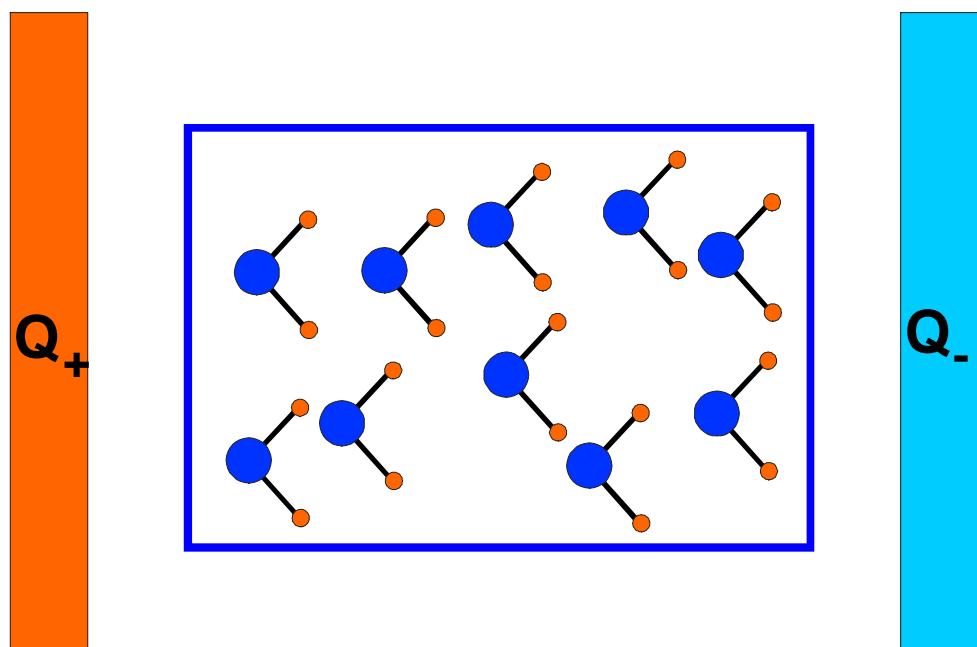
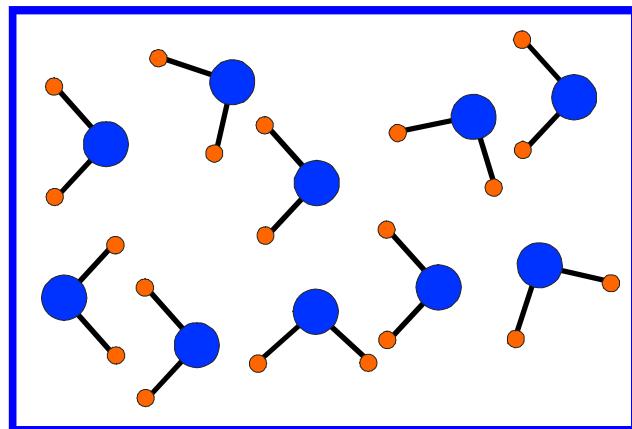


Elektrische Influenz - 1



Polarisierbarkeit von Wasser:

Wassermoleküle sind dipolar aufgebaut
Ohne äußeres elektrisches Feld sind die Wasserdipole im Wasser **nicht** orientiert
Im äußeren elektrischen Feld richten sich die dipolaren Wassermoleküle aus
Die Dielektrizitätszahl ϵ_r (relative Dielektrizitätskonstante) ist ein Maß für die Polarisierbarkeit von Substanzen in äußeren elektrischen Feldern und besitzt mit 80 für Wasser einen vergleichsweise hohen Wert