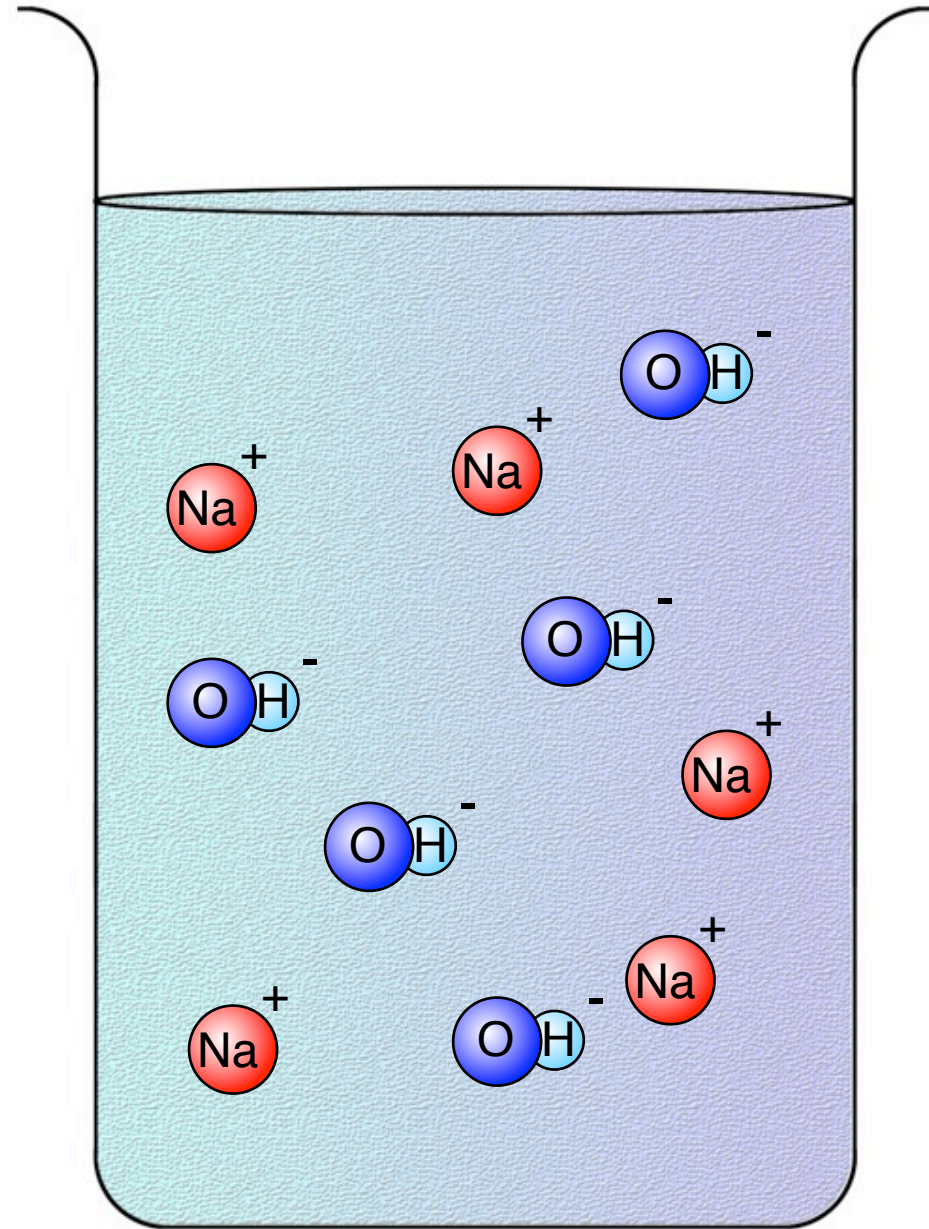


Leitfähigkeitstiteration

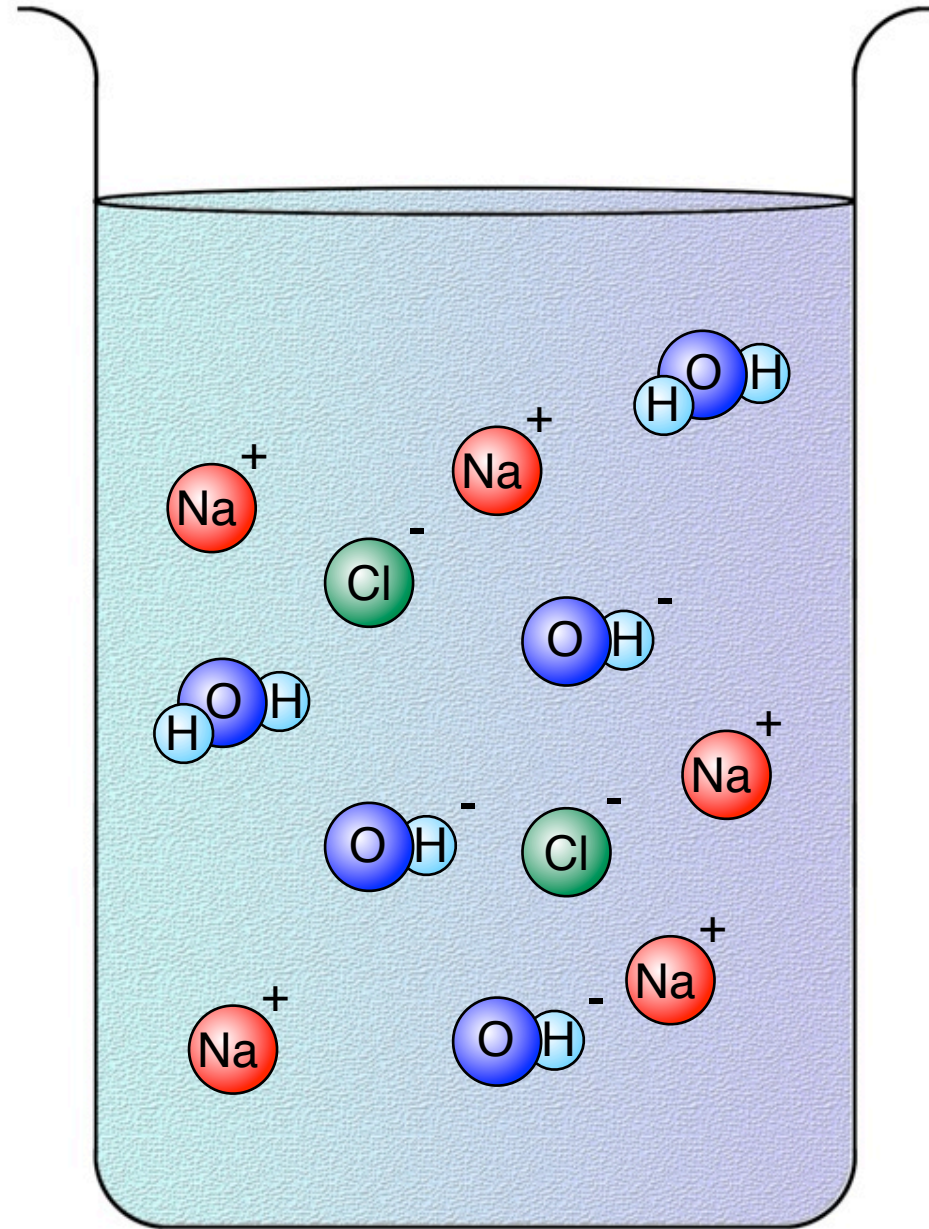
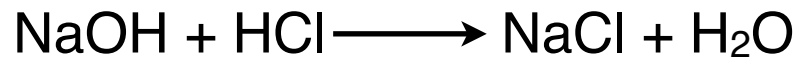
Am Anfang befindet sich reine Natronlauge im Becherglas



Leitfähigkeitstiteration

Am Anfang befindet sich reine Natronlauge im Becherglas.

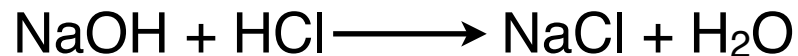
Nun wird etwas Salzsäure zugegeben:



Leitfähigkeitstiteration

Am Anfang befindet sich reine Natronlauge im Becherglas.

