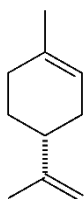


Compito 5, alcheni  
10 novembre 2014

- 1) Descrivere nel dettaglio il meccanismo dell'idratazione acido catalizzata dell'1-metil cicloesene e del limonene (acqua in eccesso).



- 2) Scrivere i prodotti che si ottengono facendo reagire acido iodidrico con i seguenti alcheni:

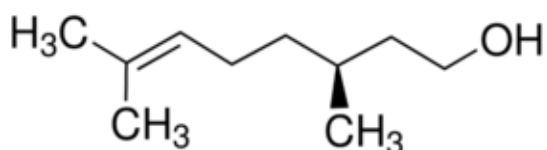
a) Etene; b) Propene; c) 2-metilpropene

Quale delle 3 molecole reagirà più velocemente? Quale più lentamente? Perché?

- 3) Scrivere le strutture dei seguenti composti:

- a. (E)-2,3,4-trimetil-3-eptene  
b. (10E, 12Z)-10,12-esadecadien-1-olo  
c. 1-isopropil-4-metilcicloesene

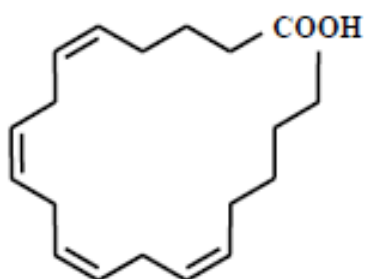
- 4) L' (S)-(-)-citronellolo è un terpenoide con attività microbica presente negli oli essenziali ed estratti di geranio (*pelargonium graveolens*), citronella e altre fonti vegetali.



Il licopene è un antiossidante e agisce da "scavenger" di radicali liberi. Viene usato anche come colorante alimentare e identificato dalla sigla E160d.



L'acido arachidonico è un acido grasso poliinsaturo (PUFA) .



Assegnare la stereochimica corretta ai legami C=C presenti nei 3 composti.

- 5) Descrivere la reazione di idrogenazione catalitica dell'acido arachidonico (idrogeno in eccesso) e del citronellolo.