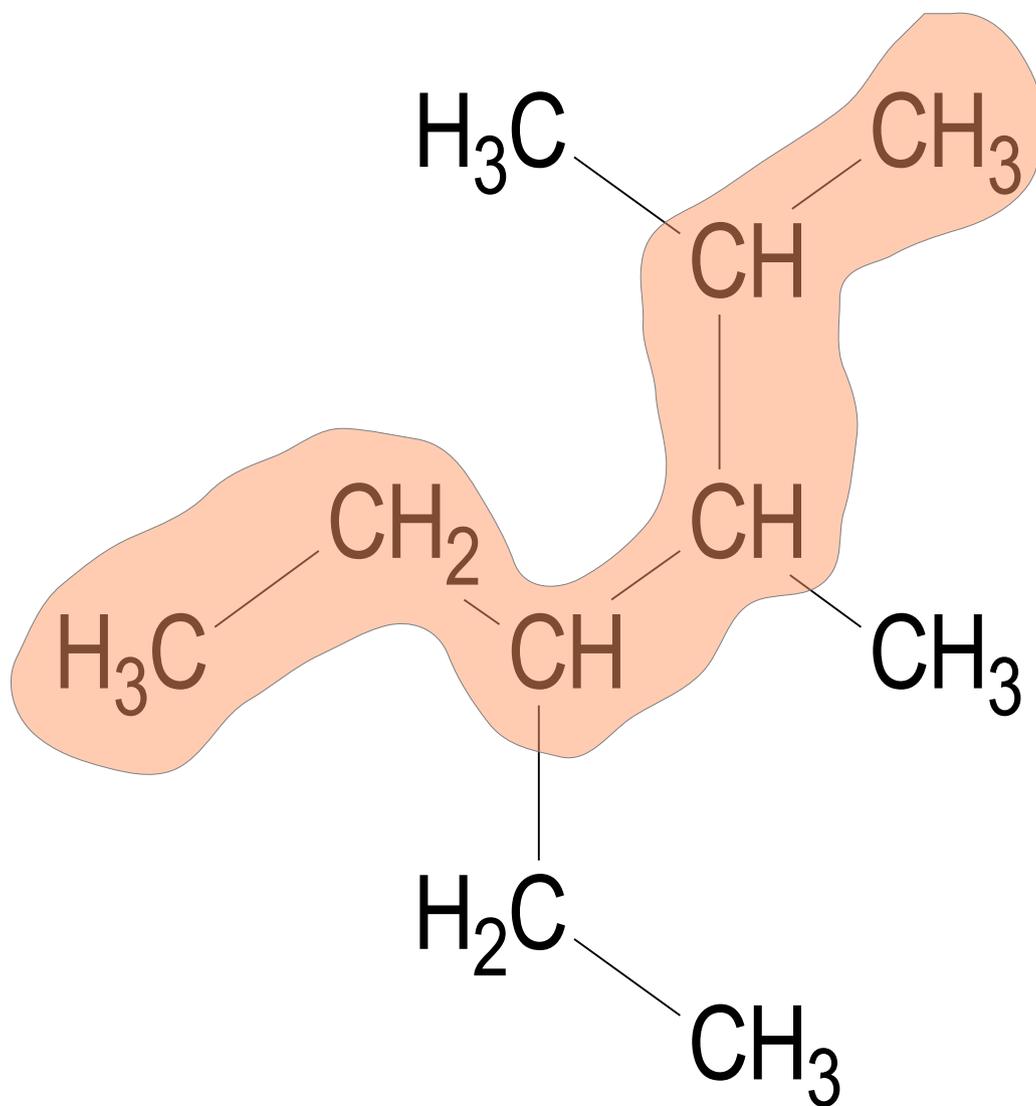