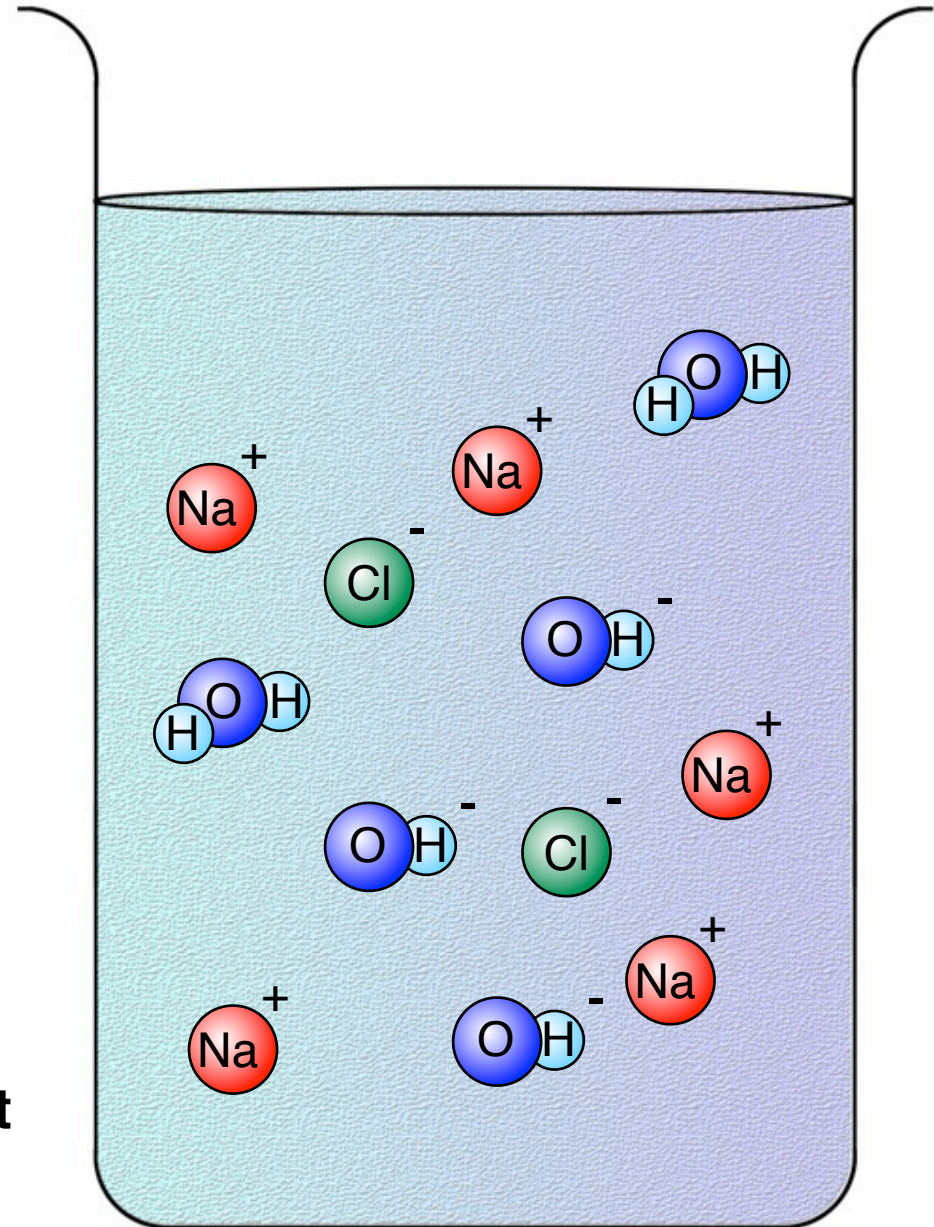
Nun wird etwas Salzsäure zugegeben:



Die Zahl der Na^+ -Ionen bleibt konstant.

Die Zahl der OH^- -Ionen verringert sich, in gleichem Maße steigt die Zahl der Cl^- -Ionen.

