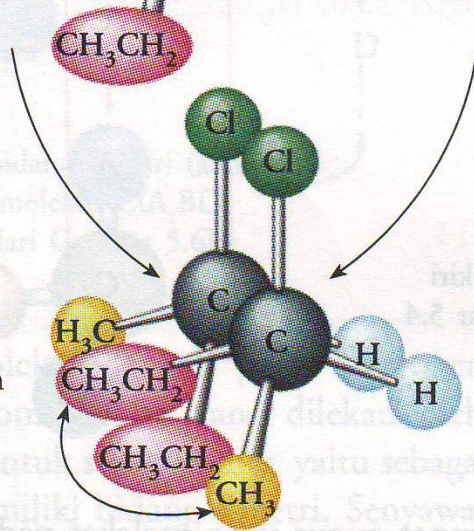
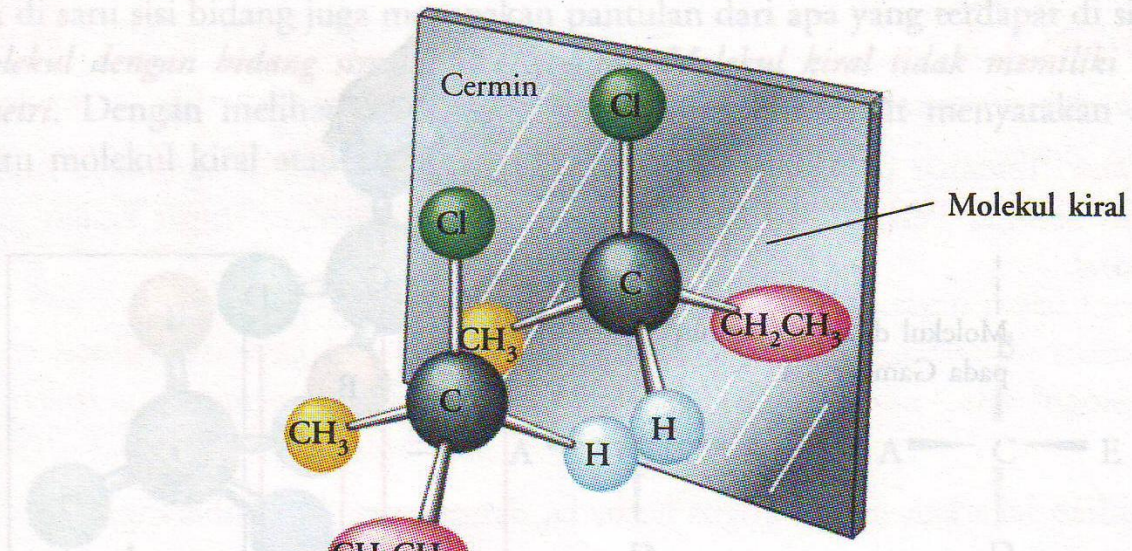
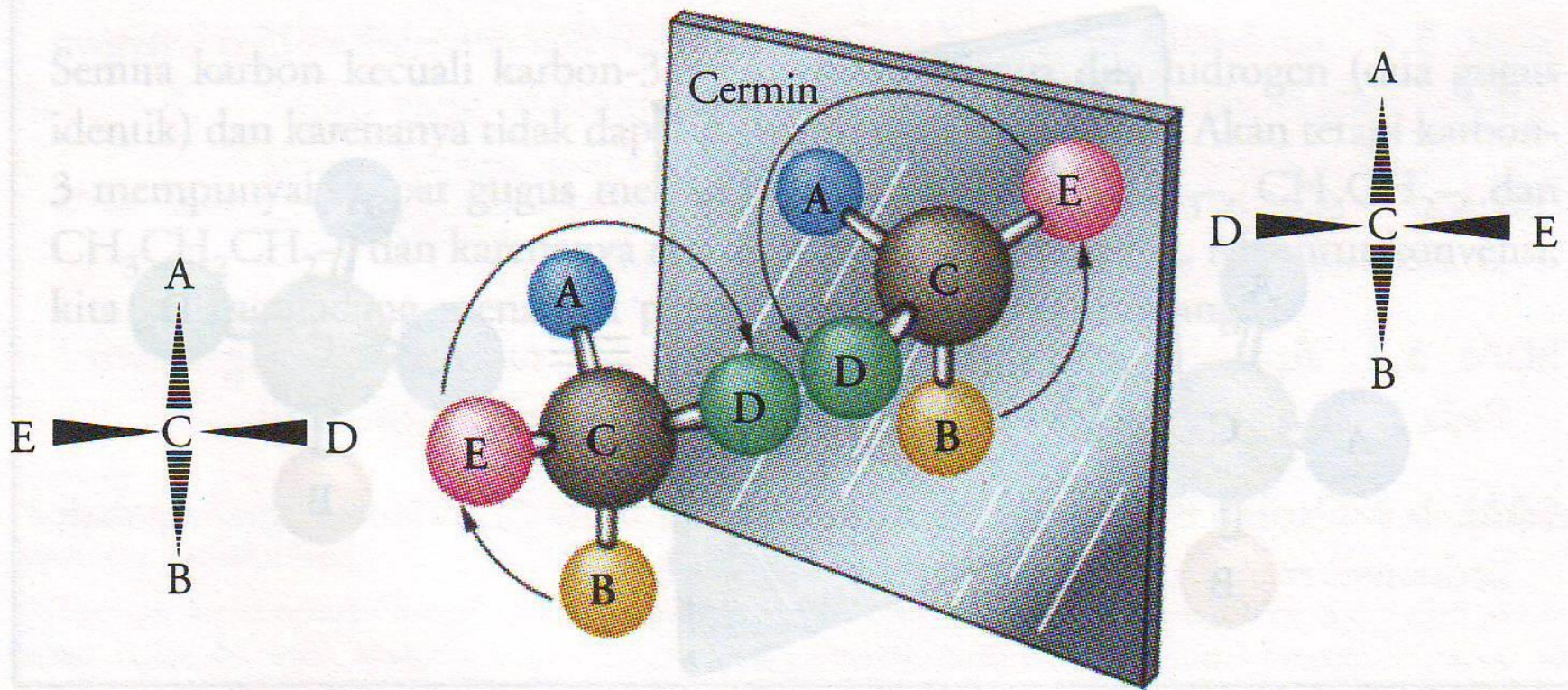


