

Säure-Basen Tabelle
 (In wässriger Lösung, bei 25 °C)

| Säure | konj. Base | pK _S -Wert |
|--|--|-----------------------|
| HClO ₄ | ClO ₄ ⁻ | -- |
| HI | I ⁻ | -- |
| HBr | Br ⁻ | -- |
| HCl | Cl ⁻ | -- |
| H ₂ SO ₄ | HSO ₄ ⁻ | -3 |
| H ₃ O ⁺ | H ₂ O | -1,74 |
| HNO ₃ | NO ₃ ⁻ | -1,32 |
| H ₂ SO ₃ | HSO ₃ ⁻ | 1,81 |
| HSO ₄ ⁻ | SO ₄ ²⁻ | 1,92 |
| H ₃ PO ₄ | H ₂ PO ₄ ⁻ | 1,96 |
| [Fe(H ₂ O) ₆] ³⁺ | [Fe(H ₂ O) ₅ (OH)] ²⁺ | 2,17 |
| H ₂ T | HT ⁻ | 2,98 |
| HF | F ⁻ | 3,45 |
| HCOOH | HCOO ⁻ | 3,70 |
| C ₆ H ₅ COOH | C ₆ H ₅ COO ⁻ | 4,19 |
| HT ⁻ | T ²⁻ | 4,34 |
| CH ₃ COOH (= HAc) | CH ₃ COO ⁻ (= Ac ⁻) | 4,76 |
| [Al(H ₂ O) ₆] ³⁺ | [Al(H ₂ O) ₅ (OH)] ²⁺ | 4,85 |
| H ₂ CO ₃ | HCO ₃ ⁻ | 6,46 |
| HSO ₃ ⁻ | SO ₃ ²⁻ | 6,91 |
| H ₂ S | HS ⁻ | 7,06 |
| H ₂ PO ₄ ⁻ | HPO ₄ ²⁻ | 7,21 |
| [Cu(H ₂ O) ₄] ²⁺ | [Cu(H ₂ O) ₃ (OH)] ⁺ | 7,34 |
| [Zn(H ₂ O) ₆] ²⁺ | [Zn(H ₂ O) ₅ (OH)] ⁺ | 8,98 |
| NH ₄ ⁺ | NH ₃ | 9,21 |
| HCN | CN ⁻ | 9,31 |
| C ₆ H ₅ OH | C ₆ H ₅ O ⁻ | 9,90 |
| HCO ₃ ⁻ | CO ₃ ²⁻ | 10,40 |
| HPO ₄ ²⁻ | PO ₄ ³⁻ | 12,32 |
| HS ⁻ | S ²⁻ | 12,90 |
| H ₂ O | OH ⁻ | 15,74 |
| NH ₃ | NH ₂ ⁻ | ≈ 23 |
| OH ⁻ | O ²⁻ | ≈ 24 |