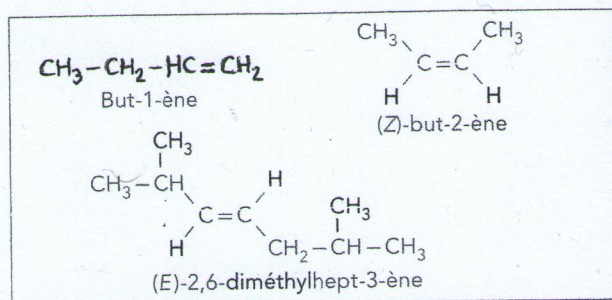


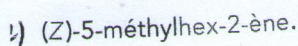
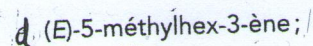
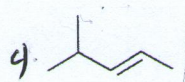
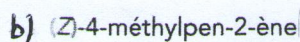
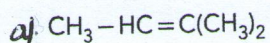
Alcènes



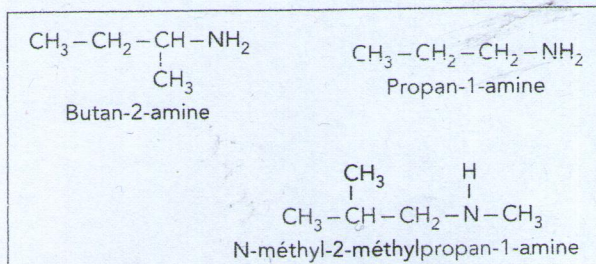
■ Doc. Formules et noms de quelques alcènes.

Le nom d'un alcène dérive de celui de l'alcane de même chaîne carbonée en remplaçant la terminaison **-ane** par la terminaison **-ène** précédée de l'indice de position de la double liaison C=C dans la chaîne principale. Cet indice est le plus petit possible.

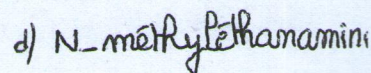
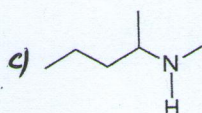
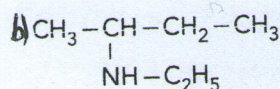
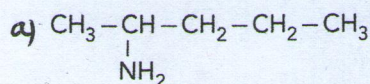
Le nom et la position des ramifications sont précisés. Le cas échéant l'isomérisme Z/E l'est aussi (doc. 5).



Amines

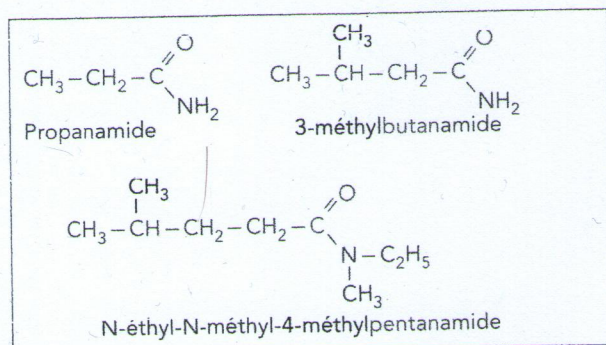


■ Doc. Formules et noms de quelques amines.

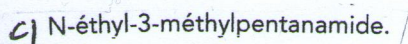
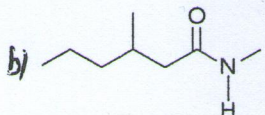
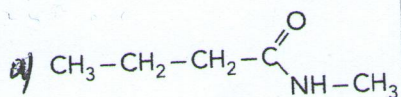


Le nom d'une amine de formule $\text{R}-\text{NH}_2$ dérive de celui de l'alcane de même chaîne carbonée en remplaçant la terminaison **-ane** par **-amine** précédée de l'indice de position (PPP) du groupe amine dans la chaîne carbonée. Lorsque l'atome d'azote est lié à d'autres groupes alkyle, le nom de l'amine est précédé de la mention **N-alkyl**.

Amides



■ Doc. Formules et noms de quelques amides.



Le nom d'un amide de formule $\text{R}-\text{C}(=\text{O})\text{NH}_2$ dérive de celui de l'alcane de même chaîne carbonée en remplaçant la terminaison **-ane** par **-amide**. La chaîne carbonée est numérotée à partir du C. Lorsque l'atome d'azote est lié à des groupes alkyle, le nom de l'amide est précédé de **N-alkyl**.