

Beispiel 1: Natriumchlorid

NaCl löst sich gut in Wasser und dissoziiert dabei in Natrium- und Chlorid-Ionen:

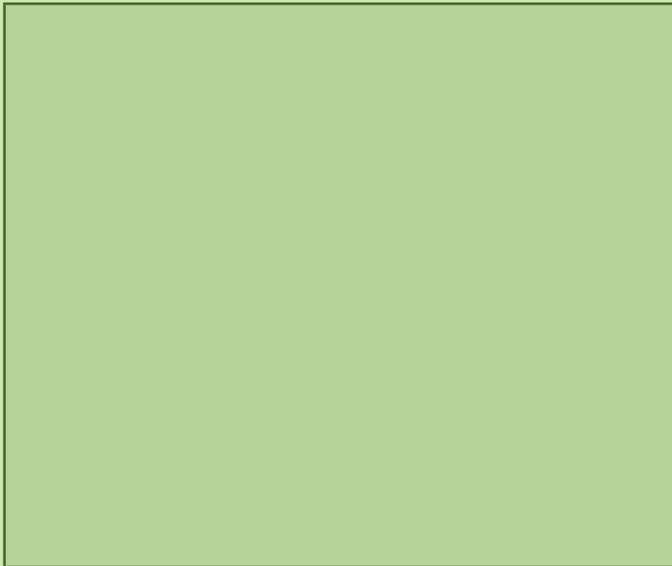
Beispiel 1: Natriumchlorid

NaCl löst sich gut in Wasser und dissoziiert dabei in Natrium- und Chlorid-Ionen:



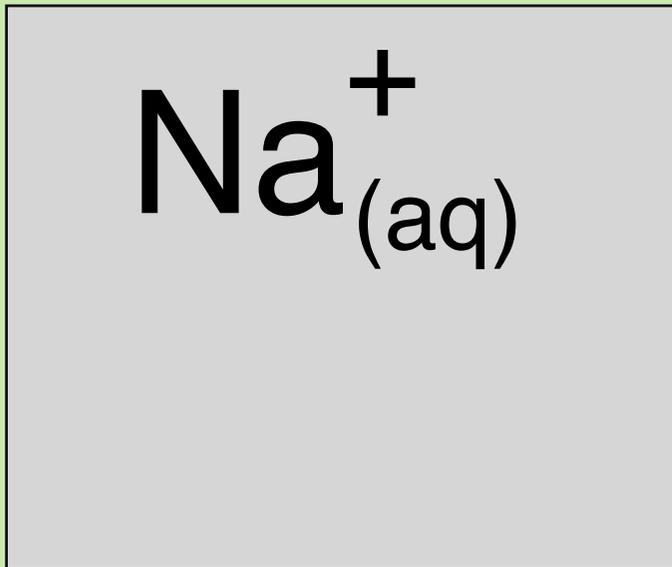
Beispiel 1: Natriumchlorid

NaCl löst sich gut in Wasser und dissoziiert dabei in Natrium- und Chlorid-Ionen:



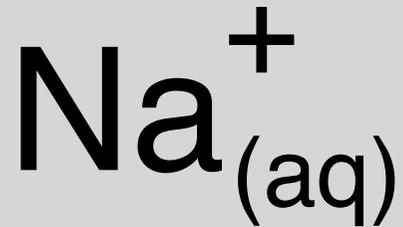
Beispiel 1: Natriumchlorid

NaCl löst sich gut in Wasser und dissoziiert dabei in Natrium- und Chlorid-Ionen:



Beispiel 1: Natriumchlorid

NaCl löst sich gut in Wasser und dissoziiert dabei in Natrium- und Chlorid-Ionen:

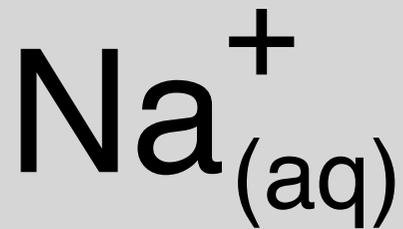


Protonen-Abgabe

Protonen-Aufnahme

Beispiel 1: Natriumchlorid

NaCl löst sich gut in Wasser und dissoziiert dabei in Natrium- und Chlorid-Ionen:

