

Chemie Klasse 11 (Mittwoch 20.01.2021)

Liebe Klasse 11,

nachdem das galvanische und das Voltaelement, so denke ich, nicht zu viele Schwierigkeiten bereitet haben dürften will ich an dieser Stelle nur kurz die Lösung der Aufgabe A1 auf S. 159 für ein Cu/CuSO₄//ZnSO₄/ Zn Element schreiben:



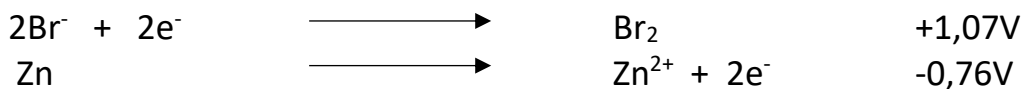
Was noch erwähnenswert wäre ist die Bezeichnung des pos. und neg. Pols eines galvanischen Elements:

Die Halbzelle des pos. Pols wird auch als Kathodenraum bezeichnet (Cu^{2+} wird als Cu abgeschieden). Entsprechend ist die Bezeichnung der Halbzelle des neg. Pols Anodenraum.

In der jetzigen Woche bearbeitet bitte die Seiten 160 und 161.

An dieser Stelle eine kleine Hilfe zu der Tabelle B3 auf S.161 (elektrochem. Spannungsreihe): Die rechte Seite, also die oxidierte Form, kann alle reduzierten Elemente bzw. Ionen der linken Seite, die unterhalb stehen oxidieren. Umgekehrt kann die linke Seite alles was über ihr auf der rechten Seite steht oxidieren.

Bsp.:



Br_2 kann also Zn^{2+} oxidieren und Zn Br_2 reduzieren.

Als Aufgaben geht bitte A3 und A4 auf S. 160 durch!