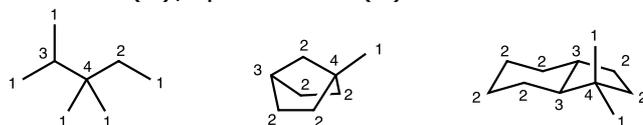
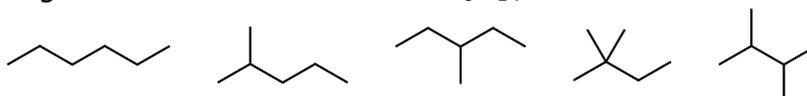


ALCANI E CICLOALCANI

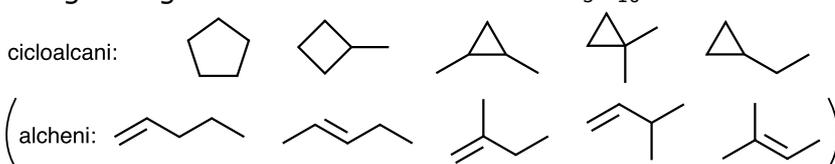
1. Classificare gli atomi di carbonio nelle seguenti molecole come primari (1), secondari (2), terziari (3), quaternari (4).



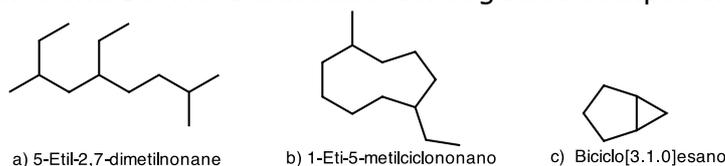
2. Disegnare gli isomeri costituzionali di C_6H_{14} .



3. Disegnare gli isomeri costituzionali di C_5H_{10} .

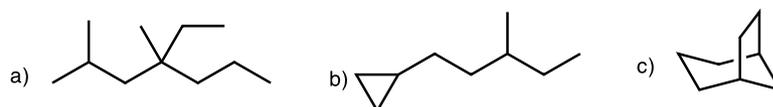


4. Assegnare il nome IUPAC a ciascuno dei seguenti composti.

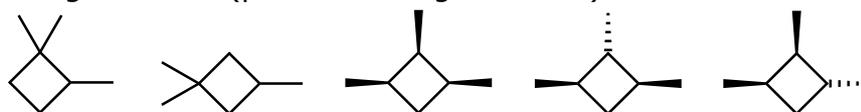


5. Disegnare le strutture dei seguenti alcani.

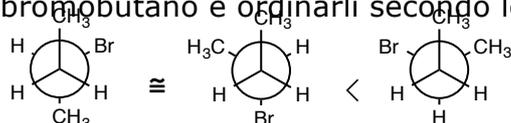
- a) 4-etil-2,4-dimetileptano. b) 1-ciclopropil-3-metilpentano. c) bicilo[3,2,1]ottano.



6. Disegnare gli isomeri (posizionali e geometrici) del trimetilciclobutano.



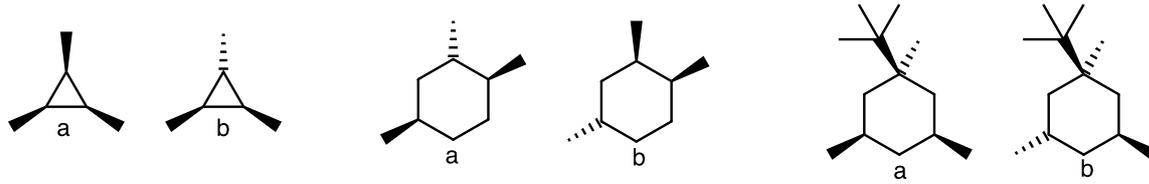
7. Disegnare i conformeri sfalsati che si ottengono per rotazione del legame C2-C3 del 2-bromobutano e ordinarli secondo le relative energie.



8. Disegnare la conformazione più stabile delle seguenti molecole: a) cis-1-terbutil-3-clorocicloesano. b) cis,cis,cis-2-bromo-1,3-dimetil-4-isopropilcicloesano.



9. Indicare qual é l'isomero più stabile in ciascuna delle seguenti coppie:



a
 b
 uguali

10. Ordinare i seguenti alcani per punto di ebollizione crescente:

a) eptano; b) 2,2,3-trimetilbutano; c) 2,2-dimetilpropano; d) 2-metilesano;
 e) 2,4-dimetilpentano.

c < b < e < d < a