Die Gesamtzahl der Ionen bleibt konstant!

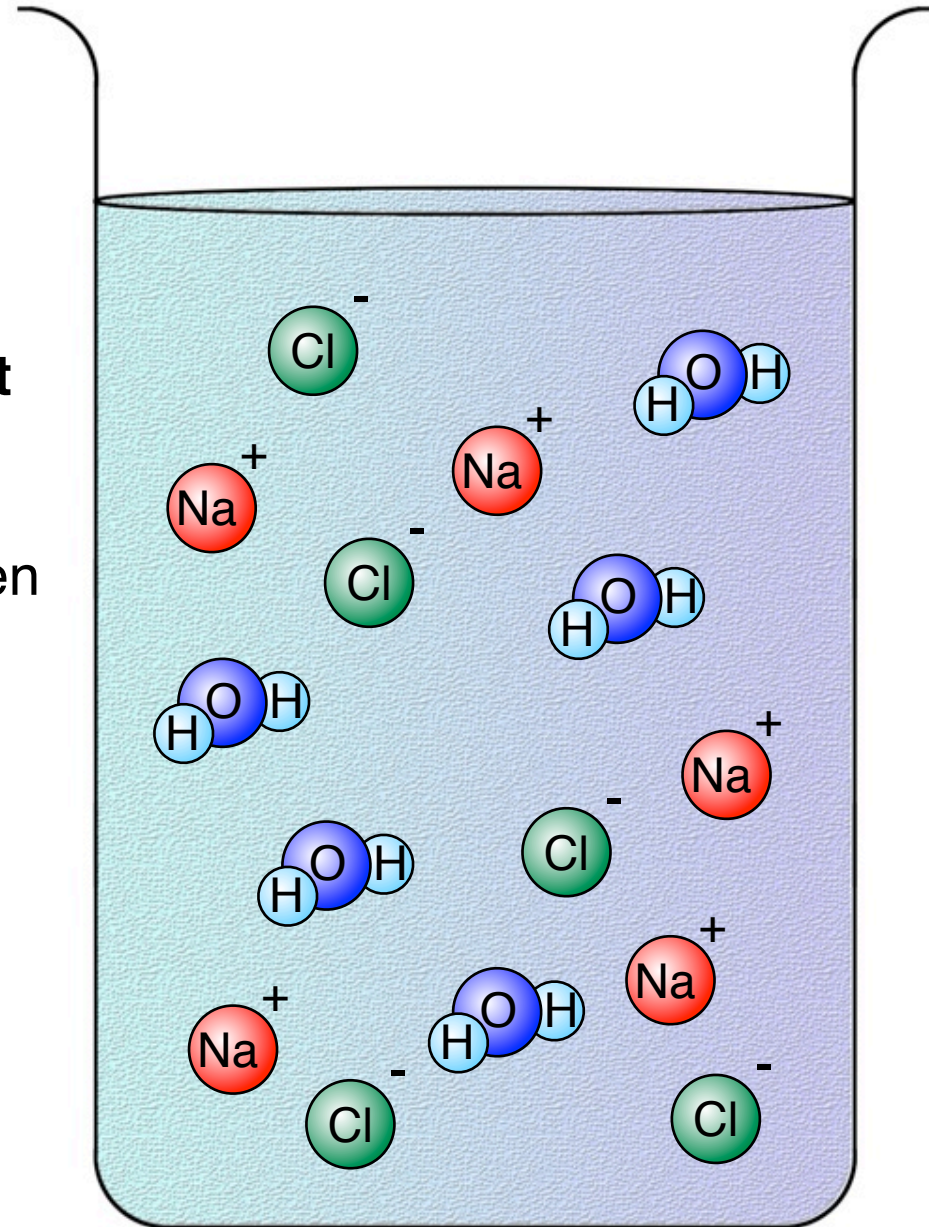


Leitfähigkeitstiteration

Die Lösung ist neutralisiert.

Die Gesamtzahl der Ionen bleibt konstant!

Alle OH⁻-Ionen sind durch Cl⁻-Ionen ersetzt worden.



