|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Name des Stoffes** | **Formel** | **Ionen-**  **Verbdg.?** | **Molekül-**  **Verbdg.?** | **Woraus ist der Stoff aufgebaut?** | **Welche dieser Teilchen kann potentiell als Säure (S) oder Base (B) reagieren?** | **Säure-Konstante bzw. Basen-Konstante des Teilchens** | **Falls eine nennenswerte Reaktion abläuft: Protolysegleichgewicht bei Zugabe zu Wasser** |
| Calciumchlorid | CaCl2 | X |  | Ca2+ (Calciumionen)  2 Cl- (Chlorid-Ionen) | Cl- (B) | pKB=21 | Keine nennenswerte Reaktion – Das Chlorid­ion ist eine extrem schwache Base (pKB=21) |
| Ammoniak | NH3 |  | X | NH3 (Ammoniak-Moleküle) | NH3 (B)  NH3 (S) | pKB= 4,75  pKS=23 | Das Ammoniakmolekül reagiert als Base:  NH3 + H2O NH4+ (aq) + OH-(aq)  Das Ammoniakmoleküle reagiert nicht als Säure, da Ammoniak eine extrem schwache Säure ist (pKS=23) |
| Natriumchlorid |  |  |  |  |  |  |  |
| Schweflige Säure |  |  |  |  |  |  |  |
| Wasser |  |  |  |  |  |  |  |
| Kaliumhydrogen-carbonat |  |  |  |  |  |  |  |
| Ammoniumsulfat |  |  |  |  |  |  |  |
| Bariumnitrat |  |  |  |  |  |  |  |
| Schwefelwasser-stoff |  |  |  |  |  |  |  |
| Bromwasserstoff |  |  |  |  |  |  |  |
| Lithiumhydrogen-sulfid |  |  |  |  |  |  |  |
| Ameisensäure | HCOOH |  |  |  |  |  |  |
| Natriumoxid |  |  |  |  |  |  |  |
| Ammonium-phosphat |  |  |  |  |  |  |  |
| Calciumhydroxid |  |  |  |  |  |  |  |
| Magnesiumfluorid |  |  |  |  |  |  |  |
| Kohlensäure  Natriumnitrit |  |  |  |  |  |  |  |
| Kaliumnitrat |  |  |  |  |  |  |  |
| Rubidium-hydrogensulfat |  |  |  |  |  |  |  |
| Natriumacetat |  |  |  |  |  |  |  |
| Aluminiumcyanid |  |  |  |  |  |  |  |
| Kohlenstoffdioxid |  |  |  |  |  |  |  |
| Schwefeldioxid |  |  |  |  |  |  |  |
| Sauerstoff |  |  |  |  |  |  |  |
| Stickstoff |  |  |  |  |  |  |  |