

# EF Chemie GYM3, 1. Semester

## Lernziele der 2. Probe



Chemie  
Chemie

### 1. Begriffe

- Sie können die folgenden Begriffe erklären:  
Enantiomere, chiral, Racemat, asymmetrisches C-Atom, meso-Form, Polarimeter, spezifische Drehung  $\alpha$ , polarisiertes Licht, D/L-Nomenklatur, R/S-Nomenklatur, +/- -Bezeichnungen von Molekülen

### 2. Asymmetrische C-Atome

- Sie können in organischen Molekülen die asymmetrischen C-Atome markieren
- Sie können aus der Anzahl asymmetrischer C-Atome ( $n$ ) die maximale Anzahl Enantiomere bestimmen (max. Anzahl =  $2^n$ )

### 3. Enantiomere

- Sie können die Enantiomere mit der Keil-Strich-Formel oder als räumliche Ansicht zeichnen.

### 4. Bezeichnungen R und S

- Aus den vorliegenden Regeln für die Bezeichnungen R und S können Sie bei einem Molekül mit einem asymmetrischen C-Atom die Bezeichnungen R und S herleiten

Ich empfehle Ihnen, vor allem die Aufgaben im Skript zu bearbeiten.

### Hilfsmittel

Periodensystem, Regeln für die R/S-Nomenklatur, Molekülbaukasten

### Dokumente

Skript, Kurzfassung der Präsentation, Lösungen:

<https://chemieunterricht.ch/index.php/material-von-w-schaer-3/downloads-ef-sekunda>