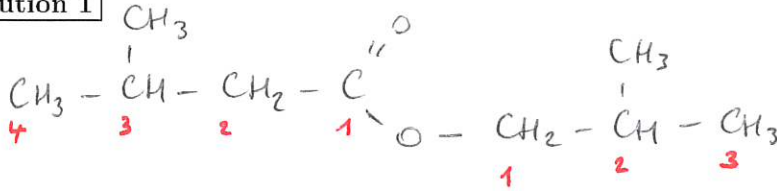
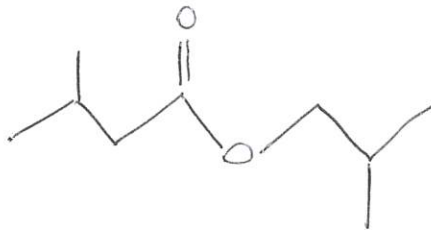


Solution 1

①



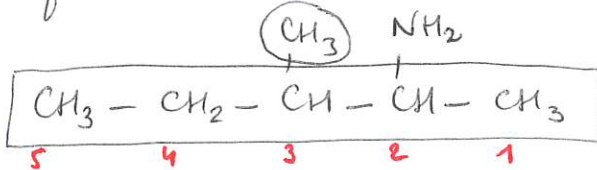
la fonction (ester ici) ~~oxigène~~ correspond au numéros 1 de chaîne carbonée.



famille des esters

②

fonction $-\text{NH}_2 \rightarrow$ amine



chaîne carbonée la ④ longue

les C sont numérotés de manière à ce que la fonction (ici $-\text{NH}_2$) ait le plus petit numéro.

3 méthyl - pentan - 2 - amine

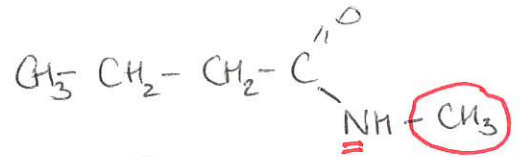
famille des amines

③

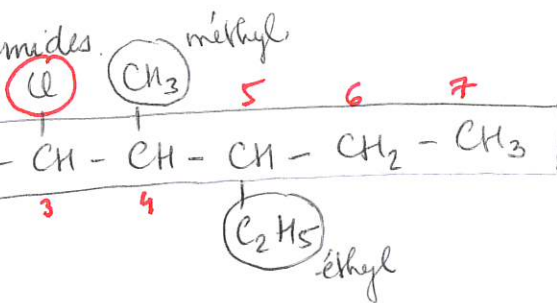
N - méthyl - butan - amide

l'azote N porte une ramification méthyl

chaîne carbonée ④ C



famille des amides.



④

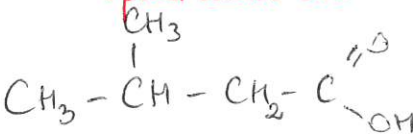
chaîne carbonée la plus longue.

Cl a le ④ petit numéro $\rightarrow$ numérotation des C.

F $\rightarrow$ fluoro
Cl $\rightarrow$ chloro
Br $\rightarrow$ bromo
I $\rightarrow$ iodo

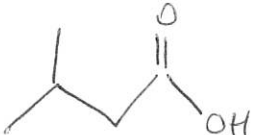
$\Rightarrow$ 4-méthyl-5-éthyl-3-chloro-heptane

peut aussi être mis devant

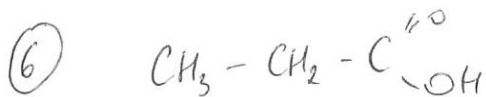


⑤

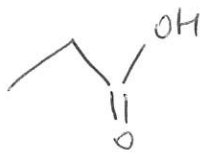
famille des acides carboxyliques.



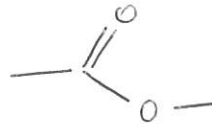
Solution 1 (suite)



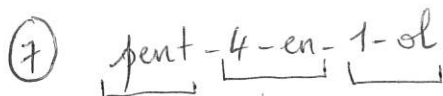
acide propanoïque



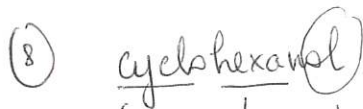
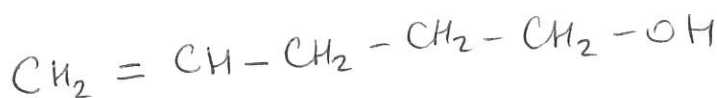
éthanoate de méthyle



même formule brute $\rightarrow$ ce sont des isomères (de constitution)



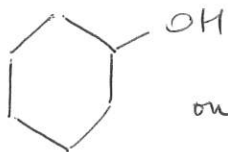
chaîne à 5 C.
 fonction alcool sur $\text{C} \equiv 1$
 fonction alcène $\text{C}=\text{C}$ sur $\text{C} \equiv 4$ vers $\text{C} \equiv 5$



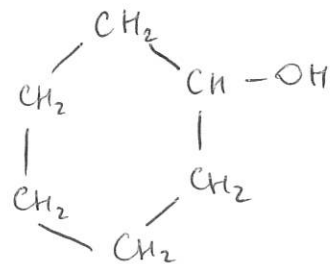
forme un cycle

fon alcool

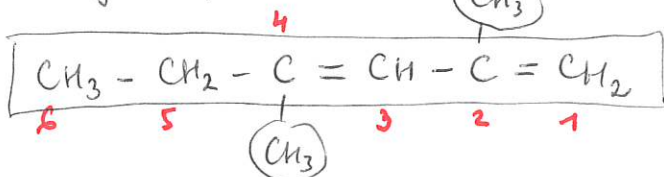
chaîne cyclique à 6 C



ou



⑨ il y a plein de possibilités, en voici une



chaîne carbonée la plus longue
 la numérotation de la chaîne se fait de manière à minimiser les numéros de doubles liaisons $\text{C}=\text{C}$.
 (1,3) ou (3,5)

$\rightarrow$ choix retenu.

le n° de la double liaison $\text{C}=\text{C}$ est toujours celui où commence la double liaison de la suite de la numérotation.

2,4 diméthyl - hex - 1,3 - diène