|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| ***Checkliste: Protonenübertragungsreaktion BRØNSTED-Säure-Base-Theorie***  *Bsp.: Reaktion von Chlorwasserstoff (gasförmig) mit Ammoniak (gasförmig) zu Ammoniumchlorid (fest)*      **Warum schreibt man für ein Proton „“?**  🡺 gibt ein -Atom ein Elektron ab, entsteht ein positiv geladenes -Ion  🡺 es bleibt nur ein Proton übrig – d. h. ein -Ion ist genau ein Proton | ***Checkliste: Protonenübertragungsreaktion BRØNSTED-Säure-Base-Theorie***  *Bsp.: Reaktion von Chlorwasserstoff (gasförmig) mit Ammoniak (gasförmig) zu Ammoniumchlorid (fest)*      **Warum schreibt man für ein Proton „“?**  🡺 gibt ein -Atom ein Elektron ab, entsteht ein positiv geladenes -Ion  🡺 es bleibt nur ein Proton übrig – d. h. ein -Ion ist genau ein Proton | ***Checkliste: Protonenübertragungsreaktion BRØNSTED-Säure-Base-Theorie***  *Bsp.: Reaktion von Chlorwasserstoff (gasförmig) mit Ammoniak (gasförmig) zu Ammoniumchlorid (fest)*      **Warum schreibt man für ein Proton „“?**  🡺 gibt ein -Atom ein Elektron ab, entsteht ein positiv geladenes -Ion  🡺 es bleibt nur ein Proton übrig – d. h. ein -Ion ist genau ein Proton | ***Checkliste: Protonenübertragungsreaktion BRØNSTED-Säure-Base-Theorie***  *Bsp.: Reaktion von Chlorwasserstoff (gasförmig) mit Ammoniak (gasförmig) zu Ammoniumchlorid (fest)*      **Warum schreibt man für ein Proton „“?**  🡺 gibt ein -Atom ein Elektron ab, entsteht ein positiv geladenes -Ion  🡺 es bleibt nur ein Proton übrig – d. h. ein -Ion ist genau ein Proton | ***Checkliste: Protonenübertragungsreaktion BRØNSTED-Säure-Base-Theorie***  *Bsp.: Reaktion von Chlorwasserstoff (gasförmig) mit Ammoniak (gasförmig) zu Ammoniumchlorid (fest)*      **Warum schreibt man für ein Proton „“?**  🡺 gibt ein -Atom ein Elektron ab, entsteht ein positiv geladenes -Ion  🡺 es bleibt nur ein Proton übrig – d. h. ein -Ion ist genau ein Proton | ***Checkliste: Protonenübertragungsreaktion BRØNSTED-Säure-Base-Theorie***  *Bsp.: Reaktion von Chlorwasserstoff (gasförmig) mit Ammoniak (gasförmig) zu Ammoniumchlorid (fest)*      **Warum schreibt man für ein Proton „“?**  🡺 gibt ein -Atom ein Elektron ab, entsteht ein positiv geladenes -Ion  🡺 es bleibt nur ein Proton übrig – d. h. ein -Ion ist genau ein Proton |
| ***Checkliste: Protonenübertragungsreaktion BRØNSTED-Säure-Base-Theorie***  *Bsp.: Reaktion von Chlorwasserstoff (gasförmig) mit Ammoniak (gasförmig) zu Ammoniumchlorid (fest)*      **Warum schreibt man für ein Proton „“?**  🡺 gibt ein -Atom ein Elektron ab, entsteht ein positiv geladenes -Ion  🡺 es bleibt nur ein Proton übrig – d. h. ein -Ion ist genau ein Proton | ***Checkliste: Protonenübertragungsreaktion BRØNSTED-Säure-Base-Theorie***  *Bsp.: Reaktion von Chlorwasserstoff (gasförmig) mit Ammoniak (gasförmig) zu Ammoniumchlorid (fest)*      **Warum schreibt man für ein Proton „“?**  🡺 gibt ein -Atom ein Elektron ab, entsteht ein positiv geladenes -Ion  🡺 es bleibt nur ein Proton übrig – d. h. ein -Ion ist genau ein Proton | ***Checkliste: Protonenübertragungsreaktion BRØNSTED-Säure-Base-Theorie***  *Bsp.: Reaktion von Chlorwasserstoff (gasförmig) mit Ammoniak (gasförmig) zu Ammoniumchlorid (fest)*      **Warum schreibt man für ein Proton „“?**  🡺 gibt ein -Atom ein Elektron ab, entsteht ein positiv geladenes -Ion  🡺 es bleibt nur ein Proton übrig – d. h. ein -Ion ist genau ein Proton | ***Checkliste: Protonenübertragungsreaktion BRØNSTED-Säure-Base-Theorie***  *Bsp.: Reaktion von Chlorwasserstoff (gasförmig) mit Ammoniak (gasförmig) zu Ammoniumchlorid (fest)*      **Warum schreibt man für ein Proton „“?**  🡺 gibt ein -Atom ein Elektron ab, entsteht ein positiv geladenes -Ion  🡺 es bleibt nur ein Proton übrig – d. h. ein -Ion ist genau ein Proton | ***Checkliste: Protonenübertragungsreaktion BRØNSTED-Säure-Base-Theorie***  *Bsp.: Reaktion von Chlorwasserstoff (gasförmig) mit Ammoniak (gasförmig) zu Ammoniumchlorid (fest)*      **Warum schreibt man für ein Proton „“?**  🡺 gibt ein -Atom ein Elektron ab, entsteht ein positiv geladenes -Ion  🡺 es bleibt nur ein Proton übrig – d. h. ein -Ion ist genau ein Proton | ***Checkliste: Protonenübertragungsreaktion BRØNSTED-Säure-Base-Theorie***  *Bsp.: Reaktion von Chlorwasserstoff (gasförmig) mit Ammoniak (gasförmig) zu Ammoniumchlorid (fest)*      **Warum schreibt man für ein Proton „“?**  🡺 gibt ein -Atom ein Elektron ab, entsteht ein positiv geladenes -Ion  🡺 es bleibt nur ein Proton übrig – d. h. ein -Ion ist genau ein Proton |