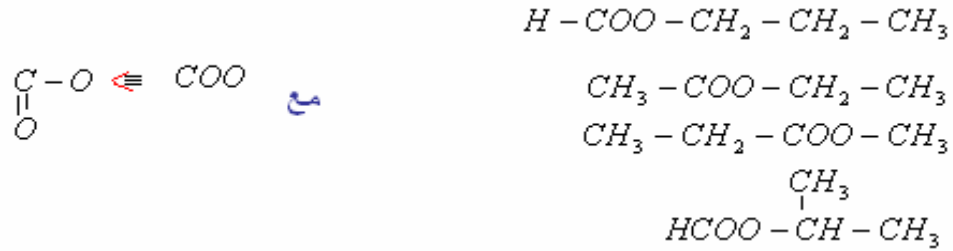
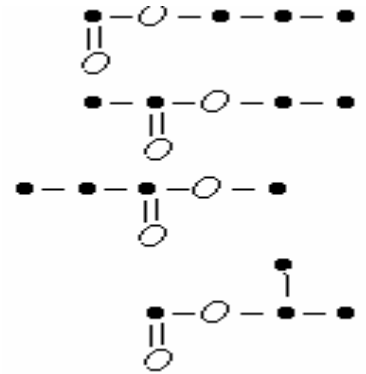


$$x = 4 \quad \Leftrightarrow \quad 14x = 56 \quad \Leftrightarrow \quad 88 = 14x + 32$$

وبذلك تكون الصيغة الإجمالية للإستر هي: $C_4H_8O_2$
 (بما أن سلسلة الحمض غير متفرعة) فإن الصيغ المنشورة الممكنة لهذا الإستر هي :



الصيغ الطبولوجية: المركبات العضوية تتكون أساسا من عدد كبير من ذرات الكربون والهيدروجين ، لذلك اعتاد الكيميائيون تمثيل الجزيئات دون إظهار ذرات الكربون والهيدروجين : هذه الكتابة تمثل الصيغ الطبولوجية.



(1-2) المركب B كحول ثانوي .

$$n = \frac{m}{M} = \frac{4,4}{88} = 0,05 \text{ mol} \quad \text{كمية مادة الإستر المستعملة:}$$

بما أن مردود تفاعل التصبن = 100% فإن كمية مادة الكحول الناتجة = $n(B) = 0,05 \text{ mol}$.

$$M = \frac{m(B)}{n(B)} = \frac{2,98}{0,05} = 59,6 \text{ g/mol} \quad \text{ومنه فإن الكتلة المولية للكحول هي:}$$

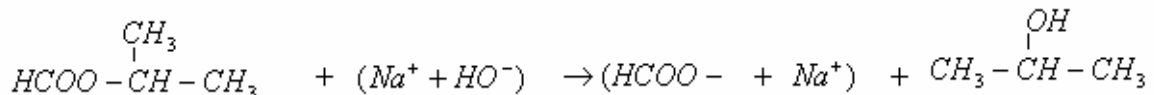
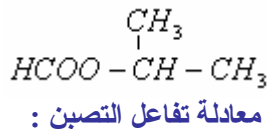
$$M(B) = 12n' + 2n' + 2 + 16 = 14n' + 18 \quad \Leftrightarrow \quad C_{n'}H_{2n'+1} - OH \quad \text{ومن خلال الصيغة الإجمالية العامة للكحول:}$$

$$n' = 3 \quad \Leftrightarrow \quad 59,6 = 14n' + 18 \quad \text{أي:}$$

وبالتالي صيغة الكحول الإجمالية هي: $C_3H_7 - OH$

وبما أنه كحول ثانوي ، صيغته المنشورة هي: $\begin{array}{c} OH \\ | \\ CH_3 - CH - CH_3 \end{array}$ وهو : الروبان-2-ول

إذن الإستر المسعمل هو :



SBIRO ABDELKRIM lycée Abdellah Cheffchaoui et lycée Agricole Oulad Taima région d'Agadir
 Maroc

Mail : sbiabdou@yahoo.fr msn messenger : sbiabdou@hotmail.fr