|  |  |
| --- | --- |
| Was versteht man unter einemProtonendonator? | Sulfation |
| Was versteht man unter einem Protonenakzeptor? | Eine Säure, die mindestens ein Proton abgibt. |
| Was versteht man unter einer Protolyse? | Eine Base, die Protonen aufnehmen kann. |
| Nenne die Summenformel von Ammoniak! | Ein Protonenübergang |
| Nenne die Summenformel von Schwefelsäure! | NH3 |
| Nenne eine dreiprotonige Säure! | H2SO4 |
| Nenne eine einprotonige Säure, die aus Schwefelsäure und Natriumchlorid hergestellt wird! | H3PO4 |
| Welches Kennzeichen muss ein Basenmolekülaufweisen! | HCl |
| Nenne die Summenformel für Blausäure! | Es muss mindestens ein freies Elektronenpaar aufweisen. |
| Nenne die Summenformel von Salpetersäure! | HCN |
| Nenne die Summenformel einer Calciumhydroxidlösung! | HNO3 |
| Nenne die Produkte einer Neutralisationsreaktion! | Ca(OH)2 |
| Was versteht man unter dem pH-Wert? | Wasser und ein Salz |
| Was versteht man unter einemSäure-Base-Indikator? | Ist ein Maß für den sauren oder basischen Charakter einer wässrigen Lösung. |
| Welche Farbänderung zeigt Bromthymolblau in einer sauren Lösung? | Farbstoff, der anzeigt, ob eine Lösung sauer, neutral oder basisch ist. |
| Welche Farbänderung zeigt Phenolphthalein in einer basischen Lösung? | gelb |
| Nenne die Summenformel von Natriumhydroxid! | pink |
| Welche Ionen kommen in einer sauren Lösung vor? | NaOH |
| Welche Ionen kommen in einer basischen Lösung vor? | Oxoniumionen |
| Welche Ionen kommen in Kalilauge vor? | Hydroxidionen |
| Nenne das Säureanion von Blausäure! | Kaliumionen und Hydroxidionen |
| Was versteht man unter einem Ampholyt? | Cyanidion |
| Stelle die Strukturformel vom Ammoniumion auf! | Kann sowohl Protonendonator als auch -akzeptor sein. |
| Nenne ein Beispiel für einen Ampholyten! | NH4+ |
| Welcher pH-Bereich liegt im sauren Milieu? | Wasser |
| Nenne die Formel für das Sulfation? | pH = 0 - 6 |
| Benenne das HSO4- -Ion! | SO42- |