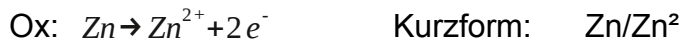


Hausaufgabe vom 01.11.12 von N. E.

Aufgabe :

Berechnen Sie die Zellspannung eines galvanischen Elements, das aus einer Gold- und einer Zink-Halbzelle zusammengesetzt ist. Zeichnen Sie dazu auch eine Skizze des Aufbaus und beschriften Sie alle Teile.
Geben Sie das Zelldiagramm dieses Elements an.

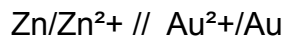
Rechnung:



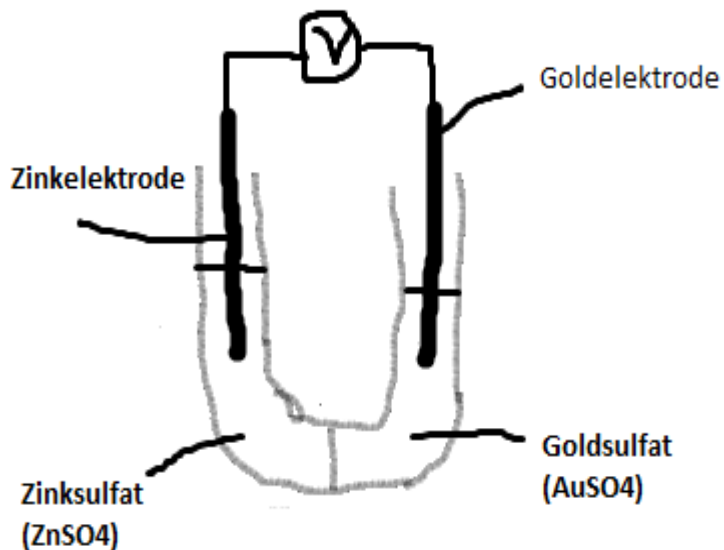
$$U = U_H^0(\text{Akzeptorhalbzelle}) - U_H^0(\text{Donatorhalbzelle})$$

$$U = 1,40 \text{ V} - (-0,76 \text{ V}) = 2,16 \text{ V}$$

Zelldiagramm:



Skizze:



Die Formel von Goldsulfat ist falsch.