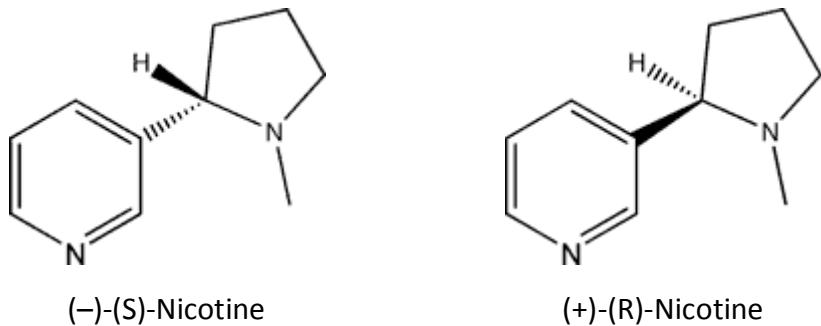


# Enantiomères

[http://wiki.scienceamusante.net/index.php/Le\\_tabac\\_et\\_la\\_nicotine](http://wiki.scienceamusante.net/index.php/Le_tabac_et_la_nicotine)

D'un point de vue purement chimique, il est intéressant de noter que la  $(-)-(S)$ -nicotine naturelle possède globalement les mêmes effets que son analogue synthétique, la  $(+)-(R)$ -nicotine, un fait rare dans le domaine des énantiomères. Cependant, la puissance de ces effets peut varier d'un énantiomère à l'autre.

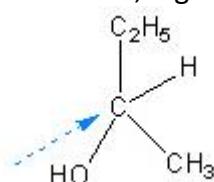


<https://www.lachimie.fr/organique/stereoisomerie.php> (Extrait)

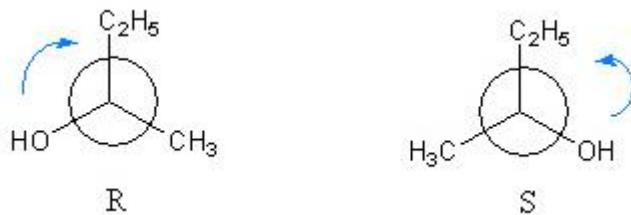
## Configuration absolue R et S

Pour différencier les 2 énantiomères, par exemple les 2 molécules de butan-1-ol, on utilise les configurations R pour Rectus et S pour Sinister. La lettre R correspond au sens de rotation des aiguilles d'une montre et la lettre S au sens inverse.

Pour déterminer la configuration R, S on utilise la représentation de Newman en prenant comme axe le carbone asymétrique et le groupement de plus faible priorité. Ici encore, la priorité des groupements est déterminée par la règle des séquences de Cahn, Ingold, Prelog \*.



On tourne ensuite du groupement prioritaire vers les plus faibles.



\* Règle 1 : on classe les atomes directement reliés au  $C^*$  étudié par numéro atomique décroissant.

Règle 2 : quand deux substituants sont liés au  $C^*$  par des atomes identiques, on considère les atomes du second ordre, c'est-à-dire les atomes directement reliés aux atomes sur lesquels porte l'indétermination.

Le groupe prioritaire est celui qui possède l'atome de plus grand Z ou qui en possède le plus grand nombre.