ada di satu sisi bidang juga merupakan pantulan dari apa yang terdapat di sisi lain. Molekul dengan bidang simetri tidak memiliki bidang simetri. Dengan melihat pantulan ini, kita dapat menyatakan apakah suatu molekul kiral atau tidak.



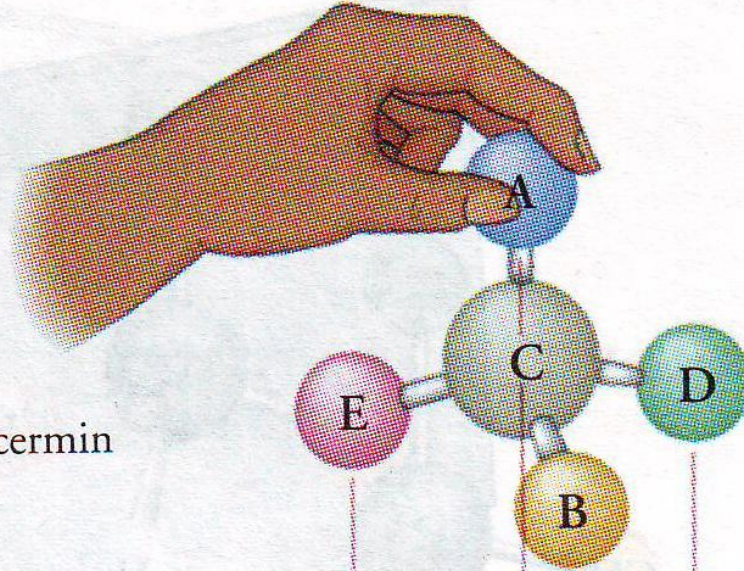
Rotasi 120° pada ikatan C—Cl untuk mensuperimposkan karbon pusat, H dan Cl

