

## Potentiale der Wasserstoff-pH-Elektrode pHydrunio In Puffer pH 0 gegen die Kalomelektrode bei 25°C

In der Kalibrierlösung Puffer pH 0 ergeben sich für die äußere und innere Elektrode der pHydrunio unterschiedliche Werte gegen die Kalomelektrode.

Die Wasserstoffpotentiale in Puffer pH 0 für die äußere bzw. in pH 7 für die innere Wasserstoffelektrode werden mit der Nernst'schen Gleichung berechnet.

Die zu berücksichtigenden Werte der Kalomelektrode sind entnommen aus D. Dobos, Electrochemical Data, 1975, Elsevier.

Temp. °C	Potential an äußerer Elektrode in Volt	Potential an innerer Elektrode in Volt
15	0.2503	0.6506
16	0.2497	0.6514
17	0.2490	0.6521
18	0.2483	0.6527
19	0.2477	0.6535
20	0.2471	0.6543
21	0.2464	0.6550
22	0.2458	0.6558
23	0.2451	0.6565
24	0.2445	0.6573
25	0.2438	0.6580
26	0.2431	0.6587
27	0.2425	0.6594
28	0.2418	0.6601
29	0.2412	0.6609
30	0.2405	0.6616