

## Propanol = Propanol ?

Vergleich	1-Propanol („normales“ Propanol)	2-Propanol (Isopropanol)
Summenformel	$C_3H_7OH$	$C_3H_7OH$
Strukturformel	<pre>       H   H   H                 H - C - C - C - OH                       H   H   H           </pre>	<pre>       H   H   H                 H - C - C - C - H       /       \       H   OH  H           </pre>
Gefährlichkeit	keine besondere Gefährlichkeit	letale Dosis (Ratte): 5 g / kg Körpergewicht
Schmelzpunkt	- 126,2 °C	- 87,8 °C
Siedepunkt	97,2 °C	83,4°C
Verwendung	Lösungsmittel, Desinfektionsmittel	Lösungsmittel, Frostschutz (Auto)

1. Erkläre die Bedeutung der Zahlen bei **1**-Propanol und **2**-Propanol.
  2. Welche Strukturformel hat **3**-Propanol?
- 

Folgerung: → **3**-Propanol = **1**-Propanol

Um organische Verbindungen eindeutig zu kennzeichnen, ermittelt man zuerst die längste Kohlenstoffkette: C-C-C-....

Die C-Atome werden durchnummeriert (unten rechts) und zwar von der Seite, an der die nächste funktionelle Gruppe (in diesem Fall **-OH**) zu finden ist.

Aufgabe: Zeichne die möglichen Strukturformeln von **2**-Butanol!