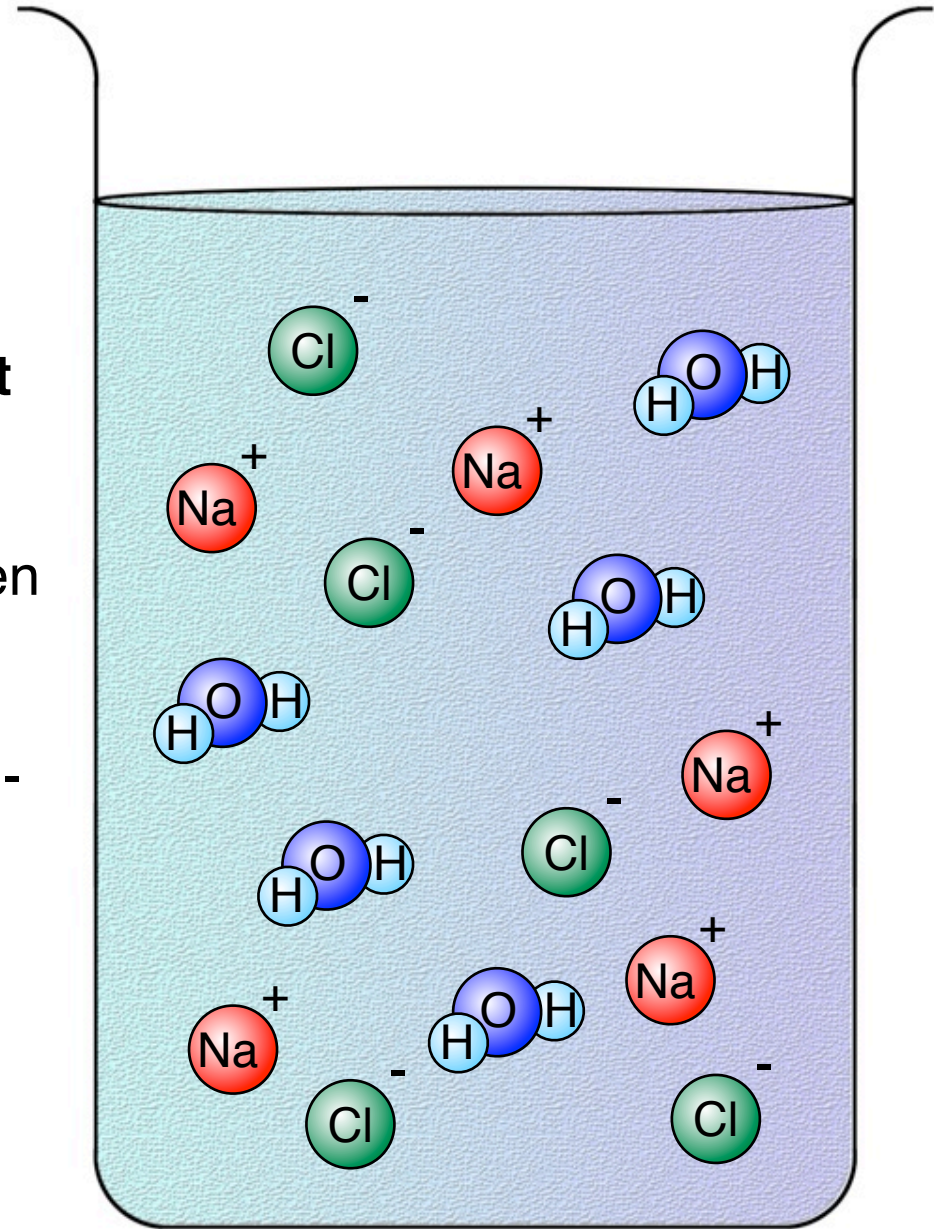
Leitfähigkeitstiteration

Die Lösung ist neutralisiert.

Die Gesamtzahl der Ionen bleibt konstant!

