Säure Base

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, NaHCO3, KHSO4, NaH2PO4, NaOH, NH4Cl, Na2HPO4, Fe(NO3)3, FeCl3. Prognose mittels pKs-Tabelle, Kontrolle via Experiment

C=n /V pOH =4.5 , c(OH-) = 10^-4.5 = 3.16E-5

C = n/V = m/M/V m = c\*V\*M = 3.16E-5 \* 0.02 \* 40 = 2.52E-5