



Facultatea de Chimie și Tehnologie Chimică
Departamentul Chimie

Tabel. K_b și pK_b a unor amine la 25 °C.

amina	K_b	pK_b	pK pentru R_3N^+H
amoniac	$1.8 \cdot 10^{-5}$	4.74	9.26
Amine primare alifatic			
metilamină	$4.3 \cdot 10^{-4}$	3.36	10.64
Etilamină	$4.4 \cdot 10^{-4}$	3.36	10.64
<i>n</i> -propilamină	$4.7 \cdot 10^{-4}$	3.32	10.68
izopropilamină	$4.0 \cdot 10^{-4}$	3.40	10.60
ciclohexilamină	$4.7 \cdot 10^{-4}$	3.33	10.67
benzilamină	$2.0 \cdot 10^{-5}$	4.67	9.33
Amine secundare			
dimetilamină	$5.3 \cdot 10^{-4}$	3.28	10.72
dietilamină	$9.8 \cdot 10^{-4}$	3.01	10.99
di- <i>n</i> -propilamină	$10.0 \cdot 10^{-4}$	3.00	11.00
Amine terțiară			
trimetilamină	$5.5 \cdot 10^{-5}$	4.26	9.74
trietilamină	$5.7 \cdot 10^{-4}$	3.24	10.76
tri- <i>n</i> -propilamină	$4.5 \cdot 10^{-4}$	3.35	10.65
Aril aminele			
anilina	$4.0 \cdot 10^{-10}$	9.40	4.60
<i>N</i> -metilanilina	$6.1 \cdot 10^{-10}$	9.21	4.79
<i>N,N</i> -dimetilanilina	$1.2 \cdot 10^{-9}$	8.94	5.06
<i>p</i> -bromoanilina	$7.0 \cdot 10^{-11}$	10.20	3.80
<i>p</i> -metoxianilina	$2.0 \cdot 10^{-9}$	8.70	5.30
<i>p</i> -nitroanilina	$1.0 \cdot 10^{-13}$	13.0	1.00
Amine heterociclice			
pirol	$1.0 \cdot 10^{-15}$	~15	~ -1
pirolidină	$1.9 \cdot 10^{-3}$	2.73	11.27
imidazol	$8.9 \cdot 10^{-8}$	7.05	6.95
piridină	$1.8 \cdot 10^{-9}$	8.75	5.25
piperidină	$1.3 \cdot 10^{-3}$	2.88	11.12

Cu cât valoarea pK_b este mai mică cu atât baza este mai tare.