

Molekülstruktur von Trinkalkohol

Aufgaben:

1. Trinkalkohol und Ether haben die gleiche Summenformel und die gleiche Molekülmasse. Ihre Stoffeigenschaften unterscheiden sich jedoch voneinander (s. Tabelle unten).
Leite aus den möglichen Molekülstrukturen (Aufg. 1) die unterschiedlichen Eigenschaften ab!
2. Begründe deine Zuordnung einen Text in dein Heft. Verwende die Begriffe *„London-Kräfte“*, *„Wasserstoffbrückenbindungen“*, *„Dipol-Dipolwechselwirkungen“* sowie den Ausdruck *„polares“*, bzw. *„unpolares Molekül“*.

Stoff:	Ether	Alkohol
Siedepunkt:	- 23°C	78,5°C
Aggregatzustand (bei Raumtemp):	<i>gasförmig</i>	<i>flüssig</i>
Löslichkeit in Wasser:	4,5 g / 100 ml	<i>unbegrenzt</i>



Arbeitet in 2er-Gruppen im Breakout-Room zusammen und formuliert gemeinsam den Text (Aufg. 2).
Stellt den gemeinsamen Text (mit Namen) als Foto- oder Textdatei ins Assignment ein. Wenn ihr mit der Aufgabe fertig seid, könnt ihr die Besprechung verlassen.