**Chemisches Vokabeltraining zur Klausur: Säure-Base-Gleichgewichte**

saure Lösung/alkalische Lösung/neutrale Lösung

Neutralisation

Hydronium-Ion (H3O+, oder vereinfacht H+(aq))

Hydroxid-Ion (OH-)

Protonendonator/Brönsted-Säure

Protonenakzeptor/Brönsted-Base

(Brönsted-)Säure-Base-Paar

Protolyse

chemisches Gleichgewicht/Gleichgewichtspfeil

(un)vollständige Protolyse/Dissoziation („eine starke Säure dissoziiert vollständig“)

starke/schwache Säure bzw. Base

pH-Wert/pH-Skala (pH = - log c(H+); c(H+) = 10-pH)

Autoprotolyse von Wasser/Ionenprodukt *K*W des Wassers (**pH + pOH = 14**)

Säurekonstante/Basenkonstante (p*K*S, p*K*B; **p*K*S + p*K*B = 14**)

Näherungsformel zur Berechnung des pH-Werts schwacher Säuren bzw. Basen

Titration

Probelösung

Maßlösung

(Säure-Base-)Indikator (Phenolphthalein ...)

Anfangspunkt/Halbtitrationspunkt/Titrationssprung/

Äquivalenzpunkt/Neutralpunkt/Endpunkt

Puffer (Zusammensetzung und Wirkung, mit Fachbegriffen nach Brönsted)

Puffergleichung/Henderson-Hasselbalch-Gleichung

LEWIS-Formel

einprotonige, zweiprotonige, mehrprotonige Säure

**als bekannt werden vorausgesetzt:**

Säuren: Salzsäure (HCl), Schwefelsäure (H2SO4), Salpetersäure (HNO3), Phosphorsäure (H3PO4), Kohlensäure (H2CO3) und die jeweiligen Ionenformen.

Natronlauge (Na+ + OH-), Ammoniak (NH3)/Ammonium-Ion (NH4+)

**wichtige chemische Größen:**

molare Masse *M* in g/mol

Stoffmenge *n* in mol/L

Stoffmengenkonzentration *c* in mol/L

Massenanteil *w* in g/100 g Lösung (wird auch oft in Prozent angegeben: „Gewichtsprozent“)