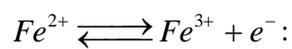
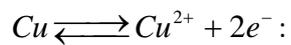


Elektrochemische Gleichgewichte

Geben Sie Ausdrücke für die elektrochemischen Potentiale folgender Spezies an:

1. Atome in metallischem Kupfer:
2. Leitungselektronen in metallischem Kupfer:
3. Sauerstoffmoleküle in Luft:
4. Natriumionen in wässriger Kochsalzlösung:
5. Wassermoleküle in wässriger Kochsalzlösung:

Für die folgenden Reaktionen lauten die Gleichgewichtsbedingungen für die elektrochemischen Potentiale:



Die zugehörigen Ausdrücke für die Potentialdifferenzen an den Grenzflächen lauten:

$$\Delta\phi_{\text{Cu}/\text{Cu}^{2+}} =$$

$$\Delta\phi_{\text{Fe}^{2+}/\text{Fe}^{3+}} =$$

Falls Sie noch Fragen haben, notieren Sie diese: