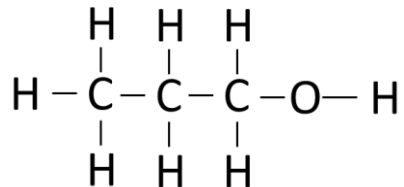


**1-PROPANOL:**

1- Propanol ist ein organisches Molekül der Gruppe der Alkohole.

Organische Moleküle erkennt man an ihrem Kohlenwasserstoffgerüst. Die Zugehörigkeit dieses Moleküls zur speziellen Gruppe der Alkohole erkennt man an der „-OH“ Gruppe.

1-Propanol hat folgende Struktur:

**AUFGABE:**

1. Lies den Text → *Zusammenfassung* „Kapitel 3: Die Elektronenpaarbindung“ von Punkt 2.2 bis 2.4: „Polare und Unpolare Stoffe, Elektronegativität und Mischbarkeiten“ durch.
2. Welcher Teil von 1-Propanol ist polar und welcher Teil ist unpolar? (mit Begründung)

*Hinweis: Eine Elektronenpaarbindung kann man über einem Elektronegativitätsunterschied von ca. 1,0 als polar betrachten; unter 0,5 als unpolar; dazwischen als mäßig polar;*

3. An deinem Arbeitsplatz befinden sich 2 RGG mit Stopfen, Plastikpipetten, Spatel, 1-Propanol, deionisiertes Wasser und Kochsalz. Gib in beide RGG ca. 2 ml Wasser und ca. 2 ml 1-Propanol. In eines der beiden RGG gibst du zusätzlich einen gehäuften Spatel Kochsalz. Verschließe beide RGG und schüttle kräftig.

4. Erkläre das unterschiedliche Ergebnis.

*Hinweis: Diesen Vorgang zur Trennung zweier Flüssigkeiten nennt man „Aussalzen“.*

5. Lösungsblatt mit Versuchsbeschreibung und Skizze in die Mappe einheften.