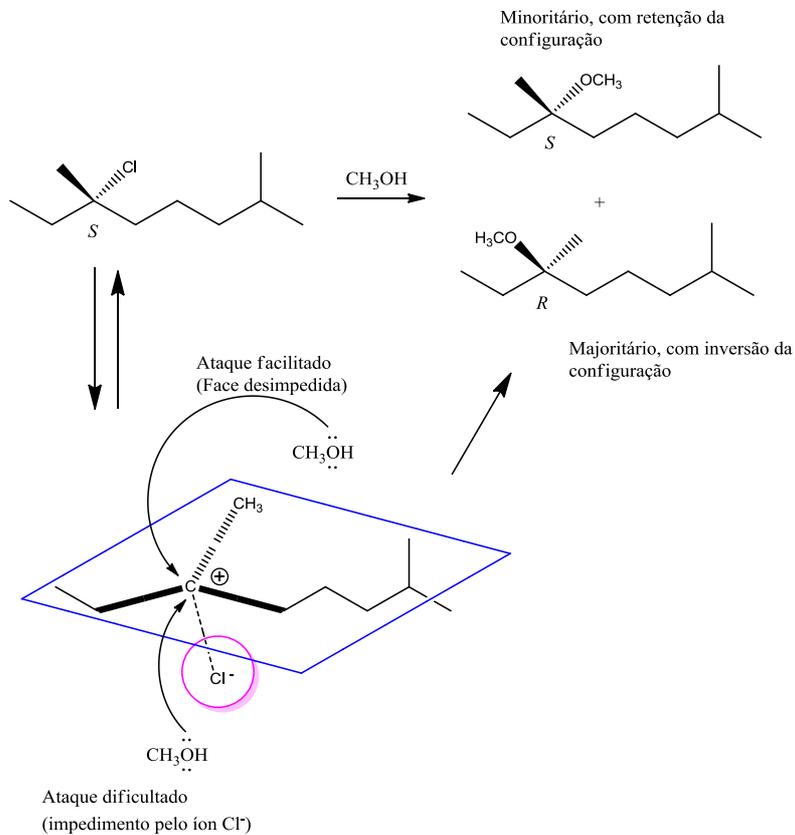


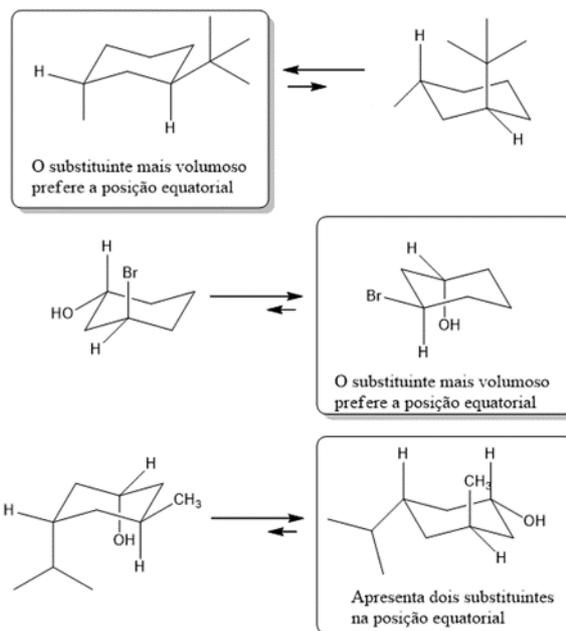


MODELO de RESPOSTAS - QUÍMICA ORGÂNICA

QO 01.

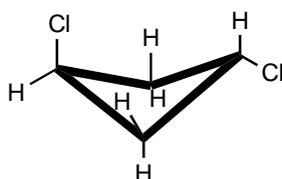


QO 02.



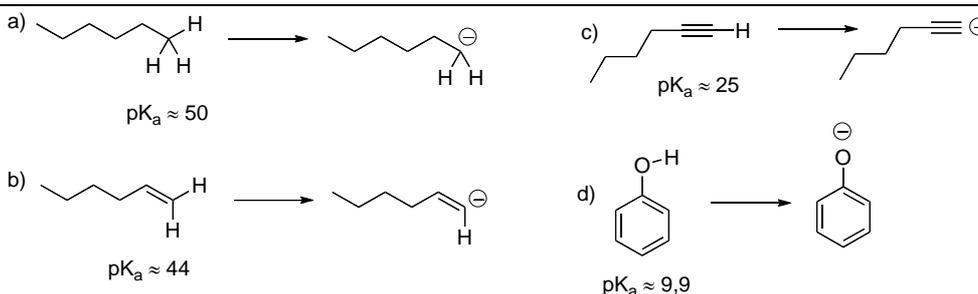


QO 03.



O *trans*-1,3-diclorociclobutano adota uma conformação não planar (dobrada) o que evita as ligações eclipsadas nos carbonos adjacentes. Nesta conformação não, o momento de dipolo individual da ligação C-Cl não se cancela totalmente o que resulta no momento de dipolo pequeno.

QO 04.



Dentre os hidrocarbonetos (alcano, alceno e alcino) a acidez está relacionada a hibridização do carbono, quanto maior o caráter *s* mais ácido é o composto pois será mais eletronegativo. Um alcano com hibridização  $sp^3$  e 25% de caráter *s*, é composto menos ácido entre todos. O alceno possui hibridização  $sp^2$  com 33% de caráter *s*, enquanto um alcino apresenta hibridização  $sp$  e 50% de caráter *s*, logo é o composto mais ácido. A maior acidez do fenol está relacionada a estabilidade da base conjugada a qual apresenta estruturas de ressonância.

QO 05.

