

CONDUCTIVITÉS ÉQUIVALENTES DE QUELQUES IONS

ANIONS	λ ($\cdot 10^{-4} \text{ S.m}^2.\text{mol}^{-1}$)
Br ⁻	78,1
CN ⁻	78,0
Cl ⁻	76,3
ClO ₂ ⁻	52,0
ClO ₃ ⁻	64,6
ClO ₄ ⁻	67,3
$\frac{1}{2} \text{CrO}_4^{2-}$	85,0
F ⁻	55,4
HCO ₃ ⁻	44,5
H ₂ PO ₄ ⁻	33,0
HS ⁻	65,0
I ⁻	76,8
MnO ₄ ⁻	61,3
NO ₃ ⁻	71,4
OH ⁻	198,0
PO ₄ ³⁻	69,0
SCN ⁻	66,0
$\frac{1}{2} \text{SO}_4^{2-}$	80,0
$\frac{1}{2} \text{S}_2\text{O}_8^{2-}$	86,0
CH ₃ -COO ⁻	40,9
H-COO ⁻	54,6

CATIONS	λ ($\cdot 10^{-4} \text{ S.m}^2.\text{mol}^{-1}$)
Ag ⁺	61,9
$\frac{1}{3} \text{Al}^{3+}$	61,0
$\frac{1}{2} \text{Ba}^{2+}$	63,6
$\frac{1}{2} \text{Be}^{2+}$	45,0
$\frac{1}{2} \text{Ca}^{2+}$	59,5
$\frac{1}{2} \text{Co}^{2+}$	55,0
$\frac{1}{3} \text{Cr}^{3+}$	67,0
Cs ⁺	77,2
$\frac{1}{2} \text{Fe}^{2+}$	54,0
$\frac{1}{3} \text{Fe}^{3+}$	68,0
H ⁺	349,6
$\frac{1}{2} \text{Hg}^{2+}$	63,6
K ⁺	73,5
Li ⁺	38,7
$\frac{1}{2} \text{Mg}^{2+}$	53,0
$\frac{1}{2} \text{Mn}^{2+}$	53,5
NH ₄ ⁺	73,5
Na ⁺	50,1
$\frac{1}{2} \text{Ni}^{2+}$	50,0
$\frac{1}{2} \text{Pb}^{2+}$	71,0
$\frac{1}{2} \text{Sr}^{2+}$	59,4

source : Handbook of Physics & Chemistry (CRC press 1986)