

j_R	Reaktionsgrenzstromdichte
j_O	Austauschstromdichte
$j_{O,R}$	Reaktions - Austauschstromdichte
j_O^*	scheinbare Austauschstromdichte
$j(0)$	Anfangsstromdichte
$j(\infty)$	stationäre Stromdichte
$j(t)$	Stromdichte zur Zeit t
k^+, k^-	anodische, kathodische Geschwindigkeitskonstanten
k_V, k_H	Geschwindigkeitskonstanten der Volmer-, bzw. der Heyrovsky - Reaktion
k_{ad}, k_d	Geschwindigkeitskonstanten einer Adsorptions-, bzw. einer Desorptionsreaktion
K	Gleichgewichtskonstante
K_i^O	partielle molale Kompressibilität der Substanz S_i bei $P = 1$ bar im Standardzustand
K_i	partielle molale Kompressibilität der Substanz S_i bei $P = 1$ bar
\bar{K}_i	"mittlere" partielle molale Kompressibilität der Substanz S_i zwischen 1 bar und ~ 2 kbar
ΔK_1	Reaktionskompressibilität einer Zellreaktion bei $P = 1$ bar
$\bar{\Delta K}$	"mittlere" Reaktionskompressibilität einer Zellreaktion zwischen 1 bar und ~ 2 kbar
m	Molalität
m^\ddagger	molale Oberflächenkonzentration der Substanz S^\ddagger im Übergangszustand
μ_i^O	chemisches Potential der Substanz S_i im Standardzustand
μ_i	chemisches Potential der Substanz S_i
μ^\ddagger	chemisches Potential der Substanz S^\ddagger im Übergangszustand
$\mu^{\ddagger,0}$	chemisches Potential der Substanz S^\ddagger im Übergangszustand und im Standardzustand

$\bar{\mu}_i$	elektrochemisches Potential der Substanz S_i
$\bar{\mu}^\ddagger$	elektrochemisches Potential der Substanz S^\ddagger im Übergangszustand
n	Zahl der pro Formelumsatz ausgetauschten Elementarladungen
ν_i	stöchiometrische Zahl der Substanz S_i
P_e	empirische Konstante in der Tait - Gibson - Beziehung (49)
R_R	Reaktionswiderstand
R	Allgemeine Gaskonstante
S_V	empirische Konstante in (42)
S_K	empirische Konstante in (43)
τ	Abklingzeit
θ	Bedeckungsgrad
e_o	Gleichgewichtsbedeckungsgrad
V_i^o	partiell Molvolumen der Substanz S_i bei $P = 1$ bar im Standardzustand
V_i	partiell Molvolumen der Substanz S_i bei $P = 1$ bar
V^\ddagger	partiell Molvolumen der Substanz S^\ddagger im Übergangszustand
V_u^\ddagger	Übergangsvolumen
$V_V^\ddagger, V_H^\ddagger$	Übergangsvolumen der Volmer-, bzw. Heyrovsky - Reaktion
$V_a^\ddagger, V_{st}^\ddagger$	Übergangsvolumen aus Anfangsstromspannungskurven, bzw. aus stationären Stromspannungskurven
V_T^\ddagger	Übergangsvolumen aus den Abklingzeiten
ΔV_1^o	Reaktionsvolumen einer Zellreaktion bei $P = 1$ bar im Standardzustand
ΔV_1	Reaktionsvolumen einer Zellreaktion bei $P = 1$ bar
ΔV	Reaktionsvolumen einer Zellreaktion
ΔV_o	Reaktionsvolumen einer Elektrodenreaktion
ΔV_R	Reaktionsvolumen einer Adsorptions-, bzw. einer Desorptionsreaktion