|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  |  |  |  |
| 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, dasein………………….. 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 ……...…………………… H3PO4Ergänze Namen bzw. Summenformeln. | **Das Wassermolekül – ein amphoteres Teilchen**Je nach Reaktionspartner kann das Wassermolekülals 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: ……….  |

 |
|  |  |  |  |