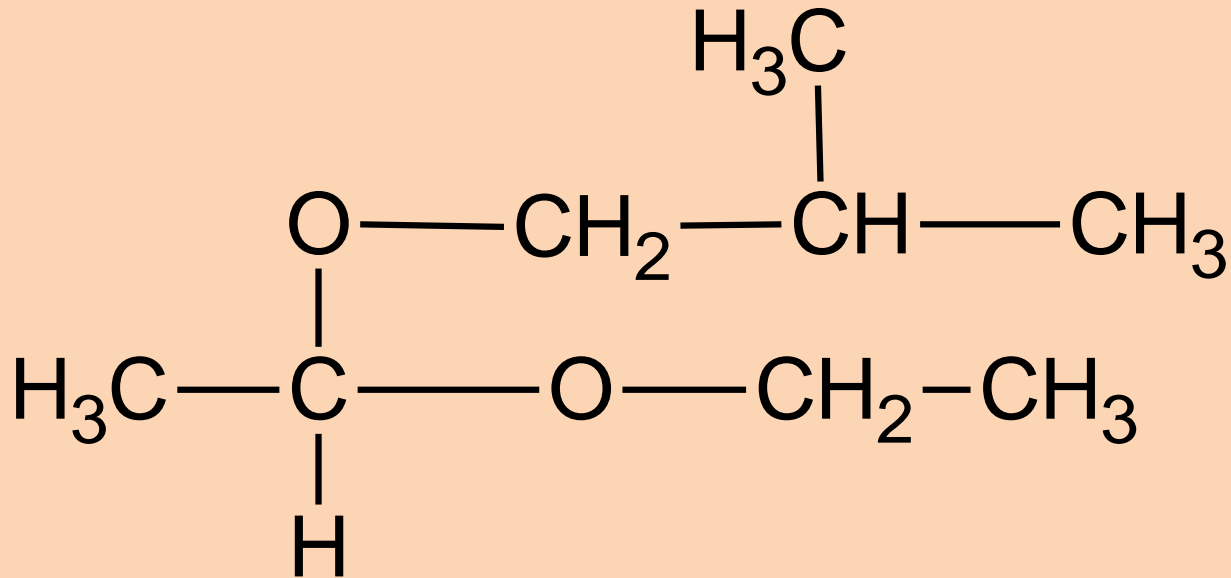


# Eine typische Reaktion von Carbonylverbindungen:

## Die nukleophile Addition

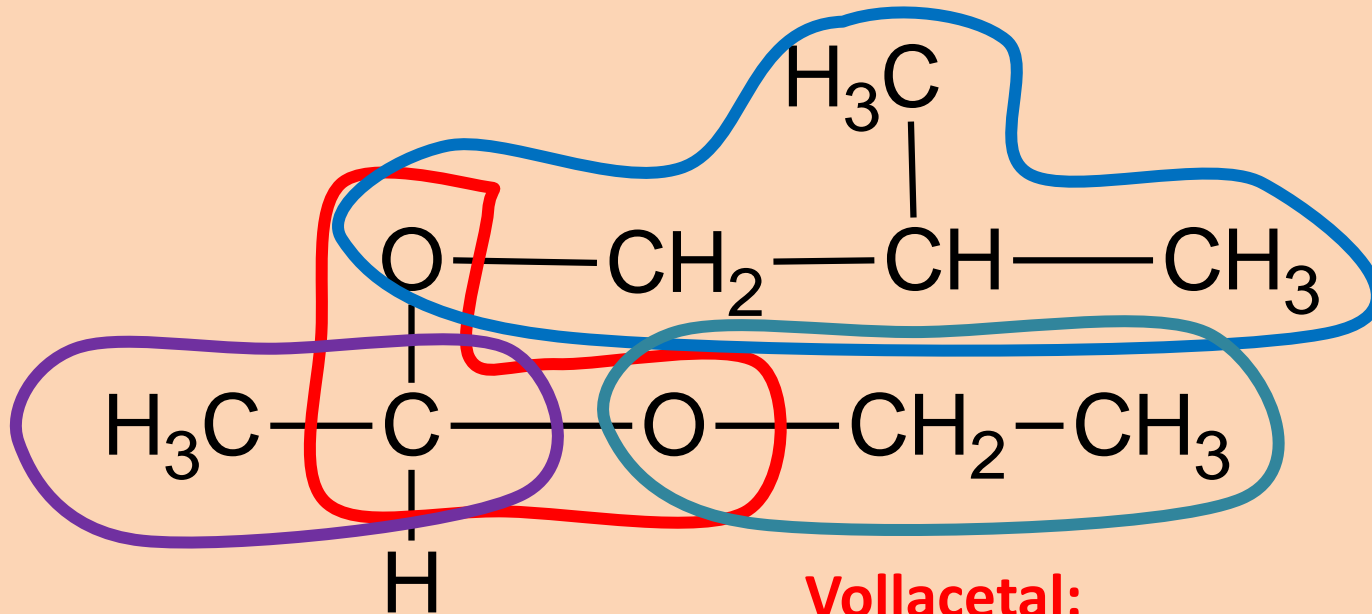
Was ist das und wie kann man es herstellen?