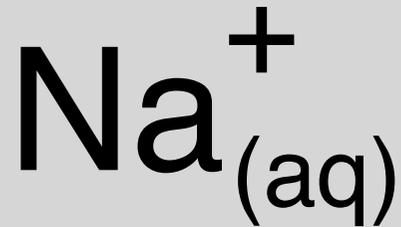


Protonen-Abgabe

Protonen-Aufnahme

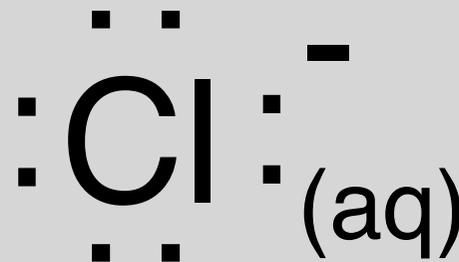
Beispiel 1: Natriumchlorid

NaCl löst sich gut in Wasser und dissoziiert dabei in Natrium- und Chlorid-Ionen:



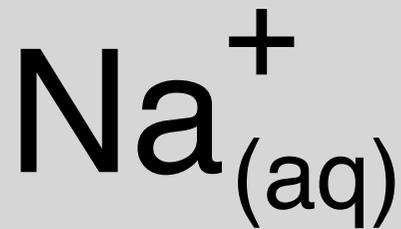
Protonen-Abgabe

Protonen-Aufnahme



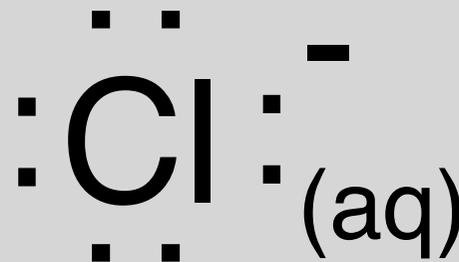
Beispiel 1: Natriumchlorid

NaCl löst sich gut in Wasser und dissoziiert dabei in Natrium- und Chlorid-Ionen:



Protonen-Abgabe

Protonen-Aufnahme

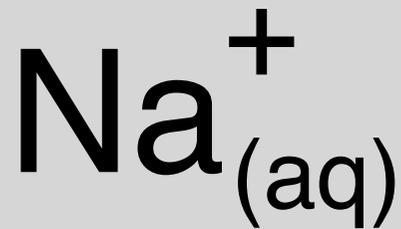


Protonen-Abgabe

*Protonen-Aufnahme**

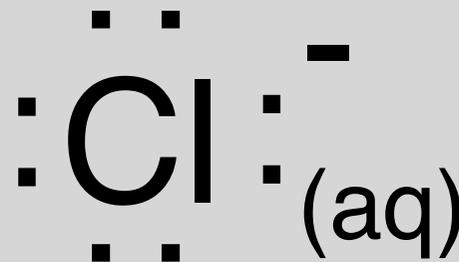
Beispiel 1: Natriumchlorid

NaCl löst sich gut in Wasser und dissoziiert dabei in Natrium- und Chlorid-Ionen:



Protonen-Abgabe

Protonen-Aufnahme

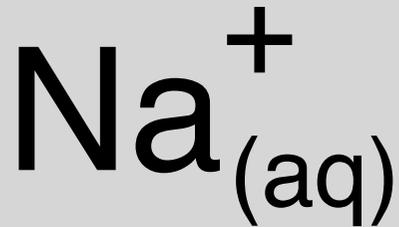


Protonen-Abgabe

Protonen-Aufnahme

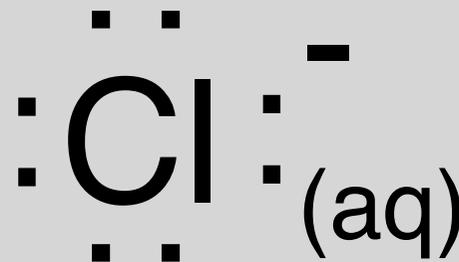
Beispiel 1: Natriumchlorid

NaCl löst sich gut in Wasser und dissoziiert dabei in Natrium- und Chlorid-Ionen:



Protonen-Abgabe

Protonen-Aufnahme



Protonen-Abgabe

Protonen-Aufnahme

Beide Ionen sind weder sauer noch basisch, daher ist die NaCl-Lösung neutral.

