

2,3-Dimethylpentan-2-ol?

Genauso logisch: die Benennung der Alkanole bzw. Alkohole!



LNCU.de
ID 2375
CC-BY-SA 4.0
Online abrufen

M1 Einfache Regeln

Ähnlich zu den Alkanen



Hat man bei den Alkanen verstanden, wie man verzweigte Moleküle benennt, ist dies auch nicht viel komplizierter, wenn funktionelle Gruppen hinzukommen.

Wir schauen zunächst mal auf die **Alkanole** (auch **Alkohole** genannt), deren Molekülen noch als sogenannte funktionelle Gruppe die **Hydroxy-Gruppe** (C-OH) enthalten. Das kannst du sogar für Dich alleine nachvollziehen – let's go.

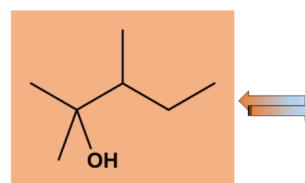


Eine Übung



Alles klar? Dann versuche mal, folgende Verbindung zu benennen.

Benenne



2,3-Dimethylpentan-2-ol?
Genauso logisch!

Die Benennung der Alkanole

Galerie 2: Alles klar? ⁵

Galerie 1: Grundlegende Regeln zur Benennung von Alkanolen ⁴



Aufgaben

- 1 Recherchieren Sie anhand der Namen der Verbindung, welche funktionelle Gruppe das jeweilige Molekül beinhalten muss:
 - a 2-Methylpentan-3-on
 - b 1,2-Butandiol
 - c 2-Methylheptanal
 - d Ethandisäure
 - e 1,3-Butadien
- 2 Zeichnen Sie die Strukturformeln aller Moleküle.
- 3 Identifizieren Sie mögliche Orte mit permanentem Elektronenmangel oder Elektronenüberschuss in den jeweiligen

Einzelnachweise

- 1 Gregor von Borstel, 2025
- 2 Volker Schlieker, Stille Post, in: NiU Chemie Nr. 64/65/2001 S. 50ff
- 3 Petra Schütte, [Chemie macht mobil](http://www.ps-chemieunterricht.de/wp-content/uploads/2014/10/Skript-Oktober-2011.pdf), online abrufbar unter <http://www.ps-chemieunterricht.de/wp-content/uploads/2014/10/Skript-Oktober-2011.pdf>, letzter Zugriff 03.10.2024
- 4 Gregor von Borstel 2018
- 5 Gregor von Borstel 2018