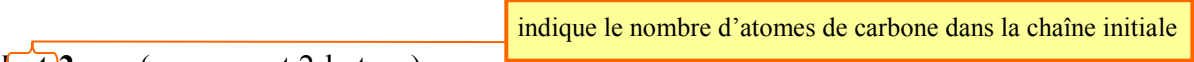


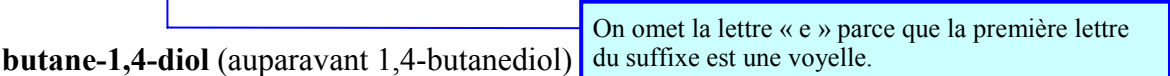


Noms des alcools, des alcènes et des alcynes

Le chiffre décrivant l'emplacement d'une liaison multiple dans un hydrocarbure insaturé et celui décrivant l'emplacement d'un groupe fonctionnel devraient précéder directement le nom auquel ils se rapportent.

Exemples

- i. **but-2-ene** (auparavant 2-butene)


- ii. **but-1-yne** (auparavant 1-butyne)
- iii. **propan-2-ol** (auparavant 2-propanol)

- iv. **1,2-dichloropropane** (la désignation des composés halogénés n'a pas changé)
- v. **2-ethylbutan-1-ol** (auparavant 2-éthyl-1-butanol)
- vi. **butane-1,4-diol** (auparavant 1,4-butanediol)


Les manuels n'ayant peut-être pas encore adoptés la nouvelle nomenclature de 1993, il se peut que les élèves se retrouvent en présence des deux désignations d'un composé. L'adresse URL du site de l'UICPA est la suivante : www.iupac.org/index_to.html (en anglais).