

# Mehrwertige Alkohole

Alkohole mit mehreren OH-Gruppen heißen „mehrwertige Alkohole“ (zweiwertig  $\triangleq$  zwei OH-Gruppen, dreiwertig  $\triangleq$  drei OH-Gruppen ...).

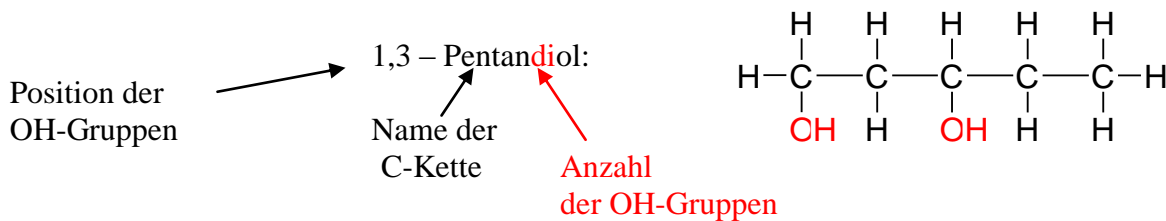
An jedem C-Atom kann sich maximal eine OH-Gruppe befinden, zwei OH-Gruppen an einem C-Atom wären nicht stabil (aufgrund der Polarität und der Größe der OH-Gruppen).

Mehrwertige Alkohole sind wegen der OH-Gruppen besser in Wasser löslich als entsprechende einwertige Alkohole (z.B. ist Propantriol besser in Wasser löslich als Propanol).

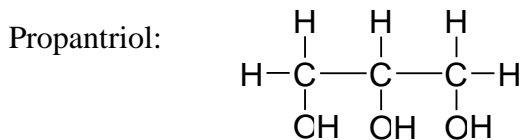
OH-Gruppen bewirken einen süßen Geschmack, Verbindungen mit vielen OH-Gruppen schmecken also sehr süß (s.u. Hexanhexol).

## Benennung von mehrwertigen Alkoholen:

Beispiel:

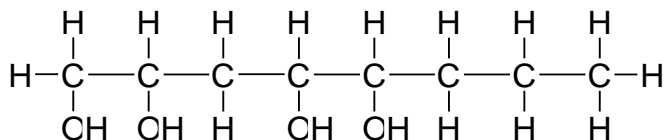


weitere Beispiele:

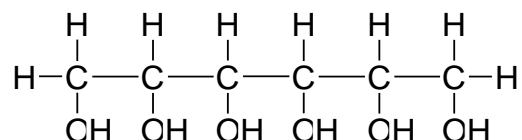


Die Zahlen 1,2,3- können hier weggelassen werden, weil es ja nur ein einziges Propantriol gibt.

1,2,4,5-Octantetrol:



Hexanhexol (Sorbit) – wird als Zuckeraustauschstoff eingesetzt:



**zur Wiederholung:**

Anzahl	griechisches Zahlwort
1	mono
2	di
3	tri
4	tetr(a)
5	pent(a)
6	hex(a)
7	hept(a)
8	oct(a)
9	non(a)
10	dec(a)