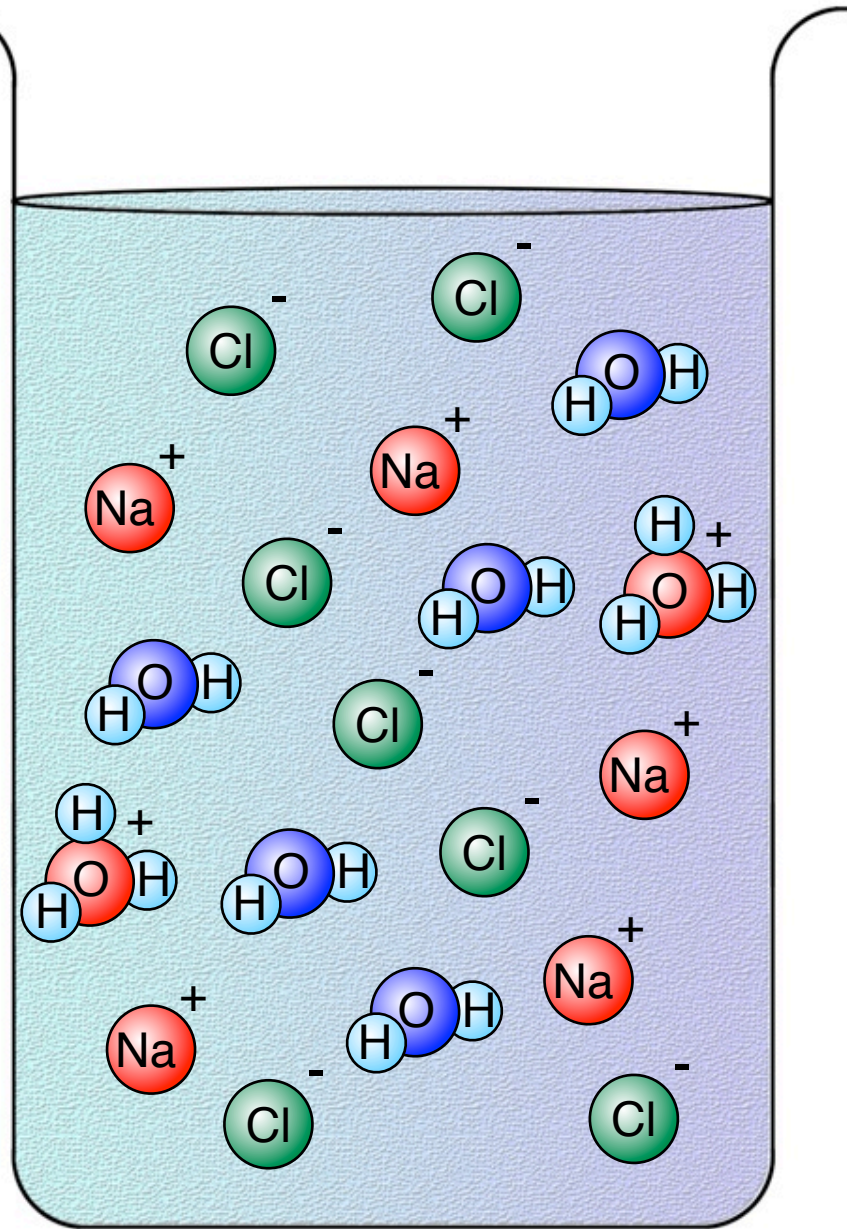
Alle OH⁻-Ionen sind durch Cl⁻-Ionen ersetzt worden.

Da Cl⁻-Ionen eine geringere Ionenleitfähigkeit haben als OH⁻-Ionen, sinkt die elektrische Leitfähigkeit der Lösung auf ein Minimum.



