
ANNEXE 8

CONSTANTES D'ACIDITE

dans l'eau à 298 K

Composés inorganiques	K_a	pK_a
HIO ₃	$1,6 \cdot 10^{-1}$	0,80
H ₃ PO ₄	$6,9 \cdot 10^{-3}$	2,16
H ₂ PO ₄ ⁻	$6,2 \cdot 10^{-8}$	7,21
HPO ₄ ²⁻	$4,8 \cdot 10^{-13}$	12,32
HF	$6,3 \cdot 10^{-4}$	3,20
HNO ₂	$5,6 \cdot 10^{-4}$	3,25
HOCN	$3,3 \cdot 10^{-4}$	3,48
H ₂ CO ₃	$4,5 \cdot 10^{-7}$	6,35
HCO ₃ ⁻	$4,7 \cdot 10^{-11}$	10,33
H ₂ S	$8,9 \cdot 10^{-8}$	7,05
HS ⁻	$8,1 \cdot 10^{-13}$	12,09
HCIO	$4,0 \cdot 10^{-8}$	7,40
HBrO	$2,5 \cdot 10^{-9}$	8,60
HCN	$6,2 \cdot 10^{-10}$	9,21
NH ₄ ⁺	$5,6 \cdot 10^{-10}$	9,25
Composés organiques		
CH ₂ ClCOOH	$1,3 \cdot 10^{-3}$	2,89
HCOOH	$1,8 \cdot 10^{-4}$	3,75
C ₆ H ₅ COOH	$6,3 \cdot 10^{-5}$	4,20
C ₆ H ₅ NH ₃ ⁺	$2,5 \cdot 10^{-5}$	4,60
CH ₃ COOH	$1,8 \cdot 10^{-5}$	4,75
C ₂ H ₅ COOH	$1,4 \cdot 10^{-5}$	4,87
C ₅ H ₅ NH ⁺	$5,6 \cdot 10^{-6}$	5,25
CH ₃ NH ₃ ⁺	$2,2 \cdot 10^{-11}$	10,66
(C ₂ H ₅) ₃ NH ⁺	$1,8 \cdot 10^{-11}$	10,75
C ₂ H ₅ NH ₃ ⁺	$1,6 \cdot 10^{-11}$	10,80