Beispiel 2: Natriumacetat

NaAc löst sich gut in Wasser und dissoziiert dabei in Natrium- und Acetat-Ionen:

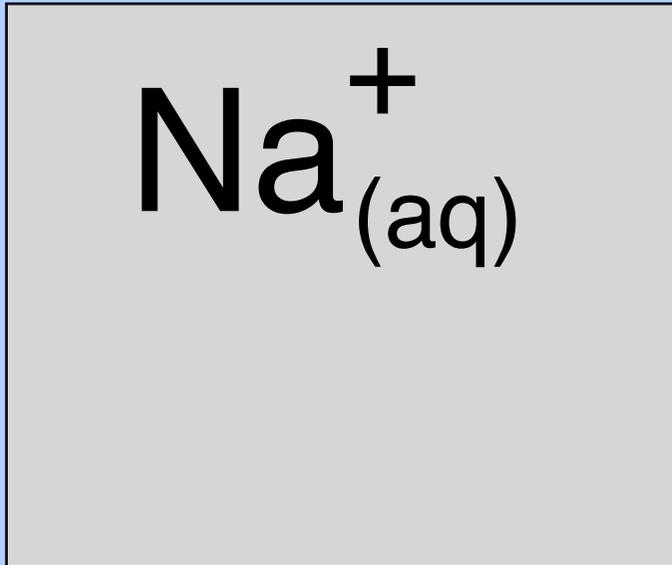
Beispiel 2: Natriumacetat

NaAc löst sich gut in Wasser und dissoziiert dabei in Natrium- und Acetat-Ionen:



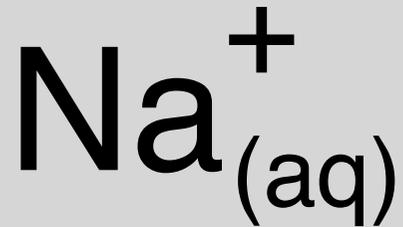
Beispiel 2: Natriumacetat

NaAc löst sich gut in Wasser und dissoziiert dabei in Natrium- und Acetat-Ionen:



Beispiel 2: Natriumacetat

NaAc löst sich gut in Wasser und dissoziiert dabei in Natrium- und Acetat-Ionen:

