

ZUCKERSTRUKTUREN I

1. Lies den Text → *Zusammenfassung* „Kapitel 10“ Punkt 2.0 „Die optische Aktivität“ genau durch.
2. Zeichne die Fischerprojektion der beiden optischen Isomere von 2-Hydroxypropanal.
3. Baue mit dem Molkülbaukasten beide optischen Isomere von 2-Hydroxypropanal und zeige sie deinem Lehrer.
4. Moleküle die mehrere optisch aktive Kohlenstoffe enthalten, können Isomere bilden, die sich *nicht* wie Bild und Spiegelbild verhalten. Solche Isomerenpaare nennt man „**Diastereomere**“.
Zeichne alle möglichen optische Isomere von 2,3-Dihydroxybutanal auf und kennzeichne welche Isomerenpaare enantiomer sind und welche diastereomer.
5. Lösungsblatt in die Mappe einheften.