

Elektrochemische Spannungsreihe

Metalle, die gegenüber Wasserstoff eine positive Spannung haben, bezeichnet man als ?Edelmetalle?, während die Metalle die gegenüber Wasserstoff eine negative Spannung haben als ?unedel? bezeichnet werden.

Ferner bezeichnet man beim Vergleich zweier Metalle das in der Spannungsreihe im Wert höher stehende als ?edler? als das andere.

Beispiele einiger Elektrodenkombinationen:

Kohle - Zink 1,50 V

Silber - Zink 1,56 V

Kupfer - Aluminium 2,02 V

Eisen - Aluminium 1,23 V

Sprechertext

Die elektrochemische Spannungsreihe gibt das Potential eines Stoffes gegenüber der Wasserstoffelektrode an.

Mit Hilfe der Spannungsreihe können verschiedene Elemente miteinander zu einer Spannungsquelle kombiniert werden.