

Dipole ...

Dipole sind nach außen hin elektrisch ungeladene Moleküle mit polaren Atombindungen, in denen die Ladung aufgrund der Molekülgeometrie ungleich verteilt ist. Sie besitzen einen positiven und einen negativen Ladungsschwerpunkt.

Beispiele:

H<sub>2</sub>O; CO<sub>2</sub>; NH<sub>3</sub>; CH<sub>4</sub>

Zwischenmolekulare Wechselwirkungen

X1=unterschiedlich geladene Pole

X2=O,N,F,Cl

X3= (freie Elektronenpaare)

--- rot