|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  |  |  |  |
| Hier kannst du dein  Buddy-Book  in das Chemieheft  einkleben | **Buddy-Book**  **Säuren und Basen**      **Saure und alkalische Lösungen**    Name: | **Säuren und Basen**  Eine Säure ist ein Teilchen, das ein…………….. abgibt.    Man nennt Säureteilchen auch  ………………………………….  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  Eine Base ist ein Teilchen, das  ein………………….. aufnimmt.    Man nennt Baseteilchen auch  …………………………………. | **Säure-Base-Reaktion (Protolyse)**  Bei der Reaktion einer Säure mit einer Base erfolgt ein **Protonenübergang.**  Ein Beispiel ist die  Reaktion von  Ammoniak mit  Chlorwasserstoff.  Dabei entsteht  weißer Rauch.    Ergänze die Reaktionsgleichung.  Markiere Säure und Base.  Benenne das Produkt. |
| **Wichtige anorganische Säuren**  Chlorwasserstoff ……  Salpetersäure ……  ……………… H2CO3  …………………… H2SO3    Schwefelsäure ……...  …………………… H3PO4  Ergänze Namen bzw. Summenformeln. | **Das Wassermolekül – ein amphoteres Teilchen**    Je nach Reaktionspartner kann das Wassermolekül  als Base oder als Säure wirken.    Protonen- Protonen-  aufnahme abgabe | **Saure Lösungen**  Reagiert eine Säure mit Wasser, entsteht eine saure Lösung (z.B. Salzsäure):  HCl + H2O →………….+ ……………  Wassermoleküle reagieren hier als …………..  Typisch für saure Lösungen sind ……………..-Ionen.    Universalindikatorfarbe: ……..  Phenolphthaleinfarbe: ………. | |  | | --- | | **Alkalische Lösungen**  Reagiert eine Base mit  Wasser, entsteht eine  alkalische Lösung.  NH3 + H2O →………+ ………  Wassermoleküle reagieren hier als …………..  Typisch für alkalische Lösungen sind ……………..-Ionen.    Universalindikatorfarbe: ……..  Phenolphthaleinfarbe: ………. | |
|  |  |  |  |