

$j_R$	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 $\sim 2$ kbar
$\Delta K_1$	Reaktionskompressibilität einer Zellreaktion bei $P = 1$ bar
$\bar{\Delta K}$	"mittlere" Reaktionskompressibilität einer Zellreaktion zwischen 1 bar und $\sim 2$ kbar
$m$	Molalität
$m^\ddagger$	molale Oberflächenkonzentration der Substanz $S^\ddagger$ im Übergangszustand
$\mu_i^O$	chemisches Potential der Substanz $S_i$ im Standardzustand
$\mu_i$	chemisches Potential der Substanz $S_i$
$\mu^\ddagger$	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
$\nu_i$	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)
$\tau$	Abklingzeit
$\theta$	Bedeckungsgrad
$\theta_o$	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
$\Delta V_1^o$	Reaktionsvolumen einer Zellreaktion bei $P = 1$ bar im Standardzustand
$\Delta V_1$	Reaktionsvolumen einer Zellreaktion bei $P = 1$ bar
$\Delta V$	Reaktionsvolumen einer Zellreaktion
$\Delta V_o$	Reaktionsvolumen einer Elektrodenreaktion
$\Delta V_R$	Reaktionsvolumen einer Adsorptions-, bzw. einer Desorptionsreaktion