

## **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:



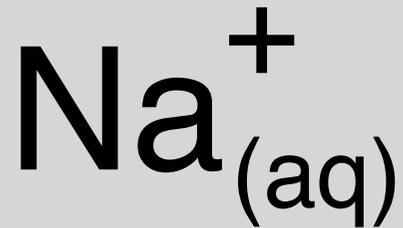
## Beispiel 1: Natriumchlorid

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



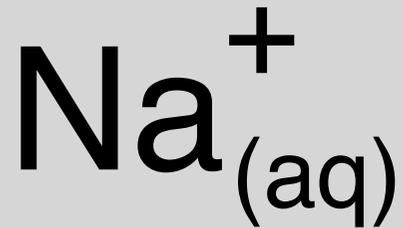
## Beispiel 1: Natriumchlorid

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:

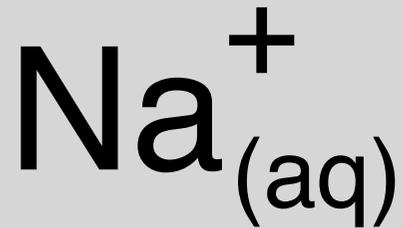


*Protonen-Abgabe*

*Protonen-Aufnahme*

## Beispiel 1: Natriumchlorid

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



*Protonen-Abgabe*

*Protonen-Aufnahme*

