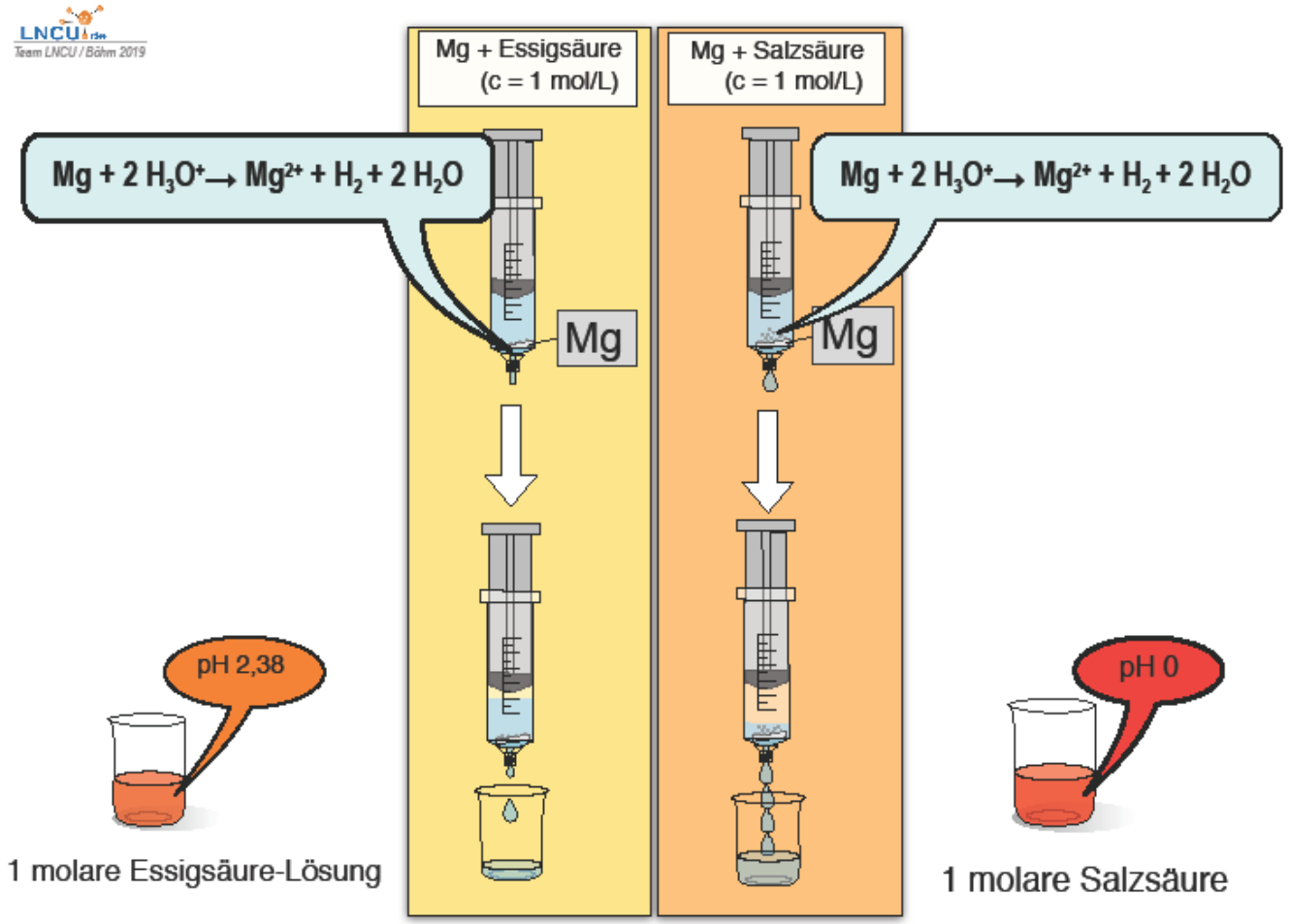
Elektrochemie

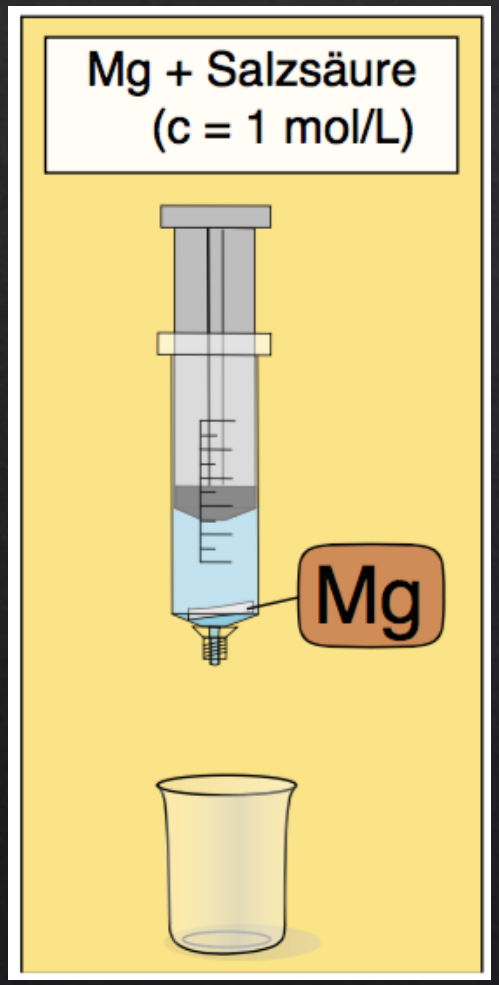
Redoxreihe

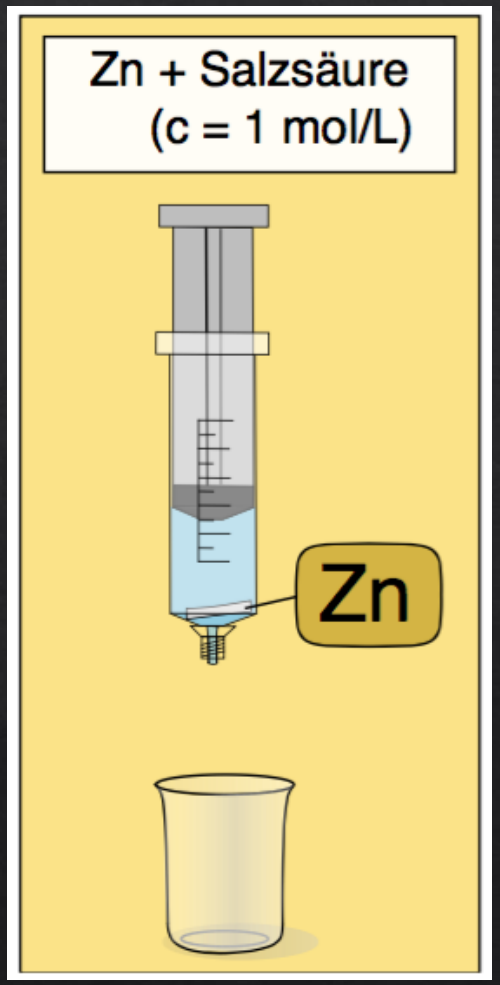


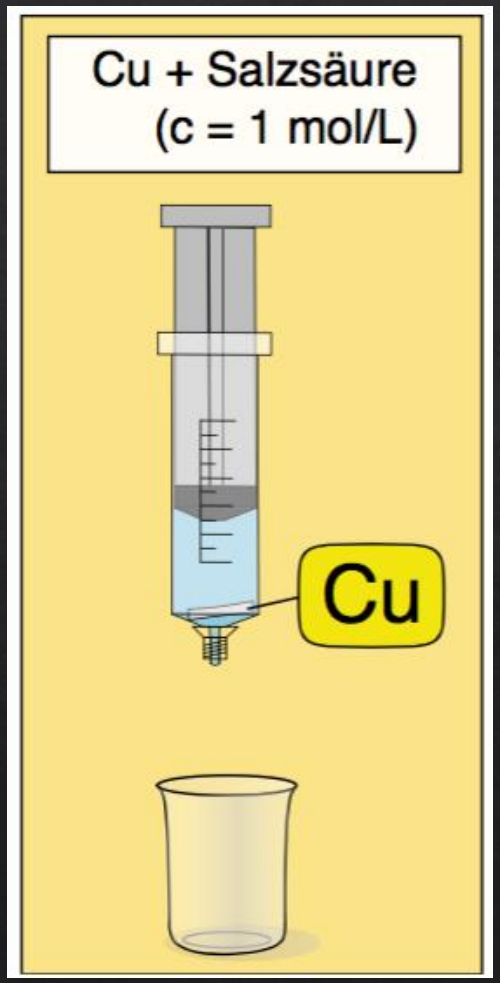
