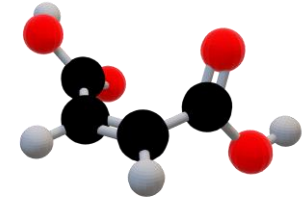


Aufgaben zur Isomerie mit 3D-Modellen



1. Scannen Sie die Codes in Partnerarbeit und vergleichen Sie jeweils a und b. Bestimmen Sie die Art der Isomerie.

2. Schreiben Sie die Zahlen in die Tabelle und zeichnen Sie (Halb)strukturformeln dazu. Die Paare 8 und 9 müssen in der Fischer-Projektionsformel gezeichnet werden. Hierfür wird die Kohlenstoffkette so gedreht, dass sie wie in einem Bogen nach hinten läuft, während die Substituenten rechts (ta) und links (tü) jeweils nach vorne aus der Papierebene stehen. Hierbei könnte es hilfreich sein, die Modelle mit dem Molekülbaukasten nachzubauen. Vielleicht schaffen Sie es aber auch, die Modelle im Kopf zu verdrehen. Wenn Sie Modelle gebaut haben, beschriften Sie diese mit einem Zettel und lassen Sie sie für Ihre Mitschüler liegen. Drehen Sie sie aber wieder in die Zick-Zack-Form zurück.

Konstitutionsisomere	Stereoisomere				keine Isomere (Moleküle identisch)
	Konfigurationsisomere		cis/trans-Isomere	Konformationsisomere	
	Enantiomere	Diastereomere			



1a Object Code: YVDQ61



1b Object Code: WKY46J



2a Object Code: 49YDE9



2b Object Code: MYPR4J



3a Object Code: EXVDEV



3b Object Code: P4DKR8



4a Object Code: XKBWKP



4b Object Code: QDXJ4Q



5a Object Code: 92L59Q



5b Object Code: 55Q4BY



6a Object Code: GM4W62



6b Object Code: 8EG9ER



7a Object Code: LVNL4Q



7b Object Code: R6P2L2



8a Object Code: 0VB2R1



8b Object Code: 6R9NG5



9a Object Code: KVMGP9



9b Object Code: JYW581



10a Object Code: 2VD86J



10b Object Code: VPNDLV