# Eine typische Reaktion von Carbonylverbindungen:

## Die nukleophile Addition

Was ist das und wie kann man es herstellen?



**Vollacetal:**

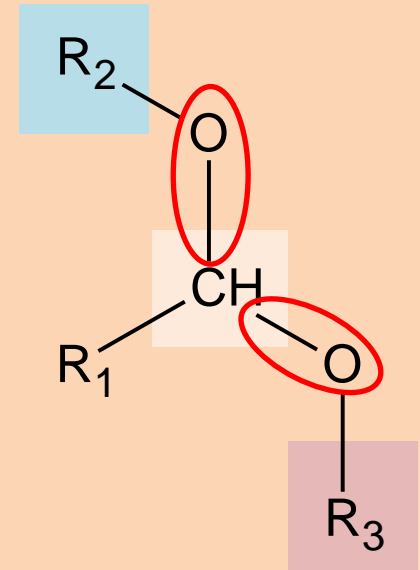
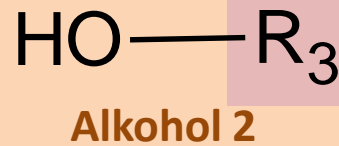
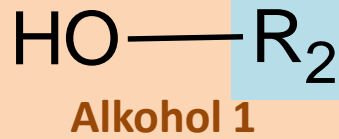
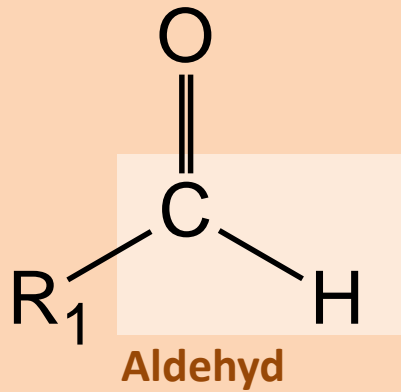
**Aldehyd:** Ethanal

**Alkohol:** 2-Methylpropan-1-ol

**Alkohol:** Ethanol

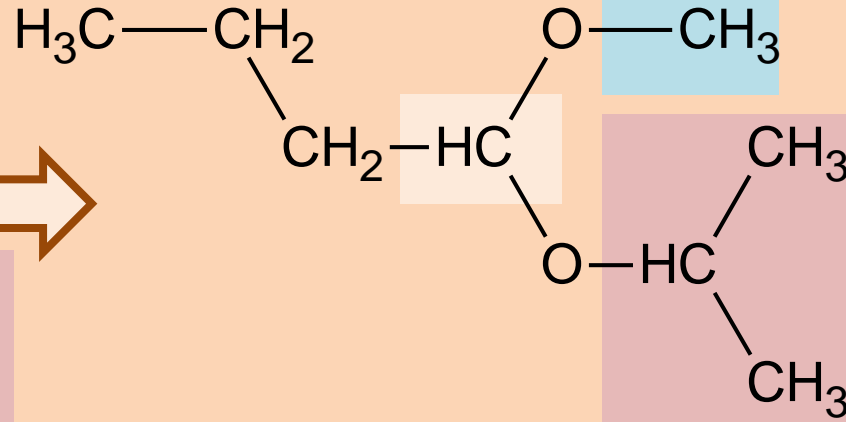
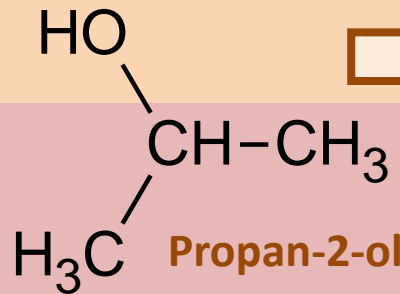
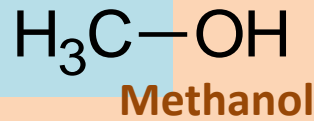
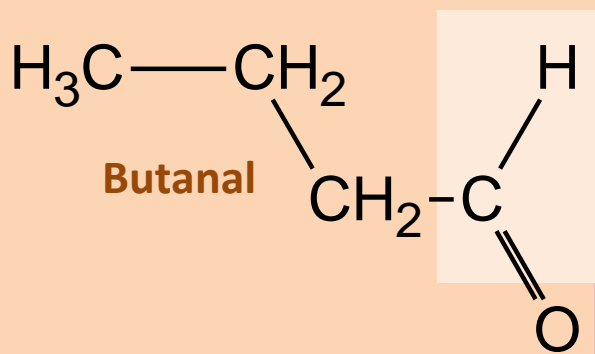
# Eine typische Reaktion von Carbonylverbindungen:

## Die nukleophile Addition



allgemein

speziell



Lösungsvorschlag f. Aufgabe 1 (S. 106)

# Eine typische Reaktion von Carbonylverbindungen:

## Die nukleophile Addition

Bilden Sie zunächst ein Halbacetal bzw. -ketal aus folgenden Stoffen:

2,3-Dimethylbutanal +  
Propan-2-ol

Propanon +  
2,3-Dimethylbutan-1-ol

Bilden Sie dann das Vollacetal bzw. -ketal durch Hinzugabe von **Methanol**:

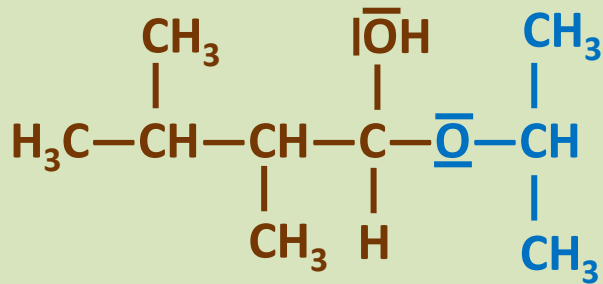
Aufgaben

# Eine typische Reaktion von Carbonylverbindungen:

## Die nukleophile Addition

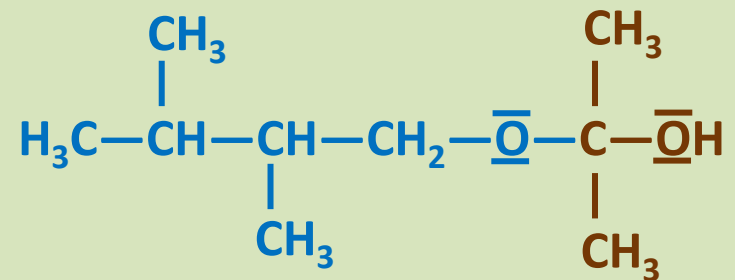
Bilden Sie zunächst ein Halbacetal bzw. -ketal aus folgenden Stoffen:

2,3-Dimethylbutanal +  
Propan-2-ol

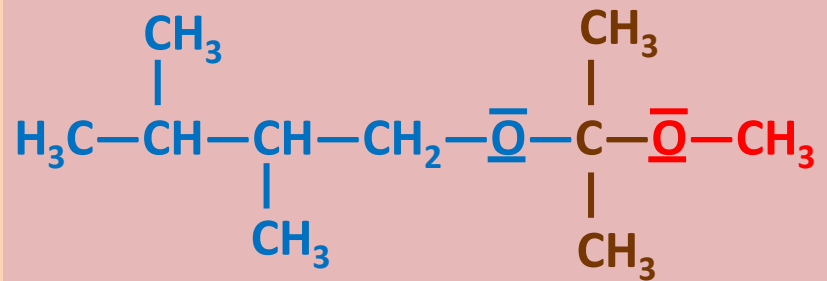
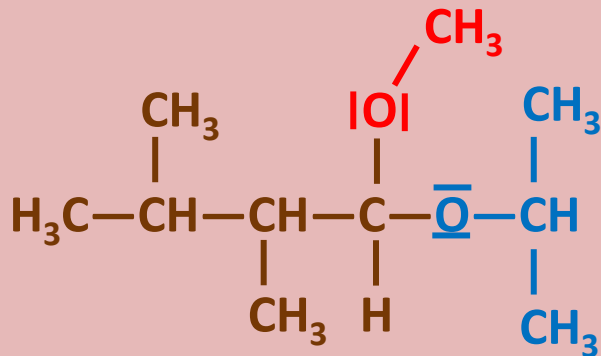


Propanon +

2,3-Dimethylbutan-1-ol



Bilden Sie dann das Vollacetal bzw. -ketal durch Hinzugabe von **Methanol**:



Aufgaben