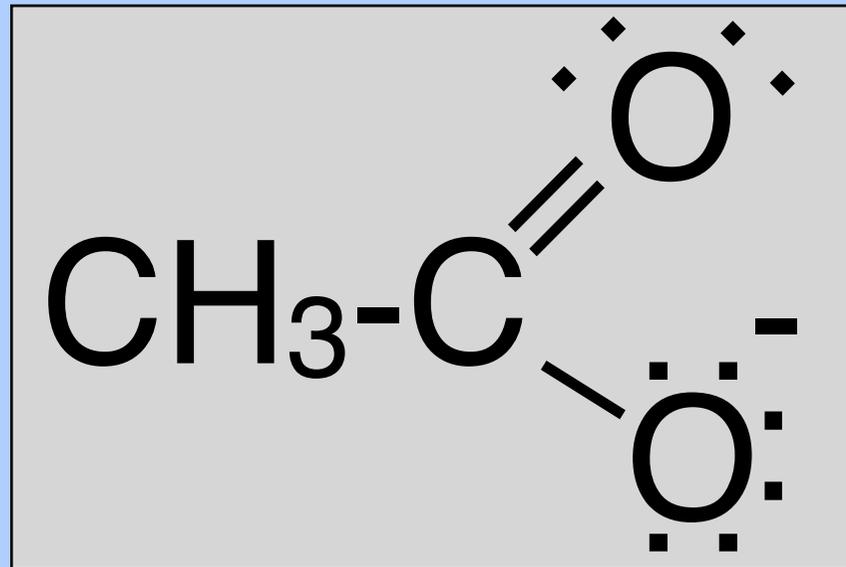
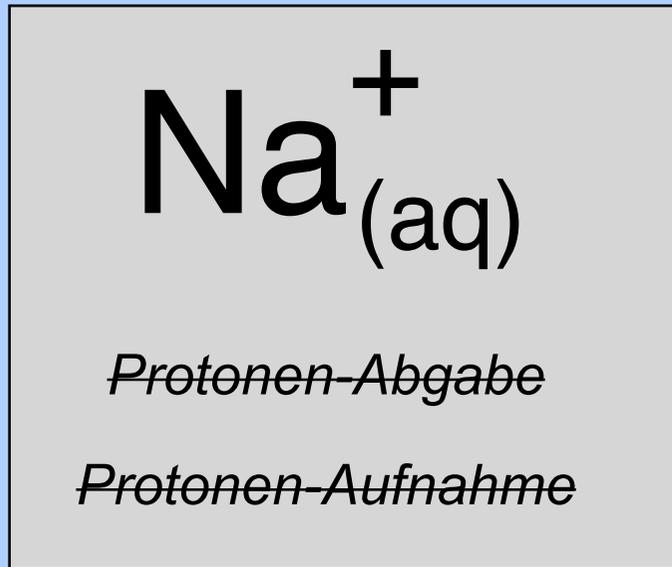


Protonen-Abgabe

Protonen-Aufnahme

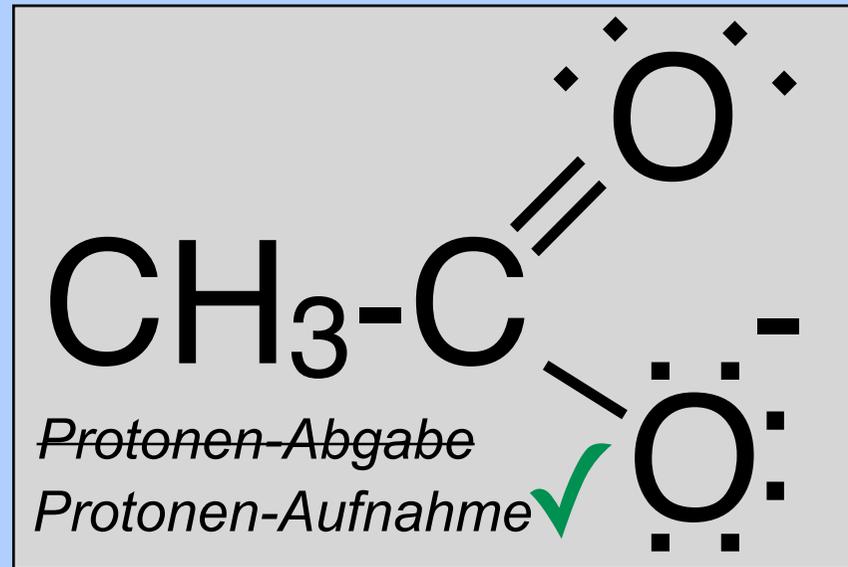
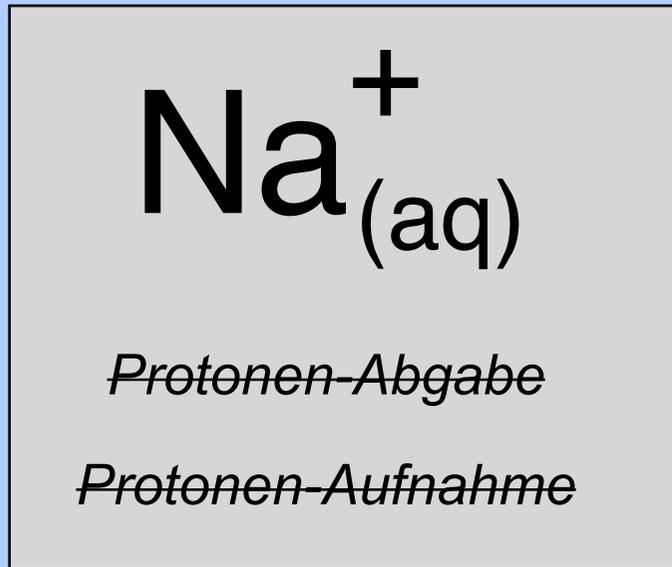
Beispiel 2: Natriumacetat

