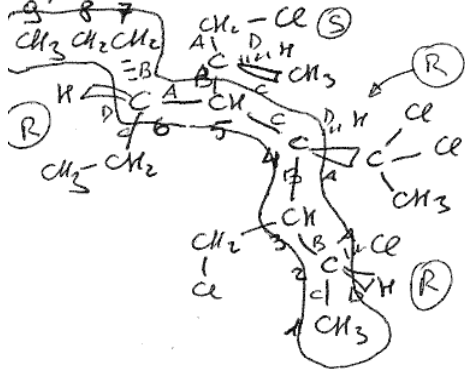


COMPITO DI CHIMICA ORGANICA 3I 15-12-2011

1) Dare il nome IUPAC:

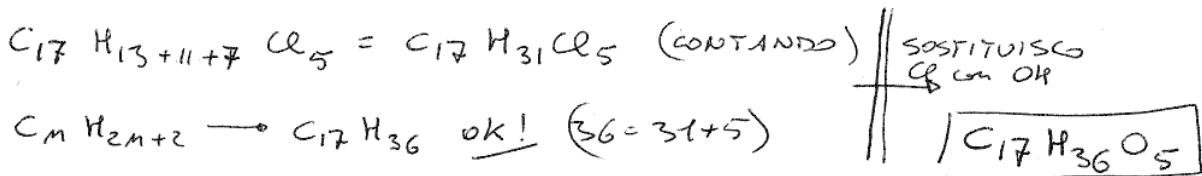


- nonano
- 2R, 4R, 6R
- 2-cloro
- 3-[clorometil]
- 4-[1,1-dicloroetil] d
- 5-[(2S)-1-dicloroprop-2-il] c
- 6-etil e

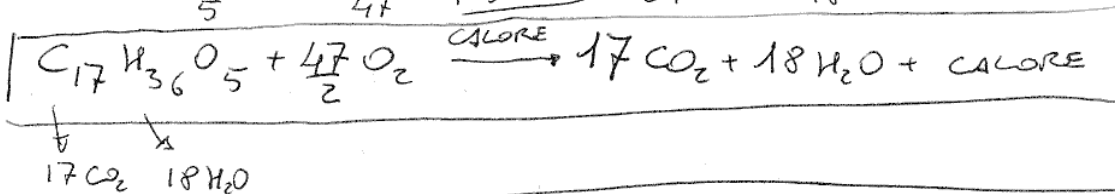
(2R, 4R, 6R)-2-cloro-3-[clorometil]-5-[(2S)-1-dicloroprop-2-il]-4-[1,1-dicloroetil]-6-etil nonano

2) Scrivi la formula bruta delle molecole precedenti (contando + calcolando)

Per sostituire i Cl con OH e eseguire la reazione di combustione reale.



COMBUSTIONE: O TOTALI 52



3) Calcola quanto combustibile serve per produrre 450 g CO<sub>2</sub>



$C_{17} = 17 \times 12 = 204$   
 $H_{36} = 36$   
 $O_5 = 5 \times 16 = 80$   
320

n° mol	0,6016 mol	10,23 mol
PM	320 g/mol	44 g/mol
g	192,5 g	450 g

Servono 193 g di combustibile

1) Disegna l'atmosfera; descrivi la stratosfera e le reazioni che avvengono lì.



La stratosfera inizia dalla tropopausa a  $\approx 10.000$  m a  $\approx -40^\circ C$  ed è caratterizzata da un progressivo aumento di temperatura con la quota causato dalle reazioni chimiche che vi avvengono. L'aria in quota è più calda e quindi più leggera e con non c'è rimescolamento e per questo l'atmosfera è fatta di strati termici (stratosfera)

Nella stratosfera avvengono le reazioni tra i raggi UVB (270-340 nm) e l'ozono

