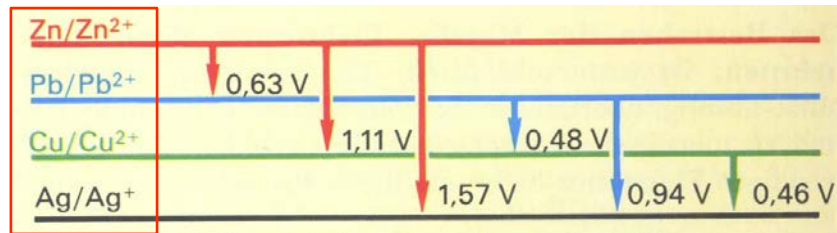


Musterlösung zu den Aufgaben 1–2, S. 11

Experimentelle Daten zum Versuch 3 "Spannungsreihe bei Metallen":

Metalle	Kupfer/Zink	Kupfer/Silber	Kupfer/Blei	Silber/Zink	Silber/Blei	Blei/Zink
Spannung	1.11 V	0.46 V	0.48 V	1.57 V	0.94 V	0.63 V

Lösung zur Aufgabe 1:



Lösung zur Aufgabe 2:

Die Spannung ist umso *grösser*, je weiter auseinander zwei Metalle in der Redoxreihe liegen. Dies lässt sich damit erklären, dass jedes Metall einen bestimmten *Elektronendruck* aufweist. Je *unedler* das Metall ist, desto höher ist der 'Elektronendruck', umso leichter lässt sich dieses Metall *oxidieren*, aber umso schwieriger ist es, die *Ionen* dieses Metalls zu reduzieren.