NaAc löst sich gut in Wasser und dissoziiert dabei in Natrium- und Acetat-Ionen:



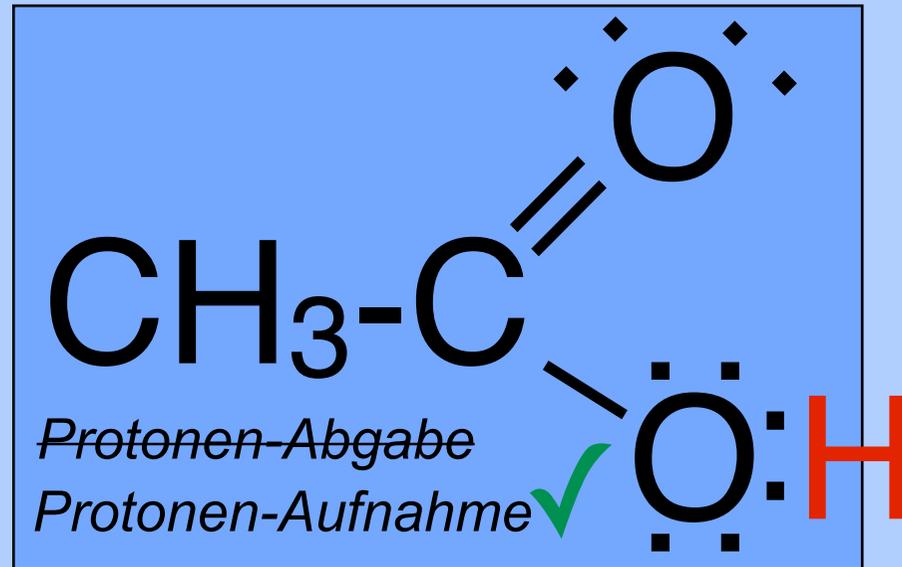
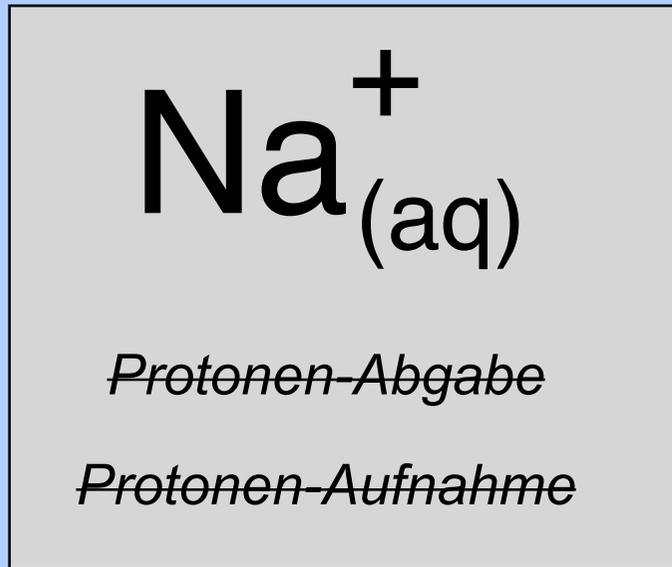
Beispiel 2: Natriumacetat

NaAc löst sich gut in Wasser und dissoziiert dabei in Natrium- und Acetat-Ionen:



Beispiel 2: Natriumacetat

NaAc löst sich gut in Wasser und dissoziiert dabei in Natrium- und Acetat-Ionen:



Das Acetat-Ion kann ein Proton aufnehmen, wirkt daher als Base. Daher ist die Natriumacetat-Lösung alkalisch.