Leitfähigkeitstiteration

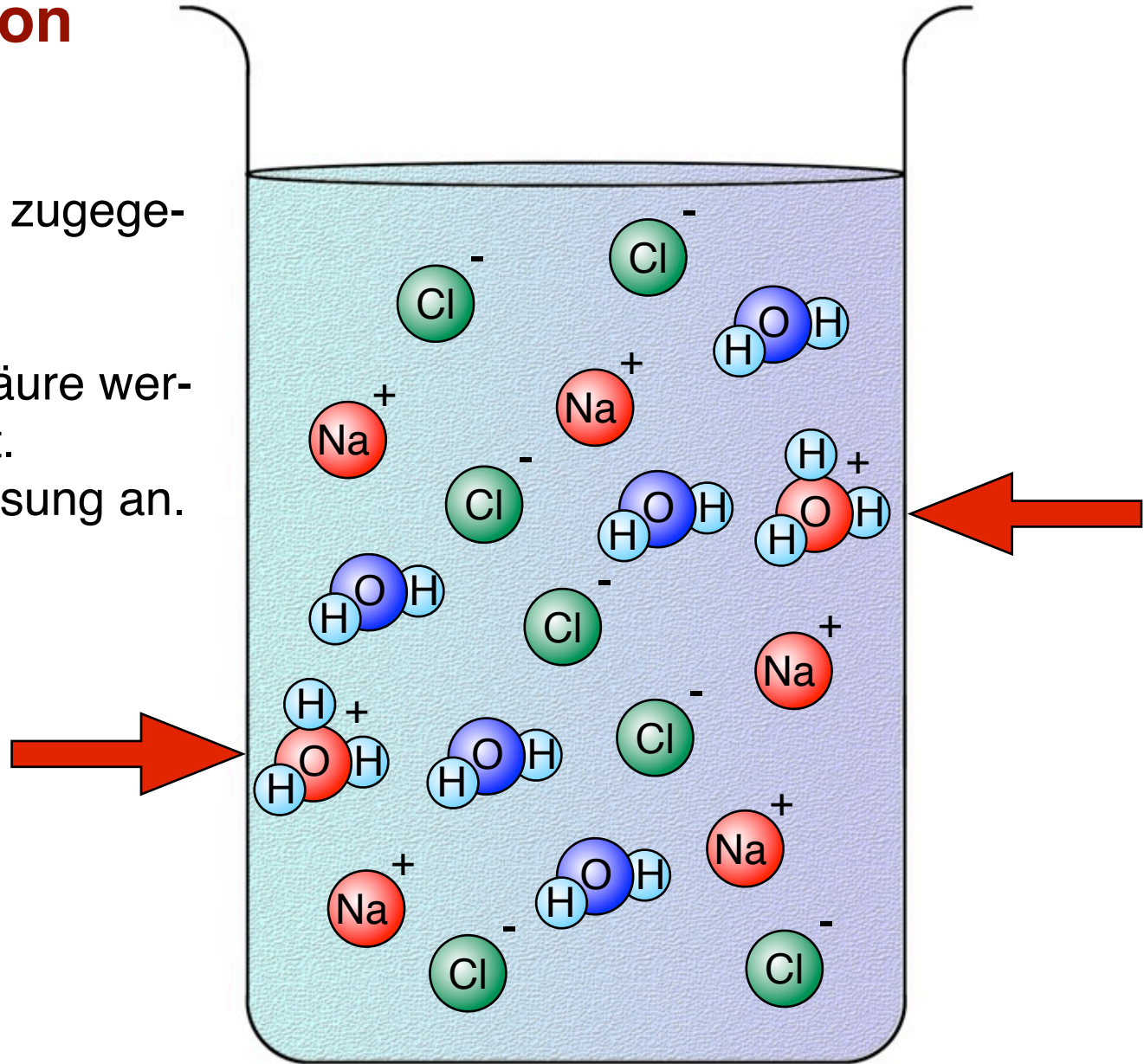
Es wird weitere Salzsäure zugegeben.



Leitfähigkeitstiteration

Es wird weitere Salzsäure zugegeben.

Die H_3O^+ -Ionen der Salzsäure werden nicht mehr verbraucht.
Sie reichern sich in der Lösung an.

