
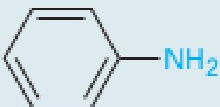

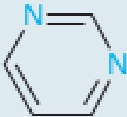




Por Grupo4

U2_TC11_AMAGUA_TANA_CALVA_LASLUISA_QUISIRUMBAY_UNAUCHO_VACA

Ejemplo de algunas

Nombre	Estructura	pK_a del ion amonio
Amoniac	NH_3	9.26
Alquilamina primaria		
Metilamina	CH_3NH_2	10.64
Etilamina	$CH_3CH_2NH_2$	10.75
Alquilamina secundaria		
Dietilamina	$(CH_3CH_2)_2NH$	10.98
Pirrolidina		11.27
Alquilamina terciaria		
Trietilamina	$(CH_3CH_2)_3N$	10.76
Arilamina		
Anilina		4.63
Amina heterocíclica		
Piridina		5.25
Pirimidina		1.3
Pirrol		0.4
Imidazol		6.95

24.4

Menor $pK_a = K_w / pK_b$

Compuesto más básico

(a) $CH_3CH_2NH_2$

(b) NaOH

(c) CH_3NHCH_3

$pK_a = 10.73$

Compuesto meno básico

(a) $CH_3CH_2CONH_2$

(b) CH_3NH_2

(c) piridina

$pK_a = 5.25$

24.5

La propilamina es menos ácido que bencilamina

El ión bencilamonio

$pK_b = 14 - 9.33 = 4.67$

El ión propilamonio

$pK_b = 14 - 10.77 = 3.29$

Siguiente hoja..



Este documento digital esta licenciado bajo CC-BY-NC-4.0s