Beispiel 3: Ammoniumchlorid

NH_4Cl löst sich gut in Wasser und dissoziiert dabei in Ammonium- und Chlorid-Ionen:

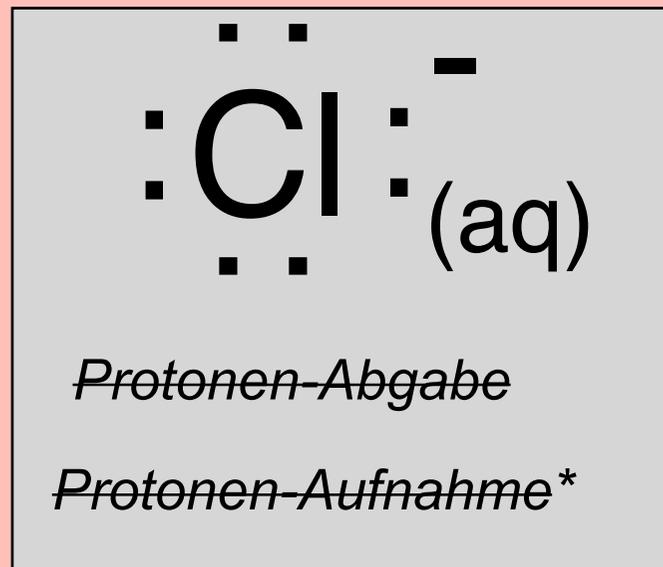
Beispiel 3: Ammoniumchlorid

NH_4Cl löst sich gut in Wasser und dissoziiert dabei in Ammonium- und Chlorid-Ionen:



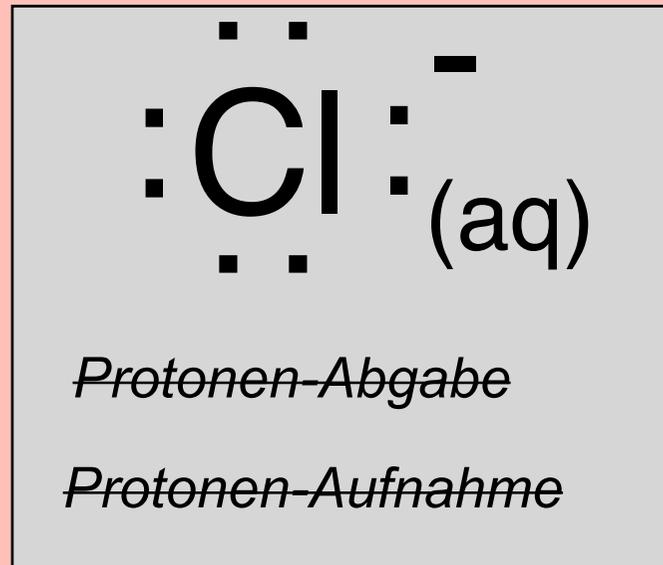
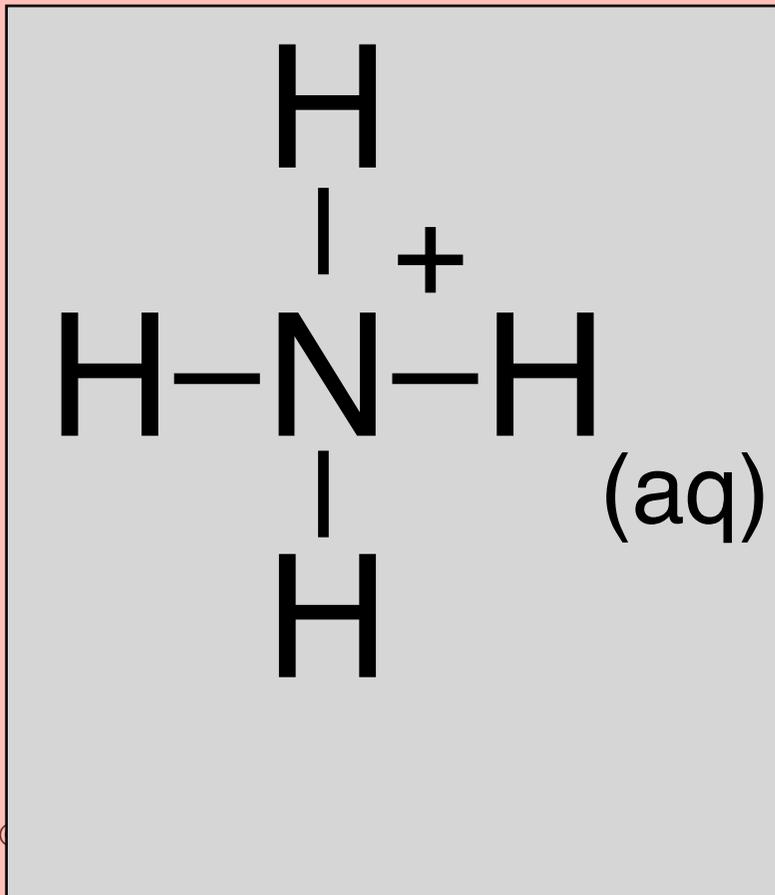
Beispiel 3: Ammoniumchlorid