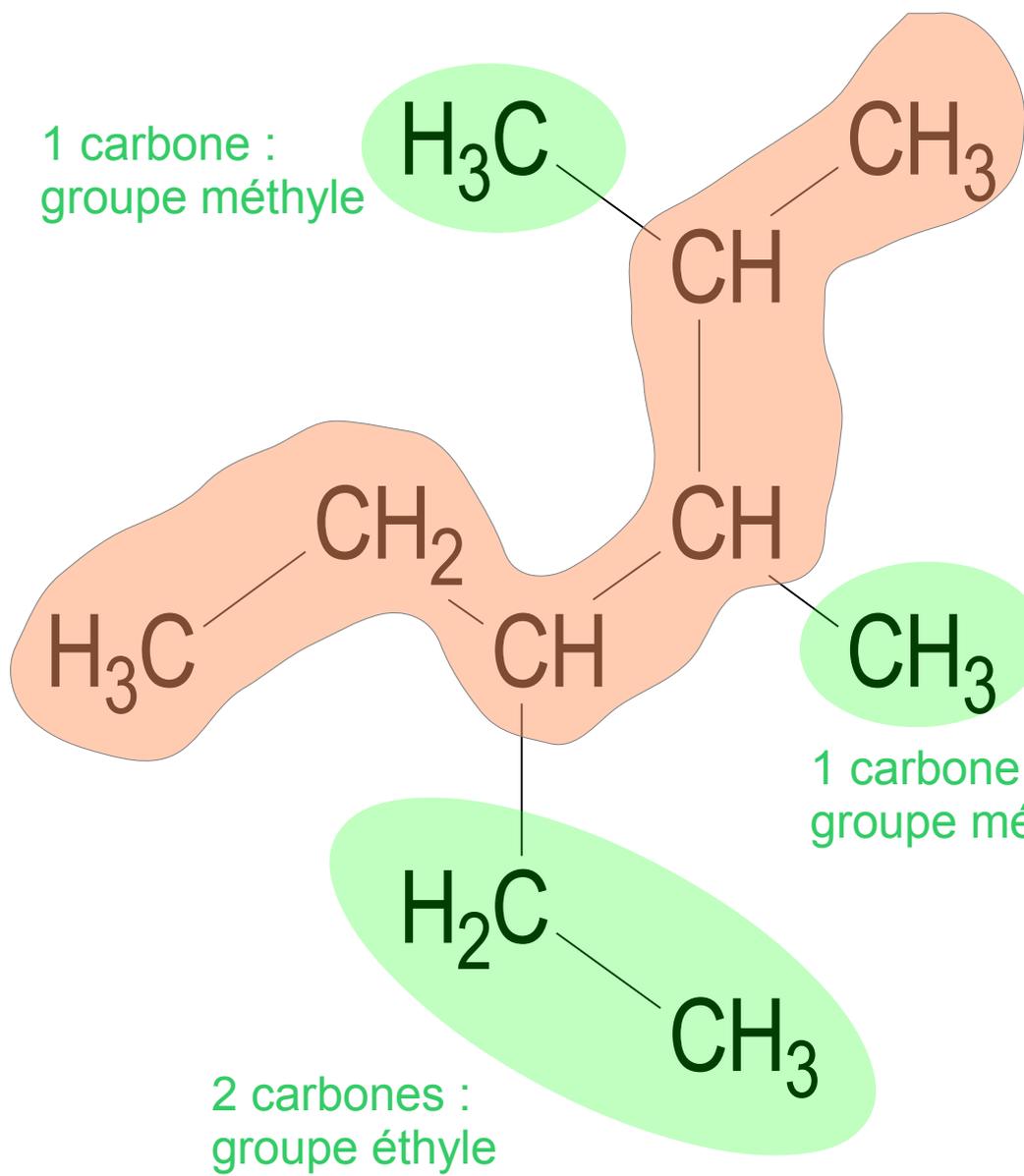


