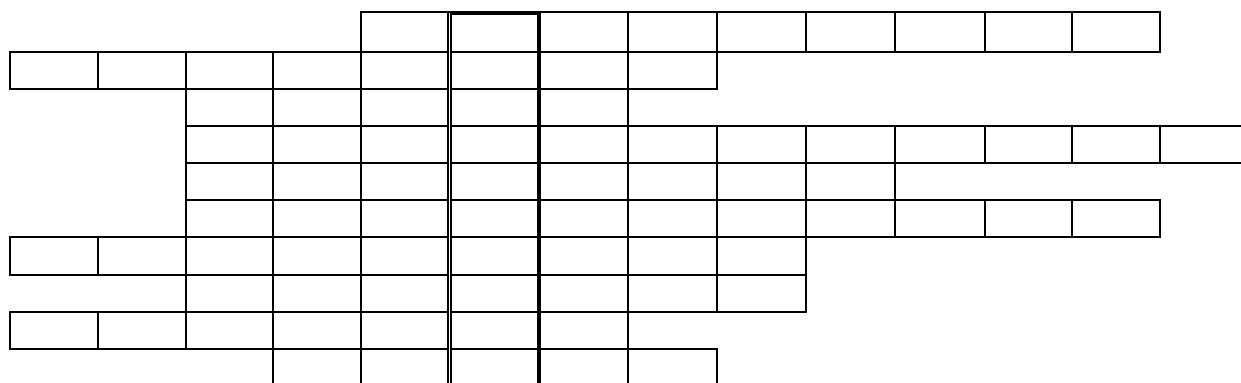


Cykloalkany se snaží vytvořit.....s co nejmenším Bayerovým i Pitrerovým pnutím.

1. Propanal a metoxyethan jsou izomery.
2. Existují tři izomery se vzorcem C_5H_{12} .
3. Když ve sloučenině E-1-brom-2-chlor-1-fluor-2-jodethen nahradím jód bromem a fluor a chlor vodíky získám1,2-dichlorethen.
4. Sloučeniny se stejnými sumárními vzorci a často i stejnou konstitucí, lišící se uspořádáním v prostoru, nazýváme izomery.
5. Alkoholy se vzorcem C_3H_8O tvoří dvaizomery.
6. Enantiomery jsou látky obsahujícícentrum, které se nachází na asimetrickém uhlíku (uhlík který má na každé ze 4 vazeb jiný substituent).
7. Propanal a 1-hydroxyprop-1-en jsou konstituční izomery přesněji
8. Směs enantiomerů, která není opticky aktivní se nazývá
9. Látky se stejným sumárním vzorcem, ale jinou konstitucí nebo prostorovým uspořádáním nazýváme
10. Kolik izomerů mohou vytvářet bromalkany se vzorcem C_4H_9Br .



Cykloalkany se snaží vytvořit.....s co nejmenším Bayerovým i Pitrerovým pnutím.

1. Propanal a metoxyethan jsou izomery.
2. Existují tři izomery se vzorcem C_5H_{12} .
3. Když ve sloučenině E-1-brom-2-chlor-1-fluor-2-jodethen nahradím jód bromem a fluor a chlor vodíky získám1,2-dichlorethen.
4. Sloučeniny se stejnými sumárními vzorci a často i stejnou konstitucí, lišící se uspořádáním v prostoru, nazýváme izomery.
5. Alkoholy se vzorcem C_3H_8O tvoří dvaizomery.
6. Enantiomery jsou látky obsahujícícentrum, které se nachází na asimetrickém uhlíku (uhlík který má na každé ze 4 vazeb jiný substituent).
7. Propanal a 1-hydroxyprop-1-en jsou konstituční izomery přesněji
8. Směs enantiomerů, která není opticky aktivní se nazývá
9. Látky se stejným sumárním vzorcem, ale jinou konstitucí nebo prostorovým uspořádáním nazýváme
10. Kolik izomerů mohou vytvářet bromalkany se vzorcem C_4H_9Br .