NH₄Cl löst sich gut in Wasser und dissoziiert dabei in Ammonium- und Chlorid-Ionen:



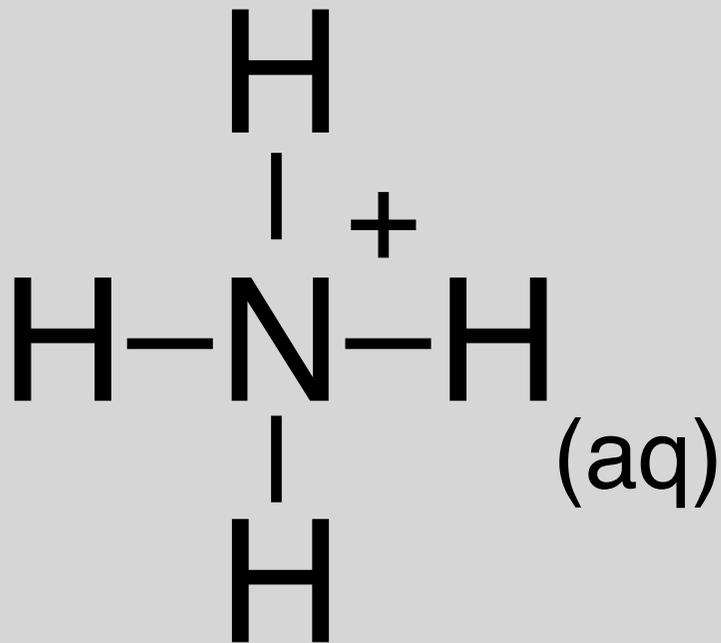
Beispiel 3: Ammoniumchlorid

NH₄Cl löst sich gut in Wasser und dissoziiert dabei in Ammonium- und Chlorid-Ionen:

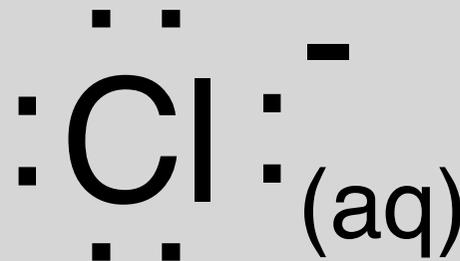


Beispiel 3: Ammoniumchlorid

NH₄Cl löst sich gut in Wasser und dissoziiert dabei in Ammonium- und Chlorid-Ionen:



Protonen-Abgabe ✓
Protonen-Aufnahme

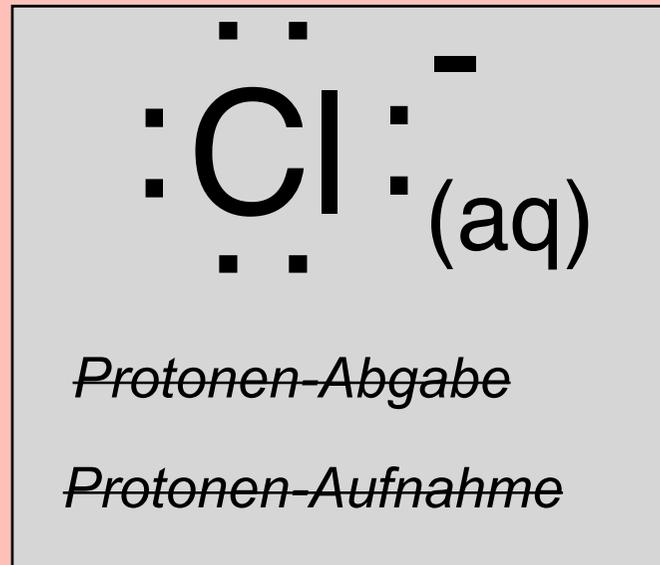
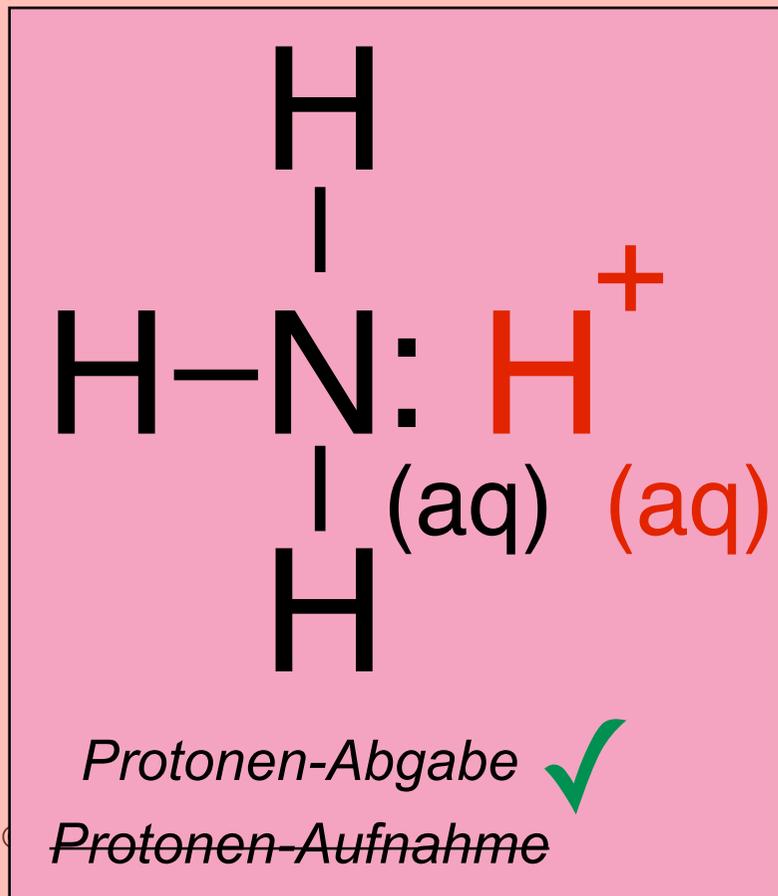


Protonen-Abgabe

Protonen-Aufnahme

Beispiel 3: Ammoniumchlorid

NH₄Cl löst sich gut in Wasser und dissoziiert dabei in Ammonium- und Chlorid-Ionen:



Das Ammonium-Ion kann ein Proton abgeben, wirkt daher als Säure. Das Chlorid-Ion ist neutral. Daher ist die Ammoniumchlorid-Lösung sauer.