

Auf dem Weg zur elektrochemischen Spannungsreihe

Teil 2: Die Wasserstoffnormalhalbzelle



LNCU.de
ID 31047
CC-BY-SA 4.0
Online abrufen

M1 Wir fassen zusammen

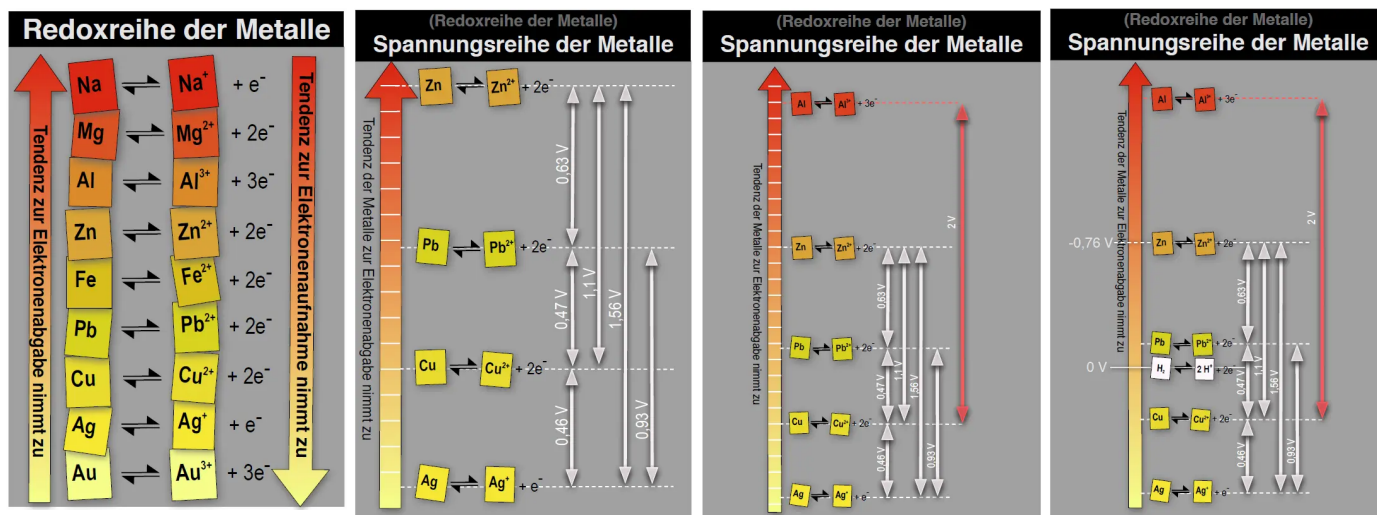


Abb. 1: Wir überführen die Redoxreihe der Metalle in eine Spannungsreihe der Metalle. ¹

M2 Die Wasserstoffnormalhalbzelle

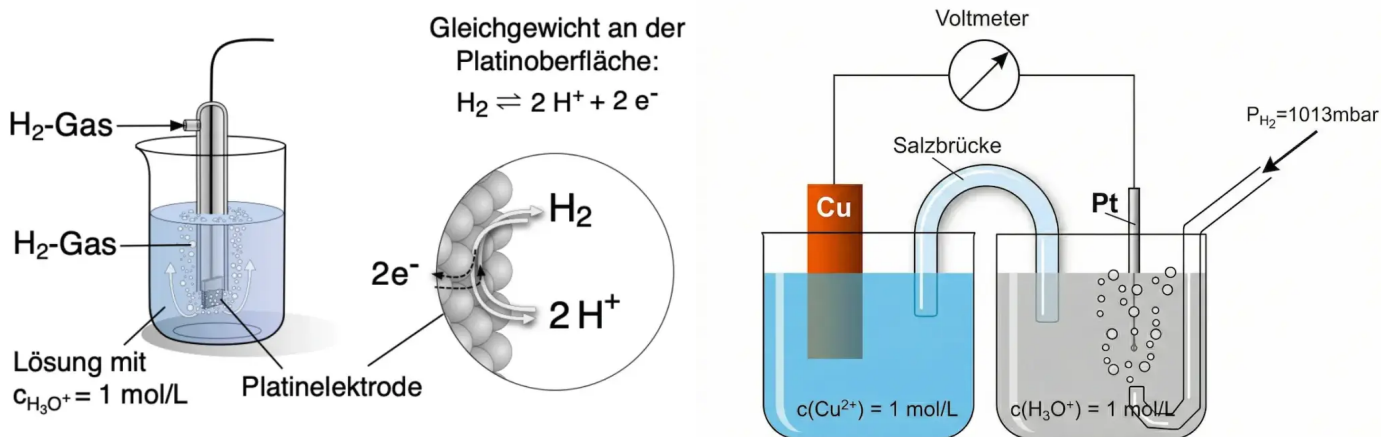


Abb. 2: Links: Aufbau einer Wasserstoff-Elektrode. Rechts: Messung des Standardpotentials einer Kupfer-Halbzelle. ²

Einzelnachweise

¹ Andreas Böhm, 2019

² Andreas Böhm, 2019 und KI generiertes Bild einer galvanischen Zelle, bestehend aus einer Kupfer-Halbzelle und einer Wasserstoff-Halbzelle, durch Nano Banana von Google Gemini, 2026