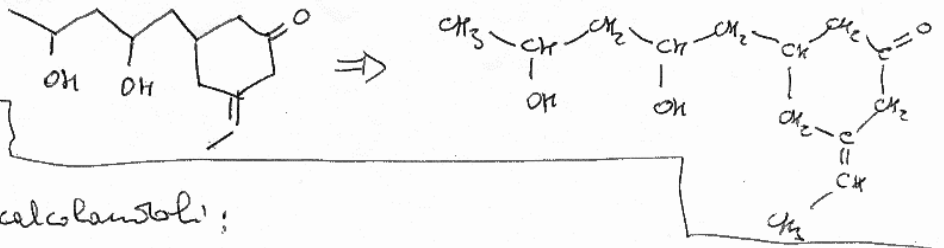


1) Completa la struttura:



2) Scrivi la formula bruta

ricombinando gli atomi e calcolandoli:

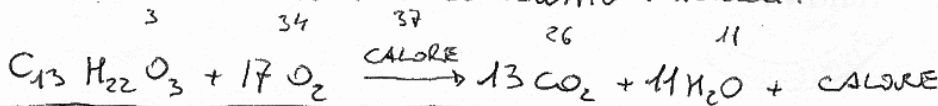
Contando:  $C_{13}H_{22}O_3$  Per calcolare a meno che la molecola ha 3 INSATURAZIONI

un anello + 2 doppi legami. Applico la formula  $C_n H_{(2n+2)-2i}$

$n=13$  quindi  $C_{13}H_{(2 \cdot 13 + 2) - 2 \cdot 3} \rightarrow C_{13}H_{28-6} \rightarrow C_{13}H_{22} \rightarrow$  COMPLETO CON GLI OSSIGENI

$C_{13}H_{22}O_3$  (formula uguale a quella originale)

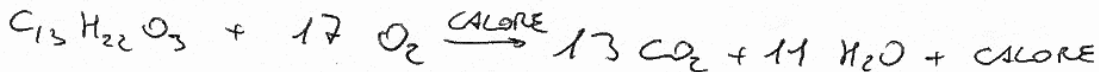
3) Scrivi la reazione di combustione ideale.



4) Calcola quanti grammi di  $CO_2$  si formano e quanti grammi di  $O_2$  si consumano per 400 g di combustibile.

PM:  $C_{13}$  156  
 $H_{22}$  22  
 $O_3$  48  
226 g/mol

PM  $O_2$ : 32  
 PM  $CO_2$ : 44



coeff.	1	17	13	11
m <sup>o</sup>	1,77 mol	30,1 mol	23,0	19,5
PM	226 g/mol	32 g/mol	44 g/mol	18
g	400 g	963 g	1012 g	351 g
	(1363)		(1363)	

si ottengono 1012 g di  $CO_2$  e si consumano 963 g di  $O_2$  per 400 g di questo combustibile.

5) Scrivi la reazione di combustione reale di un motore a scoppio

