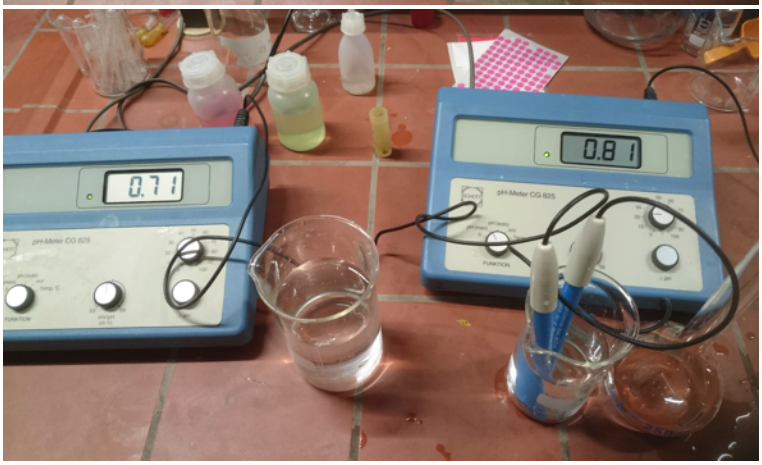
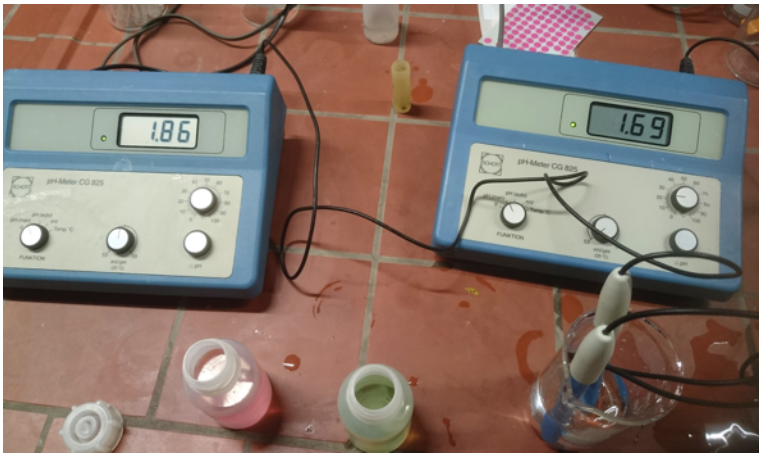
# Verdünnungsreihe zur Definition des pH-Wertes

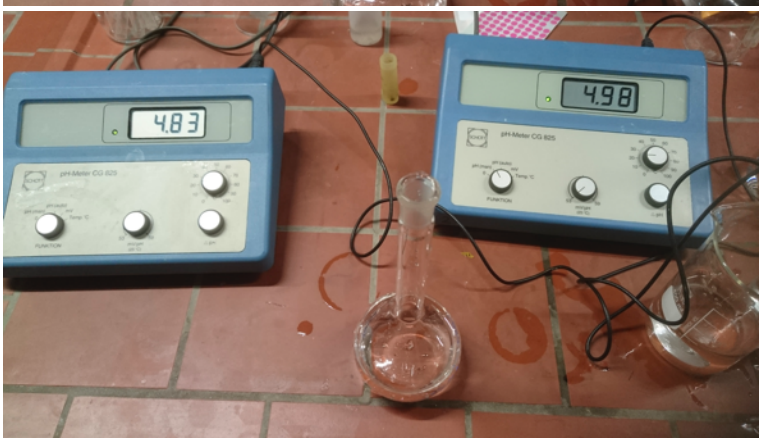
Salzsäure der Konzentration c(HCl) = 1 mol/l wurde fünfmal um den Faktor 10 mit dest. Wasser verdünnt (pH-Wert des dest. Wassers = 7,2). Es wurde jeweils mit 2 pH-Metern gemessen und dann der Durchschnittswert gebildet. Nach der dritten Messung wurden die pH-Meter erneut kalibriert.

| c(HCl) | pH 1 | pH 2 | Durchschnitt |
|---|---|---|---|
| 1,00 mol/l | 0,05 | 0,00 | 0,03 |
| 0,10 mol/l | 0,71 | 0,81 | 0,76 |
| 0,01 mol/l | 1,86 | 1,69 | 1,78 |
| 0,001 mol/l | 2,79 | 2,70 | 2,75 |
| 0,0001 mol/L | 3,85 | 3,84 | 3,85 |
| 0,00001 mol/l | 4,83 | 4,98 | 4,91 |

## "Beweisphotos"








Ulrich Helmich, 28. Oktober 2016