# Déterminer le produit d'oxydation ménagée d'un alcool ou d'un aldéhyde.

# Ce qu'il faut savoir

- > L'oxydation ménagée conserve la chaîne carbonée.
- > Un alcool primaire s'oxyde en un aldéhyde.
- > Un aldéhyde s'oxyde en acide carboxylique
- Un alcool secondaire s'oxyde en cétone.
- > Un alcool tertiaire ne s'oxyde pas.

### Méthode.

- Identifier la nature de ce qui s'oxyde (alcool ou aldéhyde)
- Si c'est un alcool, identifier la classe de celui-ci. En déduire la nature de ce qui est formé.
- Ecrire la même chaîne carbonée que celle de ce qui s'oxyde
- Y faire apparaître le groupement d'atomes caractéristique de la famille organique à laquelle appartient le composé qui se forme
- Compléter la formule avec des atomes d'hydrogènes pour que chaque atomes de carbone forme 4 liaisons.

## **Exemple**

Quel est le produit d'oxydation du pentan-2-ol de formule

$$\begin{array}{c} \mathsf{CH}_3 - \mathsf{CH} - \mathsf{CH}_2 - \mathsf{CH}_2 - \mathsf{CH}_3 \\ \mathsf{OH} \end{array}$$

Le pentan-2-ol est un alcool secondaire donc, il s'oxyde en une cétone qui possède la même chaîne carbonée que le pentan-2-ol. Soit

$$C-C-C-C-C$$

Le groupe caractéristique de la famille des cétones se trouve sur le même atome de carbone que celui qui porte le groupement caractéristique de la fonction alcool( le numéro 2 ) donc

On complète avec des atomes d'hydrogène. On obtient la cétone de formule

$$\begin{array}{c} \mathsf{CH_3} - \mathsf{C} - \mathsf{CH_2} - \mathsf{CH_2} - \mathsf{CH_3} \\ \mathsf{O} \end{array}$$

# Applications.

Trouver les produits d'oxydation des molécules suivantes :

$$CH_3$$
— $CH$ — $CH_2$ — $OH$  H— $CHO$ 
 $CH_3$ 

$$\begin{array}{c} \operatorname{CH}_3 \\ \operatorname{CH}_3 - \operatorname{CH}_2 - \operatorname{C} - \operatorname{OH} \\ \operatorname{CH}_3 \end{array}$$

### **Correction**

CH<sub>3</sub>—CH<sub>2</sub>—OH Alcool primaire s'oxyde en aldéhyde

 ${\rm CH_3}$ — ${\rm CHOH}$ — ${\rm CH_3}$  Alcool secondaire s'oxyde en cétone

$$CH_3--CH_2--C--CH_3$$

$$\begin{array}{c} \operatorname{CH_3} \\ \operatorname{CH_3--C-CH_2} \\ \operatorname{OH} \end{array}$$
 Alcool tertiaire ne s'oxyde pas

H—CHO Aldéhyde s'oxyde en acide carboxylique

Déterminer un produit d'oxydation

$$CH_3$$
  $CH_3$   $CH_3$   $CH_3$   $CH_3$   $CH_3$   $CH_3$   $CH_3$