

# Potentiale berechnen

Wenn man zwei Halbzellen kombiniert, entsteht ein [galvanisches Element](#). Dank der Spannungsreihe lässt sich ein Zahlenwert für das Potential verschiedener Kombinationen von Halbzellen bei Standardbedingungen angeben.

$$\Delta E^0 = U^0 = E_{\text{Akzeptorhalbzelle}}^0 - E_{\text{Donatorhalbzelle}}^0$$

Die Standardpotentiale  $E^0$  lassen sich über die [Spannungsreihe](#) (in der Formelsammlung) ermitteln.

From:  
<https://schule.riecken.de/> - **Unterrichtswiki**



Permanent link:  
<https://schule.riecken.de/doku.php?id=chemie:redox:oxidationcalc&rev=1755170582>

Last update: **2025/08/14 11:23**