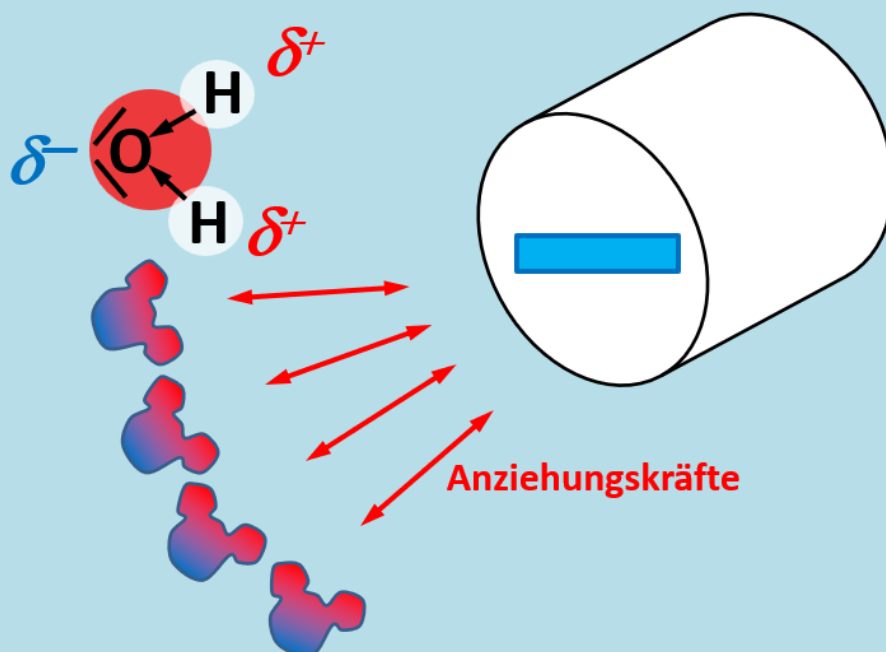
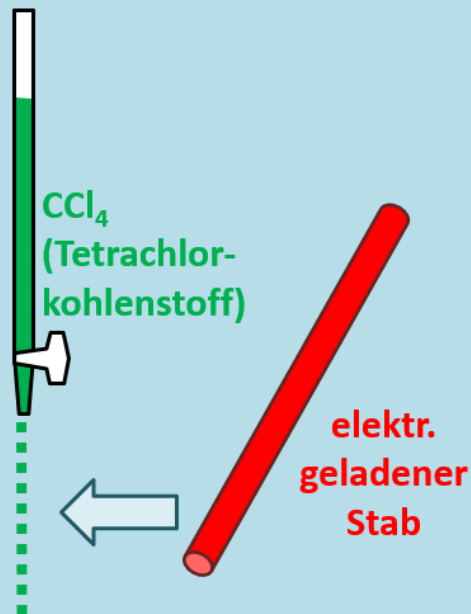


E₁: Die Polaren Atombindungen führen beim Wasser zur Ausbildung von **Dipolmolekülen**. Diese sind elektrisch beeinflussbar:



V₂:



B₁: Der Flüssigkeitsstrahl wird NICHT abgelenkt.

E₁: In mehratomigen Molekülen fallen die Ladungsschwerpunkte der Partialladungen aufgrund der Geometrie des Moleküls manchmal zusammen. Trotz polarer Atombindungen entstehen so unpolare Moleküle:

