

**Tabelle G****Standardenthalpien und Standardentropien einiger Ionen****(Standardzustand: Aktivität  $a = 1 \text{ mol/kg}$ ,  $T = 298 \text{ K}$ )**

Stoff	$h_{298}^0$	$S_{298}^0$
	$\text{kJ/mol}$	$\text{J/mol K}$
$\text{Ag}^+$	105,6	72,7
$\text{Al}^{3+}$	-531,1	-321,8
$\text{Ba}^{2+}$	-537,7	9,5
$\text{Br}^-$	-121,5	82,4
$\text{HCO}_3^-$	-692,1	91,2
$\text{CO}_3^{2-}$	-677,2	-56,8
$\text{Ca}^{2+}$	-543	53,1
$\text{Cl}^-$	-167,1	56,5
$\text{Cu}^{2+}$	64,7	-99,6
$\text{F}^-$	-332,5	-13,7
$\text{Fe}^{2+}$	-89,1	-137,7
$\text{Fe}^{3+}$	-48,5	-315,9
$\text{H}^+ \text{ (H}_3\text{O}^+)$	0	0
$\text{OH}^-$	-230	-10,7
$\text{I}^-$	-55,2	111,3
$\text{K}^+$	-252,4	102,5
$\text{Mg}^{2+}$	-466,9	-138,1
$\text{NO}_3^-$	205	146,4
$\text{Na}^+$	-240,2	59
$\text{Pb}^{2+}$	-1,7	10,5
$\text{SO}_4^{2-}$	-909,4	20,1
$\text{Zn}^{2+}$	-153,9	-112,1