Ein Versuch zur Säure-Base-Chemie…

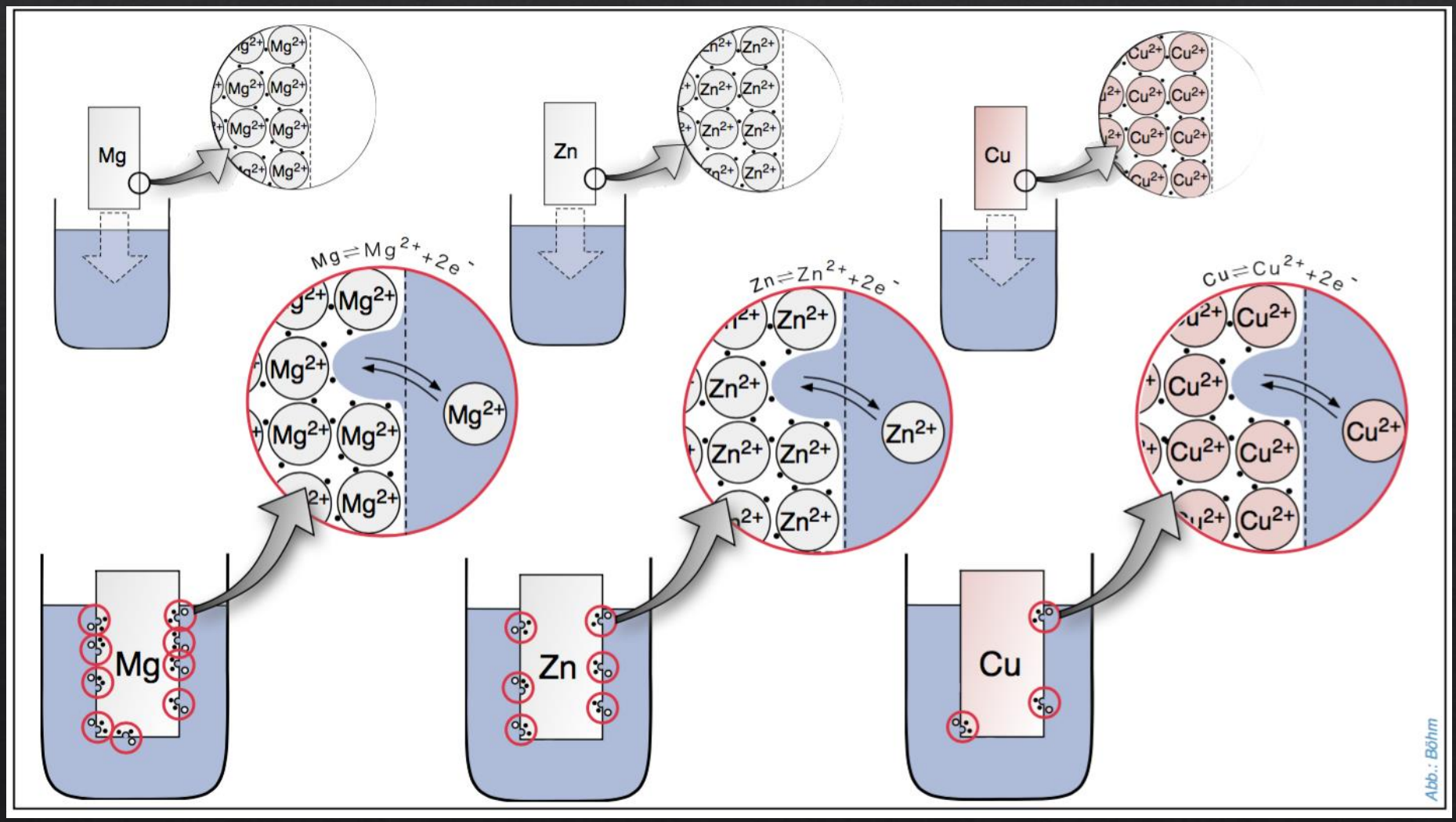


…abgewandelt für die Elektrochemie








Mg
Zn
Cu
$Mg \rightleftharpoons Mg^{2+} + 2e^-$
$Zn \rightleftharpoons Zn^{2+} + 2e^-$
$Cu \rightleftharpoons Cu^{2+} + 2e^-$
Abb.: Böhm

Gleichgewichtsverschiebung durch Erhöhung der Produktkonzentration

20 ml Salzsäure (c = 0,1 mol/L)

20 ml Salzsäure (c = 0,1 mol/L) mit zusätzlich gelöstem $MgCl_2$