# Nommer un alcane en nomenclature systématique:



1) Repérer la chaîne carbonée la plus longue. Le nom de la molécule dérivera de celui de l'alcane correspondant

La chaîne la plus longue a 6 carbones : c'est un dérivé de l'**hexane**



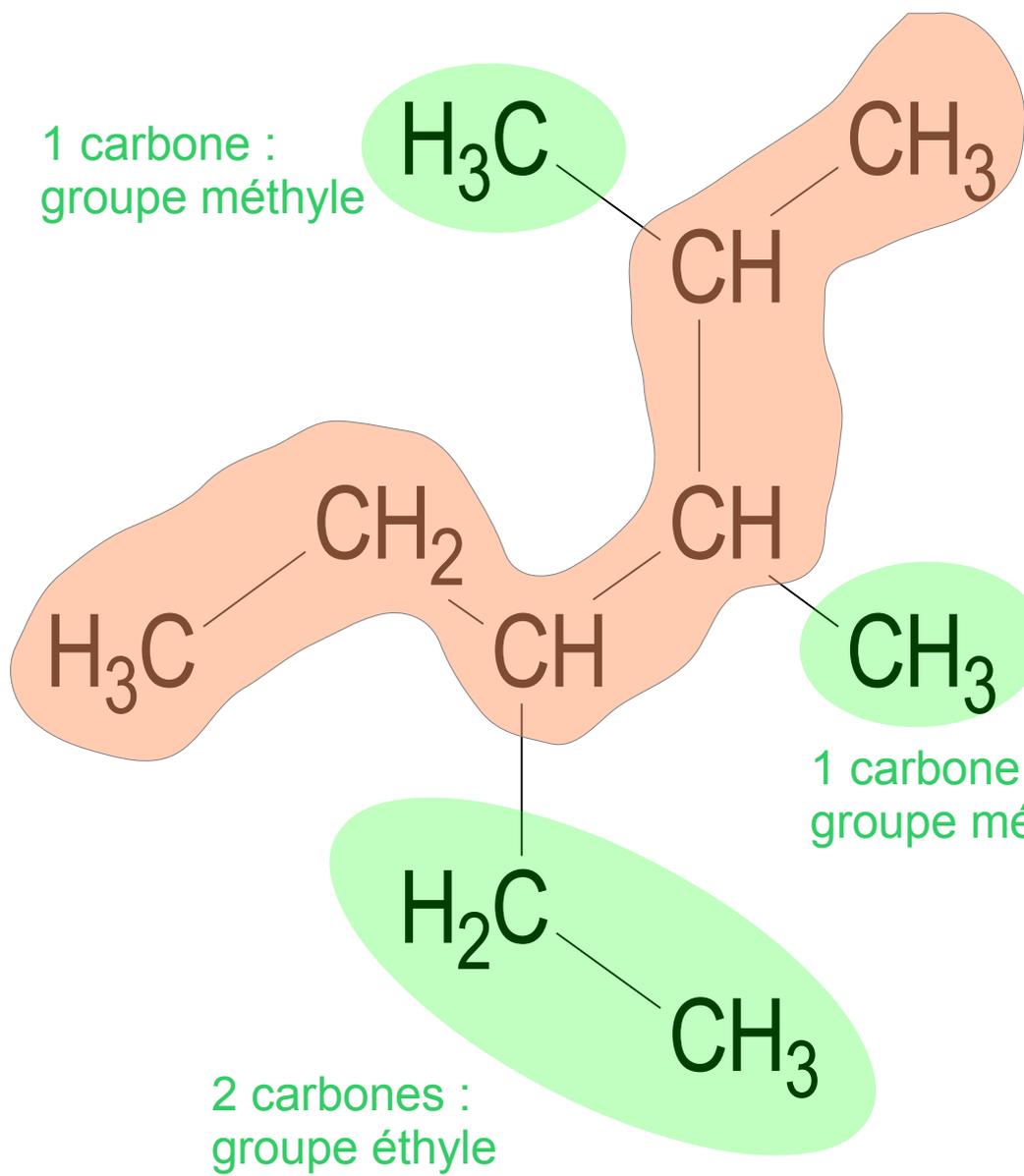
2) Identifier les groupes alkyles restant.

Les noms des groupes alkyles précèdent celui de la chaîne principale. Ils sont listés par ordre alphabétique.

On enlève le « e » final de leur nom.

S'il y a plusieurs groupes identiques on fait précéder leur nom d'un préfixe indiquant leur nombre (« di », « tri »...)

