zwischen Carbonyl-Molekülen nur Dipol-Dipol-WW Alkoholen mit vergleichbarer Molekülmasse, da sich höher als bei Alkanen, aber niedriger als bei → Die Smt. und Sdt. sind bei Aldehyden und Ketonen

nımmt zu. Es bilden sıçh

Löslichkeit in polatisierten Lösungsmitteln der polarisierte Teil des Moleküls. Die → Mit zunehmender C-Kettenlänge überwiegt Wasserstoffbrücken ausbilden können. Wasser, da sie zu den Wasser-Molekülen → kurz kettige Moleküle lösen sich gut in

Eigenschaften der Stoffe bestimmt. polarizarione Carbonylgruppe aut, die die demeinsame funktionelle Gruppe die stark Aldehyd- und Keton-Moleküle weisen als

Elgenschaften der Aldehyde & Ketone

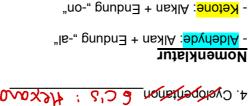
H3C\ \CH3 $H3C-CH-CH3 + CnO \rightarrow C + Cn + H5O$ RGL: Propan-2-ol reagiert mit CuO: eines sekundären Alkohols 🗸

b) Ketone entstehen durch die Oxidation man symb general ass

CH + HSO Dr past Etpan H3C—CH5—OH + CnO → H3C—CHO + RGL: Methanal reagiert mit CuO: Oxidation eines primären Alkohols.

a) Aldehyde entstehen durch die partice

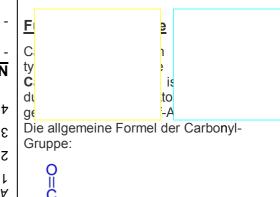
Herstellung



3. Pentan-3-on<u>.</u> 5 C'C 213 P 2. Butanon 🗸 1. Propanon 🗸 😘 🤇 🖰 🖒 Achtung! Gibt es Methanon und Ethanon?? Ketone (systematischer Name: Alkanone)

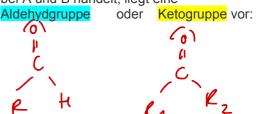
4. Properial Postonou 4 C-Atom 3. Butanal_ 2. Propanal 5 C-A to Mc 1. Methanal V A C-A+OM Aldenyde (systematischer Name: Alkanale)

Homologe Reine





Je nachdem, um welche Atomsorte es sich bei A und B handelt, liegt eine



Nachweisreaktionen der Aldehyde

Nachweisreaktion 1: Fehling

2Cu2+ + 4OH- + 2e- + R − CHO → R - COOH + 2e- + 2H2O + Cu2O 🗸

Nachweisreaktion 2: Toluns

R—CHO + 20H- → R—COOH + 26- + +A9+

→ Aldehyde können andere Stoffe

redutere. , indem sie oxidiest selbst

werden. Darauf beruhen die Nachweisreaktionen der Aldehyde.

Glucose - ein bekanntes Aldehyd Strukturformel:

O// OH/ OH/ H/ H/ OH/ C-C-C-C-CH/ H/ H/ OH/ OH/ H/

Aufgrund der reduzierenden Wirkung der Aldehydgruppe bezeichnet man Glucose auch als reduzierenden Zucker.

Aceton - ein bekanntes Keton

Strukturformel: $H3 - C - \dot{C} - C - H3$

Verwendung:

- -als Lösungs- und Reinigungsmittel
- -als Nagellackentferner
- -zum entfetten und Entölen

Kannst du dir das Aussehn des Molekuis so gut UOBACHEN. aberlege, ob das

Zum Einkleben ins Heft

Ausführ von Mand nicht Sinnvouer ist

Carbonylverbindungen: Aldehyde + Ketone

