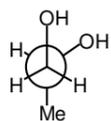
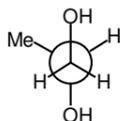


Análisis Conformacional

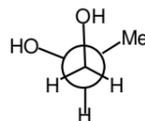
- Dibuja las posibles conformaciones del 1-cloropropano mediante representaciones en perspectiva y en proyección de Newman.
- Estudios realizados sobre el etan-1,2-diol demuestran que el conformero en el que los grupos hidroxilo están en *gauche* es 2,3 kcal/mol más estable que el conformero en el que ambos grupos están en *anti*.
 - Dibuja las proyecciones en perspectiva y de Newman para los conformeros *gauche* y *anti* del etan-1,2-diol y del 1,2-dimetoxietano.
 - ¿Por qué la forma *gauche* es más estable que la *anti* en el etan-1,2-diol? Indica sobre el dibujo el factor responsable de la estabilización de la forma *gauche*.
 - Se representan a continuación las tres conformaciones alternadas de una molécula relacionada con etan-1,2-diol. Teniendo en cuenta los datos del etan-1,2-diol, ordena los tres conformeros de acuerdo a sus estabilidades relativas.



A

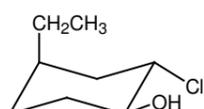


B



C

- Dibuja las conformaciones silla posibles para el *trans*-3-metilciclohexanol
- Indica si las siguientes afirmaciones son ciertas o falsas:
 - el *cis*-1,2-dimetilciclohexano es más estable que el *trans*-1,2-dimetilciclohexano;
 - el *cis*-1,3-dimetilciclohexano es más estable que el *trans*-1,3-dimetilciclohexano;
 - el *cis*-1,4-dimetilciclohexano es más estable que el *trans*-1,4-dimetilciclohexano
- Compara la estabilidad de los siguientes compuestos: a) *cis* y *trans* 2- *terc*-butilciclohexanol; b) *cis* y *trans* 3- *terc*-butilciclohexanol y c) *cis* y *trans* 4- *terc*-butilciclohexanol.
- Proyecta en Newman el siguiente compuesto según los ejes indicados.



Ejes: C1-C2
C5-C4