Posisi gugus metil dan etil *tidak* dapat disuperimposkan

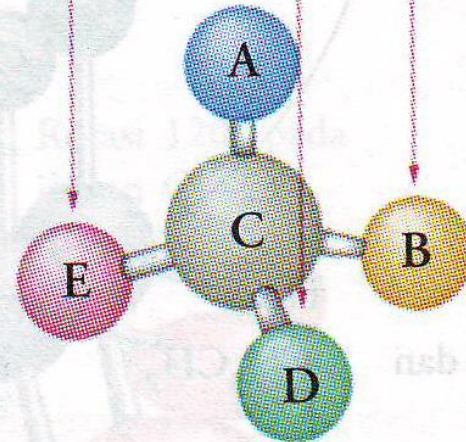


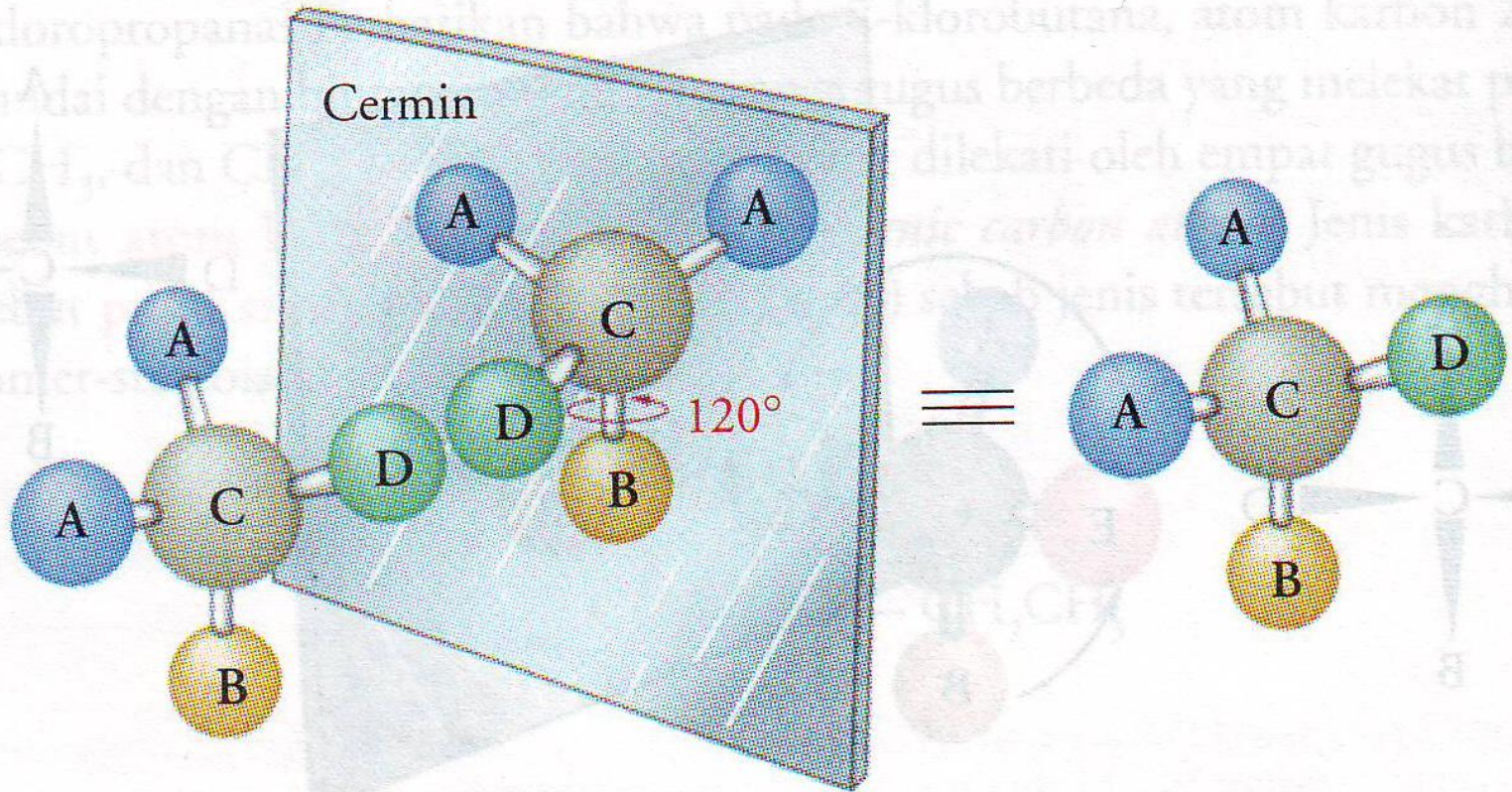
Molekul di depan cermin

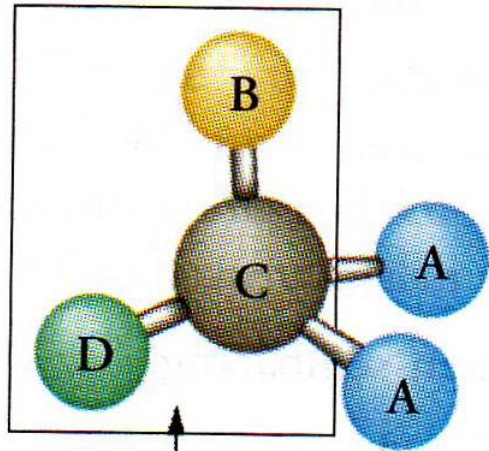
Molekul di depan cermin
pada Gambar 5.4



Molekul di sebelah kiri
cermin pada Gambar 5.4







bidang simetri (akiral)
[molekul $C(A_2BD)$
dari Gambar 5.6]