Éthyl diméthyl hexane



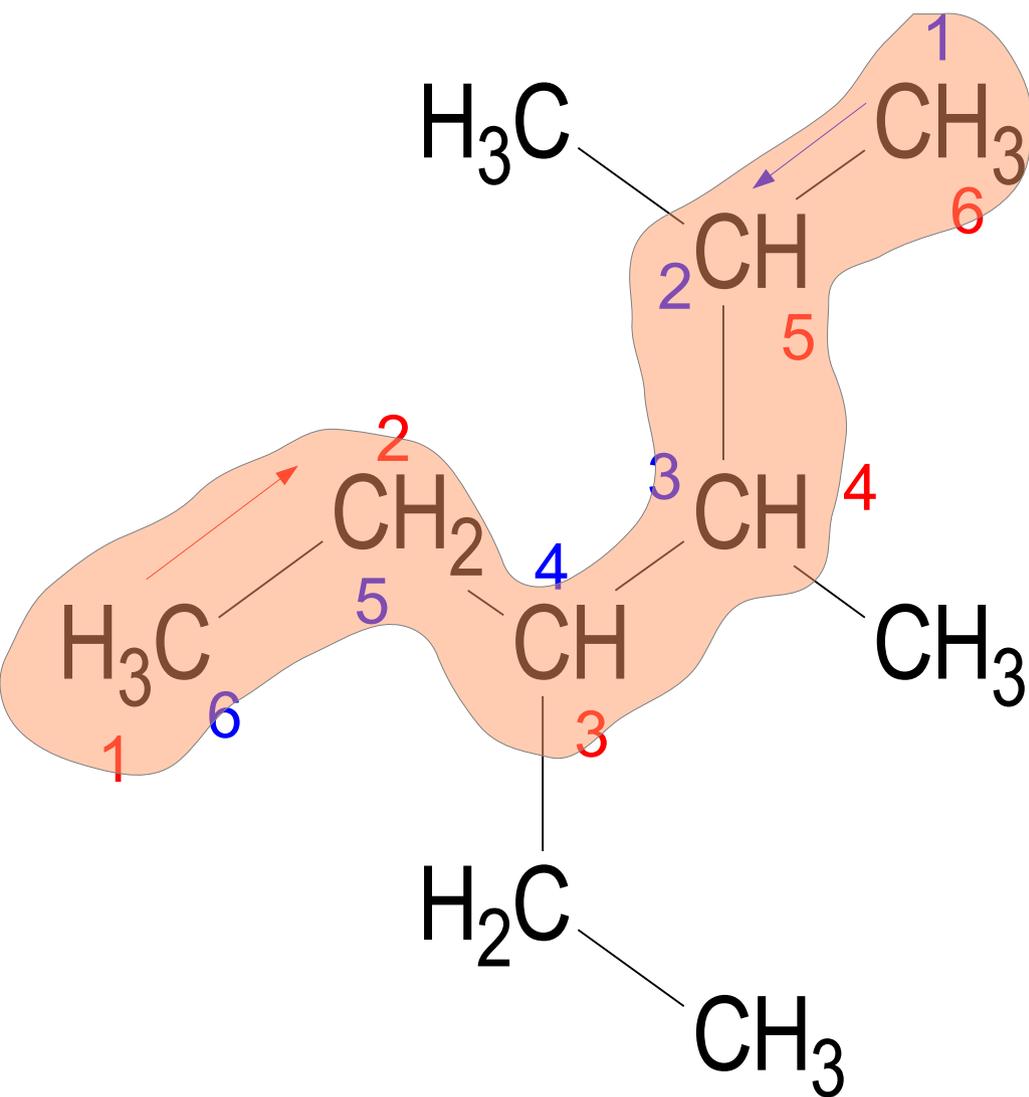
2) Identifier les groupes alkyles restant.

Les noms des groupes alkyles précèdent celui de la chaîne principale. Ils sont listés par ordre alphabétique.

On enlève le « e » final de leur nom.

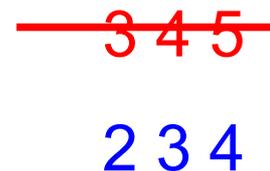
S'il y a plusieurs groupes identiques on fait précéder leur nom d'un préfixe indiquant leur nombre (« di », « tri »...)

Éthyl diméthyl hexane



3) Numérotter les carbones de la chaîne principale pour pouvoir indiquer la position des groupes alkyle.

On choisit le sens de numérotation qui permet d'avoir les indices les plus petits.



4) Placer chaque indice de position avant le nom du groupe concerné. On sépare indices et texte par des tirets -, et le cas échéant on sépare les indices entre eux par une virgule.

**4-éthyl-2,3-diméthylhexane**

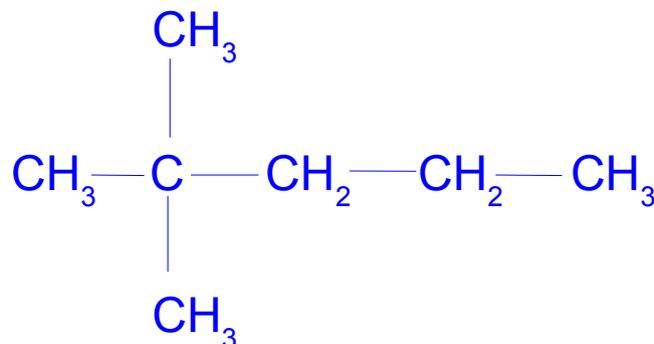
# Représenter un alcane dont on connaît le nom en nomenclature systématique

1) Représenter la chaîne de carbones la plus longue.

Exemple : 2,2-diméthylpentane



2) Placer chacun des groupes alkyles à sa place



« diméthyl » = présence de 2 groupes méthyle

2,2-diméthyl : les deux groupes méthyle sont portés par le 2<sup>ème</sup> carbone

Ajouter sur chaque carbone le nombre d'atomes d'hydrogènes nécessaire pour que le carbone soit engagé dans quatre liaisons de covalence.