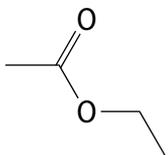


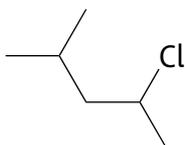
**10** 1. Dans la formule topologique d'une molécule organique n'apparaissent pas les symboles chimiques des atomes de carbone C et d'hydrogène H qui leurs sont liés. Les liaisons C—C sont représentées par des segments.

a.



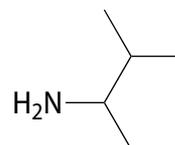
Éthanoate d'éthyle

b.



4-méthyl-2-chloropentane

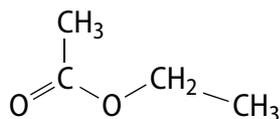
c.



2-méthyl-pentan-3-amine

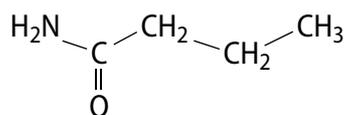
2. Nommer une molécule organique, c'est dans un premier temps, repérer la ou les fonctions chimiques qu'elle porte, puisque déterminante(s) du nom. Dans un second temps, repérer la chaîne carbonée qui la porte afin de préciser ce nom, puis les substituants.

a.



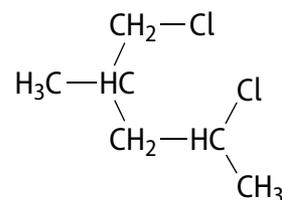
Éthanoate d'éthyle

b.



Butanamide

c.



2-méthyl-1,4-dichloropentane