

Néhány ion fajlagos moláris vezetése 25 °C-on

| ion | $10^4 \lambda_{298}^\infty$ (Sm ² /mol) | ion | $10^4 \lambda_{298}^\infty$ (Sm ² /mol) |
|--------------------------------|--|---|--|
| H ⁺ | 349,8 | $\frac{1}{2}$ Cd ²⁺ | 54,0 |
| Li ⁺ | 38,6 | $\frac{1}{2}$ Pb ²⁺ | 69,5 |
| Na ⁺ | 50,1 | $\frac{1}{3}$ Fe ³⁺ | 68 |
| K ⁺ | 73,50 | $\frac{1}{3}$ Al ³⁺ | 63 |
| Rb ⁺ | 77,8 | OH ⁻ | 198,3 |
| Ag ⁺ | 61,9 | F ⁻ | 55,4 |
| NH ₄ ⁺ | 73,5 | Cl ⁻ | 76,35 |
| $\frac{1}{2}$ Mg ²⁺ | 53,0 | Br ⁻ | 78,14 |
| $\frac{1}{2}$ Ca ²⁺ | 59,5 | I ⁻ | 76,8 |
| $\frac{1}{2}$ Ba ²⁺ | 63,6 | NO ₃ ⁻ | 71,46 |
| $\frac{1}{2}$ Fe ²⁺ | 53,5 | CH ₃ COO ⁻ | 40,9 |
| $\frac{1}{2}$ Cu ²⁺ | 53,6 | $\frac{1}{2}$ SO ₄ ²⁻ | 80,0 |
| $\frac{1}{2}$ Zn ²⁺ | 52,8 | $\frac{1}{2}$ CO ₃ ²⁻ | 69,3 |