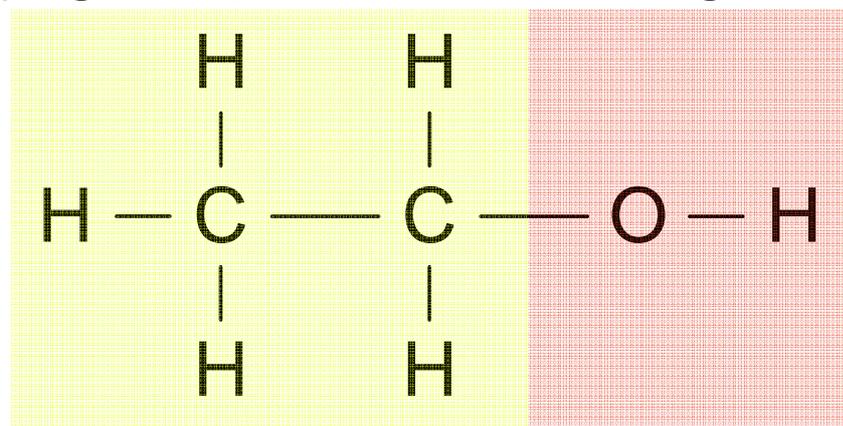


Alkohole

- „Alkohol“ umgangssprachlich meist für Ethanol verwendet (Ethanol ist der Wirkstoff in alkoholischen Getränken)
- Def.: organische Verbindungen die als funktionelle Gruppe eine Hydroxylgruppe (-OH) tragen

- Bsp:



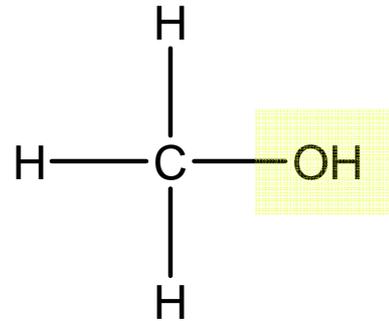
Ethanol

Alkan + Hydroxylgruppe

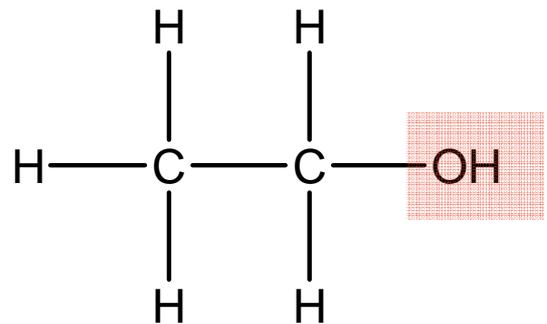
Grundkette + ol

Homologe Reihe

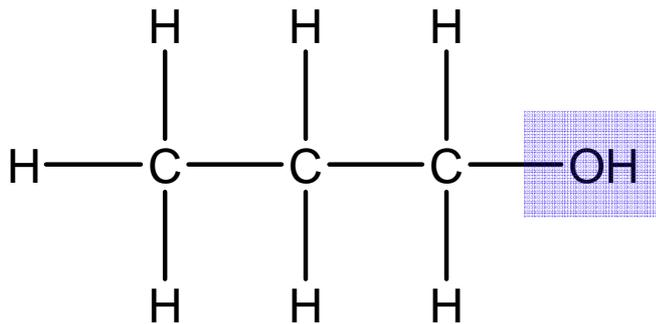
- Methanol



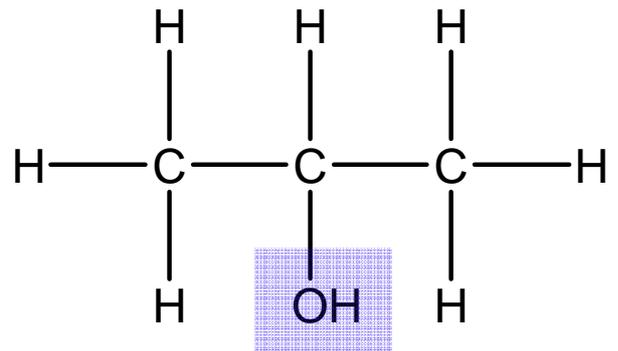
- Ethanol



- Propanol



Propan-1-ol



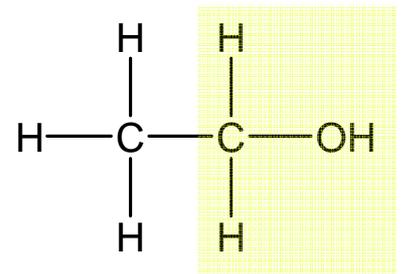
Propan-2-ol

Einteilung nach Struktur

- Primärer Alkohol

An einer $-CH_3$ -Gruppe wird ein Wasserstoffatom durch eine Hydroxylgruppe ersetzt.

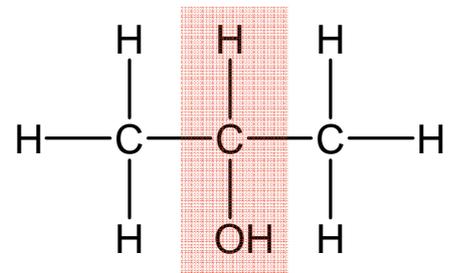
Bsp: Ethanol



- Sekundärer Alkohol

An einer $-CH_2$ -Gruppe wird ein H durch $-OH$ ersetzt.

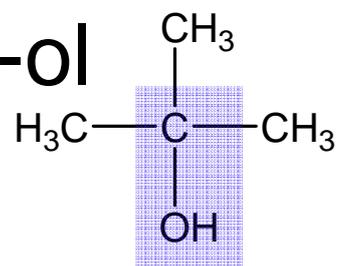
Bsp: Propan-2-ol



- Tertiärer Alkohol

An einer $-CH$ -Gruppe wird ein H durch $-OH$ ersetzt.

Bsp: 2-Methyl-Propan-2-ol



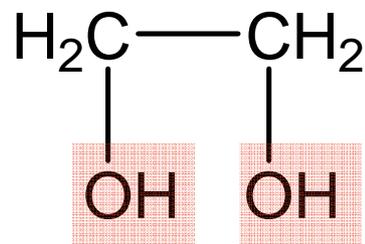
Einteilung nach Wertigkeit

- Wertigkeit = Anzahl der –OH Gruppen

- Einwertig z.B: Ethanol



- Zweiwertig z.B. Ethan-1,2,-diol (Glykol)



- Dreiwertig z.B. Propan-1,2,3-triol (Glycerin)

