Wochenarbeitsplan Chemie 9 Grundkurs vom 25.01. bis 29.01.21

27.01.21

Bald haben wir die viele Theorie zum Thema Bindung geschafft. Heute noch ein letztes Kapitel zur polaren Atombindung. Diese kommt im Wassermolekül vor. Du kannst damit prima erklären, warum Wasser eine Ionenverbindung (z.B. Kochsalz) auflösen kann.

A1 Sieh Dir auf youtube den Film **Dipol einfach erklärt! – Chemie | Duden Learnattack an!**

A2 Nun kannst Du im das Buch zur Vertiefung auf der Seite 152 lesen.

A3 Notiere in Dein Hefter die Überschrift „ **Die polare Atombindung – das Dipol-Molekül Wasser**".

Zeichne dann das Molekül von S. 152 ordentlich darunter ab. Ergänze dann den folgenden Merksatz:

Im Wassermolekül sind die Elektronenpaare verschoben. Der Sauerstoff zieht das gemeinsame Elektronenpaar stärker zu sich. Auf der Sauerstoffseite entsteht ein negativer Ladungsschwerpunkt und auf der Wasserstoffseite entsteht ein positiver Ladungsschwerpunkt. Nun sind zwei Pole in einem Molekül vorhanden. Wassermoleküle sind daher Dipole.

A4 Zusatz: Aber warum kann das Dipol-Molekül Wasser Kochsalz auflösen? Eine Antwort findest Du dazu im Buch auf S. 153. Lies Dir den Text durch. Versuch eine Zusammenfassung zu schreiben, auch eine Skizze kann hilfreich sein.