|  |  |
| --- | --- |
| **Übung: Säuren und Basen** | **Ü1** |

Ziel: Du wiederholst und übst chemische Fachbegriffe zum Thema   
 Säure/Base.

AUFGABEN

1. Kennzeichne die richtigen Aussagen (Mehrfachantworten möglich).

2. Ergänze mit weiteren Begriffen.

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  |  |  | **pH < 7** | **saure Lösung** | **ätzend** |  |  |  |
|  |  |  | **Universalindi-kator blau** | **Chlorwasser-stoff** |  |  |  |
|  |  |  | **Salzsäure** | **HAc (verd.)** |  |  |  |
|  |  |  | **H+-Akzeptor** | **Brönsted-Base** | **HSO4-** |  |  |  |
|  |  |  | **Chlor-wasserstoff** | **Wasser** |  |  |  |
|  |  |  | **H3O+** | **Wasserstoff** |  |  |  |
|  |  |  | **Kalkwasser** | **alkalische Lösung** | **Rotkohl rot** |  |  |  |
|  |  |  | **Phenolphthale-inlösung pink** | **ätzend** |  |  |  |
|  |  |  | **pH = 7** | **Hydroxidion** |  |  |  |
|  |  |  | **Neutralisation** | **Protolyse** | **Salzbildung** |  |  |  |
|  |  |  | **H+-Übertragung** | **Erhitzen von konz. Salzsäure** |  |  |  |
|  |  |  | **CaO + H2O** | **H2O + H2O** |  |  |  |
|  |  |  |  | **Ampholyth** |  |  |  |  |
|  |  |  | **reagiert als Base** | **reagiert als Säure** |  |  |  |
|  |  |  | **Salz** | **H2O** |  |  |  |
|  |  |  |  | **pH-Wert** | **log[c(H3O+)]** |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |