{CH}^-$	44
ciclo- $\text{C}_3\text{H}_6$	ciclo- $\text{C}_3\text{H}_5^-$	46
$\text{CH}_4$	$\text{CH}_3^-$	48
$\text{C}_2\text{H}_6$	$\text{C}_2\text{H}_5^-$	50
$(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2$	$(\text{CH}_3)_2\text{CH}^-$	51