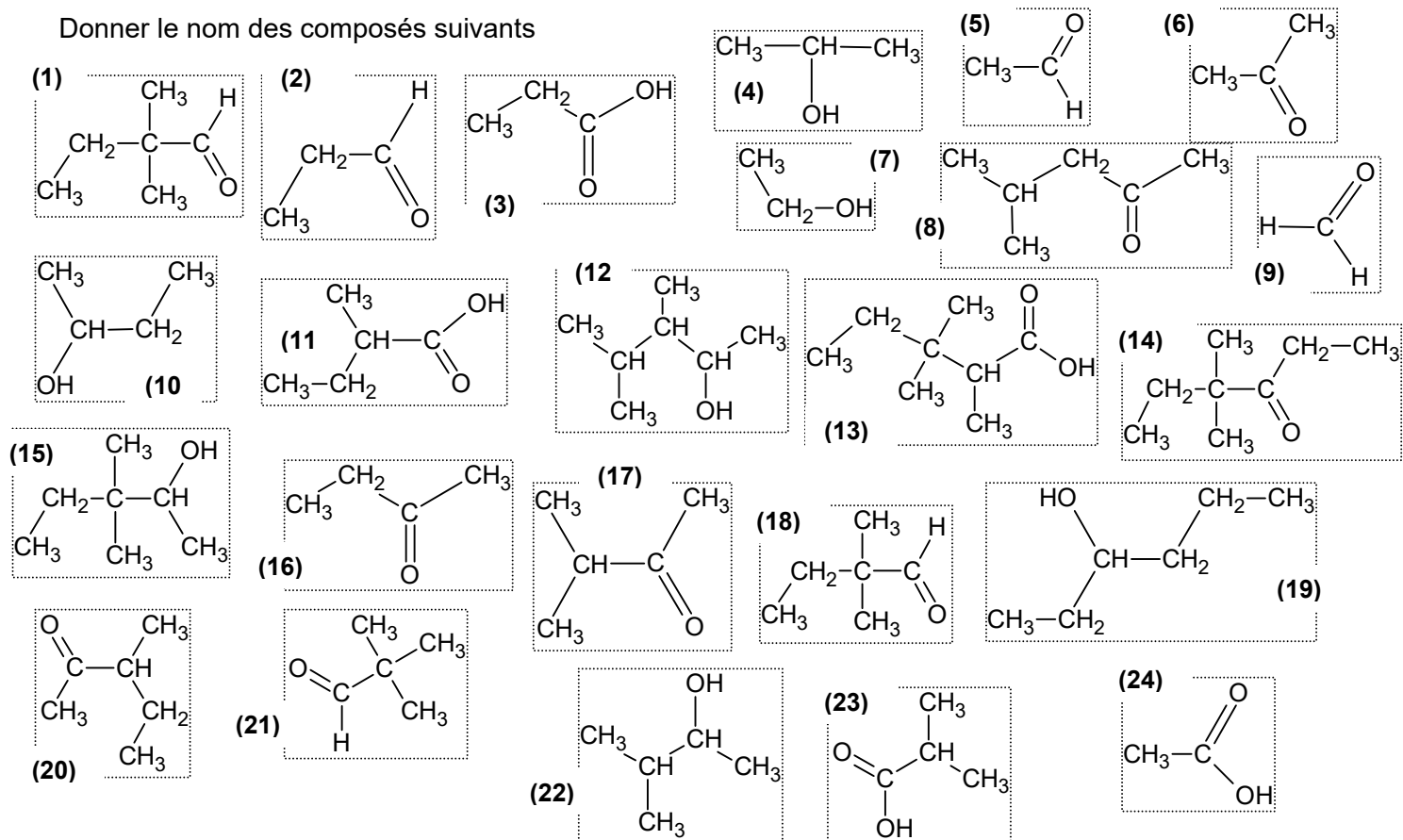


EX 01

Introduction à la chimie organique

EX1

Donner le nom des composés suivants



EX2

Donner la formule semi-développée des composés suivants :

- | | | |
|-------------------------|-----------------------|------------------------------|
| (1) éthanal | (8) méthylpropanol | (15) diméthylpropanal |
| (2) 2-méthylpropan-2-ol | (9) propanone | (16) diméthylbutanone |
| (3) éthanol | (10) acide butanoïque | (17) acide méthylpropanoïque |
| (4) acide propanoïque | (11) méthanol | (18) 2,3-diméthylpentan-3-ol |
| (5) méthanal | (12) butanal | (19) 2,3-diméthylbutanal |
| (6) butanone | (13) acide éthanoïque | (20) but-2-èn-1-ol |
| (7) propan-2-ol | (14) 2-méthylpropanal | (21) hexan-2,3-diol |

EX3

- 1)**
- 1.1.** Quelles molécules peut-on synthétiser par hydratation du propène ?
- 1.2.** L'hydratation d'un hydrocarbure donne du 3,3-diméthylpentan-2,4-diol ; donner l'équation de la réaction
- 1.3.** Donner le type de ce genre de réaction

2)

2.1. Donner les équations des réactions de déshydratation suivantes

- Déshydratation du 2-méthylpropan-2-ol
- Déshydratation du 3-méthylbutan-2-ol

2.2. Donner le nom des composés obtenus après les déshydratations précédentes

2.3. Donner le type de ce genre de réaction

3) Donner les équations des réactions d'oxydations suivantes :

- oxydation du pentan-2-ol en pentan-2-one
- oxydation du 2-méthylbutanal en acide-2-méthylbutanoïque

- oxydation du 2-méthylpropan-1-ol en 2-méthylpropanal

- oxydation du butan-2-ol en butanone

4) Donner les équations des réactions de réductions suivantes :

- Réduction du butanal en butan-1-ol
- Réduction de l'acide éthanoïque en éthanol
- Réduction de la propanone en propan-2-ol

5)

5.1. Ecrire la réaction entre l'acide butanoïque et le méthanol, sachant qu'il se forme du butanoate de méthyle et une molécule d'eau

5.2. Quel est le type de cette réaction

EX4

Indiquer si les réactions suivantes sont des réactions d'élimination, d'addition, ou de substitution.

