US 3 - Chiralität Chiral: Fine Verbindung ist chiral, wenn sie mit ihrem Spiegelbild durch

Drohung night zur Deckung gebracht werden kann. Hemman CN NC Me - Eine chirale Verbindung hat zwei Enantiomene (Spiegelbilder), welche exakt gleiche physikalische Eigenschaften haben.

- Ein Gemisch aus beiden Enantionneren zu 50:50 heisst Racemont. Kommt in einer Lösung das eine Enantioner häusiger vor als das andere ist sie optisch aktiv. Das heisst es ist ein Polanisator und dreht

linear palarisiertes Licht. Chivalitätszentrum: Wenn vier verschiedene Substituenten an einem C-Atom

gooden sind, ist dieses ein Chivalitätszentrum Wonn ein Molekul genow ein Chiralitätszentnum hat dann ist es immer chiral, hat es mehr als eins, dann kann es chiral sein, muss abor nicht. Es gibt auch Chiralität ohne chiralitäszentren (gut erkennbare Sonderfülle).

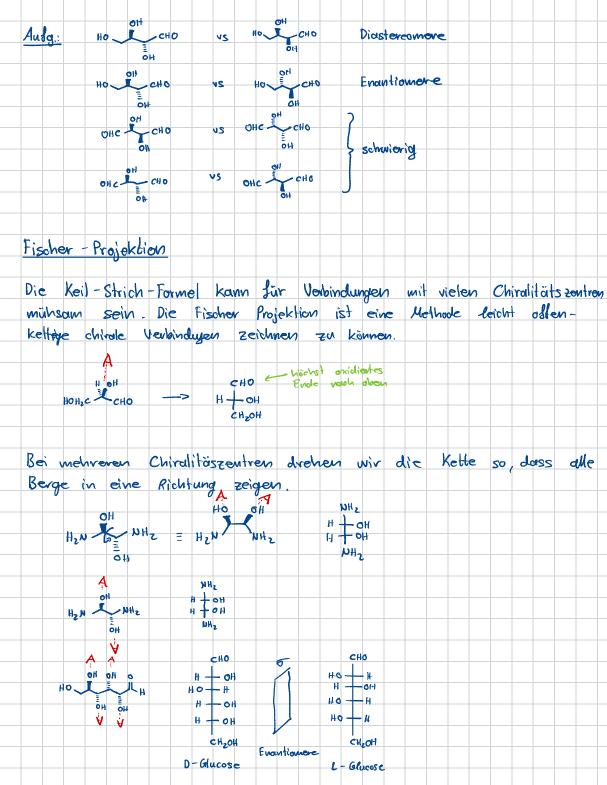
Hozc NHz 2 Storeozentren => maximal 2" = 22 = 9 Storeoisamore Bsp. Threonin

Diastoreomer: min 1 Stereoinversion

Regel im Internet: Moleküle mit interner Spielebene sind nicht chival

Enantioner: Inversion aller Stores contren

C> Regel night verwenden



2 Stereochemie, Symmetrielehre (54 Punkte)

2.1 Fischer-Projektion und absolute Konfiguration (20 Punkte)

- a) Überführen Sie die Fischer-Projektionen in die Keilstrichformeln und umgekehrt. (8 Punkte)
- b) Geben Sie die Stereodeskriptoren (R/S) der stereogenen Zentren an. (8 Punkte)
- c) Welche der folgenden Moleküle sind chiral? (4 Punkte)

c) Welche der folgenden Moleküle s	ind chiral? (4 Punkte)	
Keilstrichformel, Stereodeskriptoren	Fischer-Projektion	Chiral? (Ja/Nein)
HS OH NH ₂	COOH HNH ₂ HH SH	Ja
H_3C (S)	COOH $H_2N \longrightarrow H$ $H_3C \longrightarrow H$ $H \longrightarrow H$ CH_3	Ja
HO (R) OH O NH ₂	COOH COOH $H \longrightarrow NH_2 H_2N \longrightarrow H$ $H \longrightarrow NH_2 H_2N \longrightarrow H$ COOH COOH	Nein
OH O HOH ₂ C (S) CH ₂ OH OH OH	$\begin{array}{c} CH_2OH \\ = O \\ HO \longrightarrow H \\ H \longrightarrow OH \\ H \longrightarrow OH \\ CH_2OH \end{array}$	Ja