DIASTEREOISOMERI

In [chimica](http://it.wikipedia.org/wiki/Chimica) sono **diastereoisomeri**, o **diastereomeri**, due [stereoisomeri](http://it.wikipedia.org/wiki/Stereoisomero) che non sono l'uno l'immagine speculare dell'altro. Spesso e in modo equivalente si definiscono diastereoisomeri due stereoisomeri che non sono [enantiomeri](http://it.wikipedia.org/wiki/Enantiomero). I diastereoisomeri di una molecola possiedono quindi la stessa formula molecolare e connettività fra gli atomi ma hanno un orientamento nello spazio diverso, pur non essendo immagini speculari.

Nonostante nella categoria rientrino anche, ad esempio, gli [isomeri geometrici](http://it.wikipedia.org/wiki/Isomeria) e quelli [conformazionali](http://it.wikipedia.org/wiki/Conformazione), il termine di diastereoisomeri viene principalmente utilizzato per distinguere molecole con più di uno [stereocentro](http://it.wikipedia.org/wiki/Elemento_stereogenico). Nell'esempio a lato esiste un rapporto di diastereoisomeria fra il D-[Treosio](http://it.wikipedia.org/wiki/Treosio) e il D-[Eritrosio](http://it.wikipedia.org/wiki/Eritrosio): ogni stereoisomero possiede 2 centri stereogenici, aventi configurazioni assolute rispettivamente R,S e R,R. Si noti che ognuna delle due molecole possiede anche un [enantiomero](http://it.wikipedia.org/wiki/Enantiomero), rappresentato dalle configurazioni S,R e S,S rispettivamente, nella quale vengono modificati tutti i centri stereogenici. Considerando una molecola con *n* stereocentri, questa ammetterà 2(n) stereoisomeri.

Due diastereoisomeri che differiscono per configurazione solamente in uno degli stereocentri che possiedono (come nell'esempio) sono anche chiamati [epimeri](http://it.wikipedia.org/wiki/Epimero).



D-[Treosio](http://it.wikipedia.org/wiki/Treosio): I due centri stereogenici da sinistra a destra sono R e S



D-[Eritrosio](http://it.wikipedia.org/wiki/Eritrosio): I due centri stereogenici da sinistra a destra sono R e R