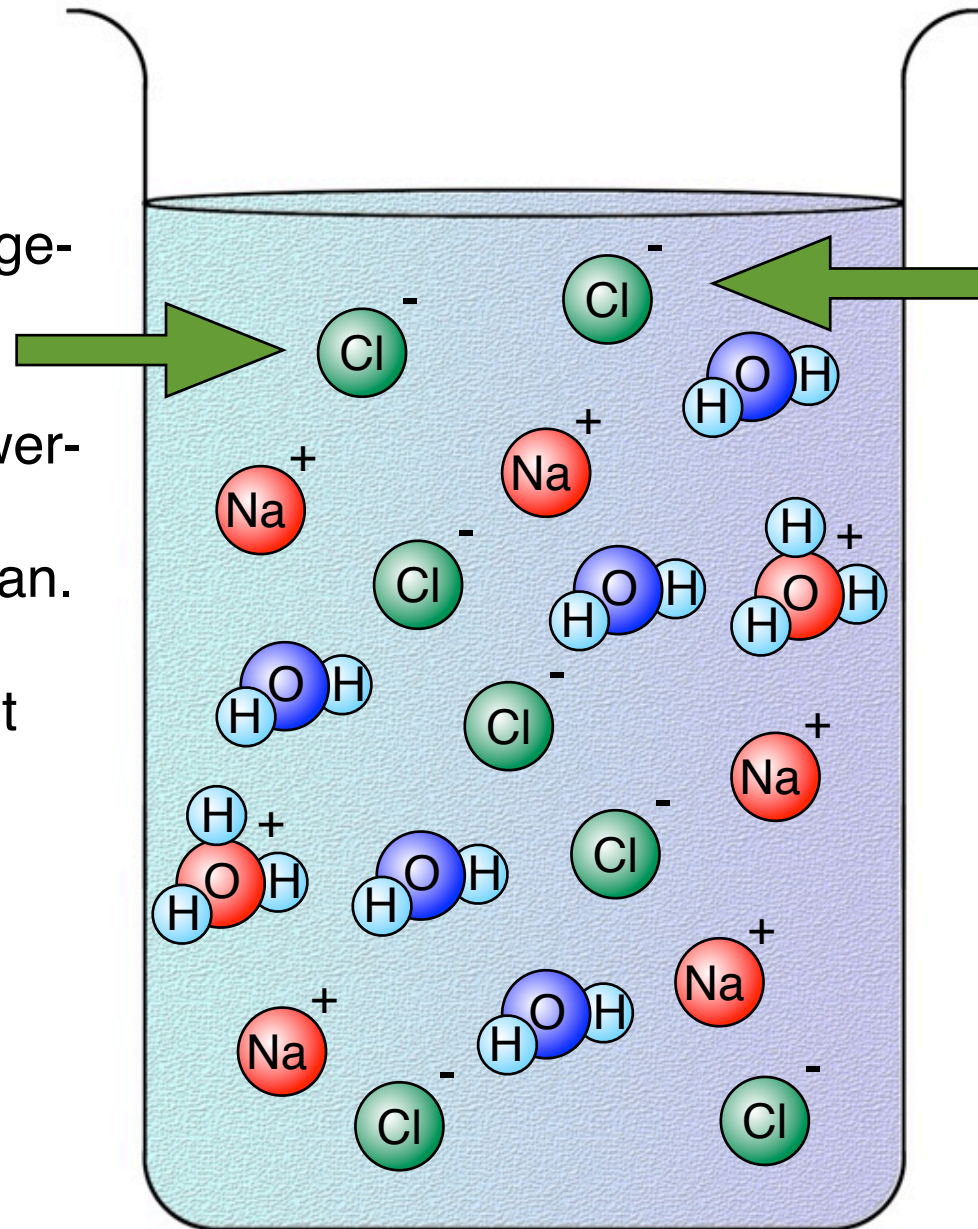


Leitfähigkeitstiteration

Es wird weitere Salzsäure zugegeben.

Die H_3O^+ -Ionen der Salzsäure werden nicht mehr verbraucht. Sie reichern sich in der Lösung an.

Die Zahl der Chlorid-Ionen steigt ebenfalls an.



Leitfähigkeitstiteration

Es wird weitere Salzsäure zugegeben.

Die H_3O^+ -Ionen der Salzsäure werden nicht mehr verbraucht. Sie reichern sich in der Lösung an.

Die Zahl der Chlorid-Ionen steigt ebenfalls an.

Durch die Oxonium- und Chlorid-Ionen steigt die elektrische Leitfähigkeit jetzt stark wieder an.

