

pH-Wert

- Mache dich mit dem pH-Messgerät vertraut, Kalibration
- Berechne aus gegebenen % Angaben die Molarität und umgekehrt.
- pH-Werte bestimmen resp. berechnen. Stelle die verschiedenen Lösungen durch entsprechendes Verdünnen her.

HCl-Konz (mol/l)	pH berechnet	pH-Papier	pH experimentell
c =			
0.1*c			
0.01*c			

HAcKonz (mol/l)	pH berechnet	pH-Papier	pH experimentell
c =			
0.1*c			
0.01*c			

- Stelle jeweils 20 ml NaOH-Lösungen mit folgendem pH her: 9.5, 11.7, 13.0. Ausgangslage sie jeweils festes NaOH. Kontrolle by rs.
- Berechne die Konzentration bei pH=2, 2.5 sowie 3 für HAc
- Saure oder basische Salze? Natriumacetat, NaHCO_3 , KHSO_4 , NaH_2PO_4 , NaOH, NH_4Cl , Na_2HPO_4 , $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$, FeCl_3 . Prognose mittels pKs-Tabelle, Kontrolle via Experiment