

Reações em Ciclanos

A estabilidade dos ciclanos aumenta do ciclo-propano para o ciclo-hexano. Assim, os três primeiros ciclanos dão **reação de adição** e os demais ciclanos **reação de substituição**. Tal fato é explicado pela teoria da tensão dos anéis de Bayer, em que ele relaciona a estabilidade com o ângulo das ligações do carbono. Para Bayer, os compostos atingem estabilidade quando o ângulo entre as ligações do carbono é igual a $109^{\circ}28'$. Dessa forma, os ciclanos com mais de cinco carbonos não seriam coplanares, ou seja, os átomos de carbono não estão no mesmo plano.