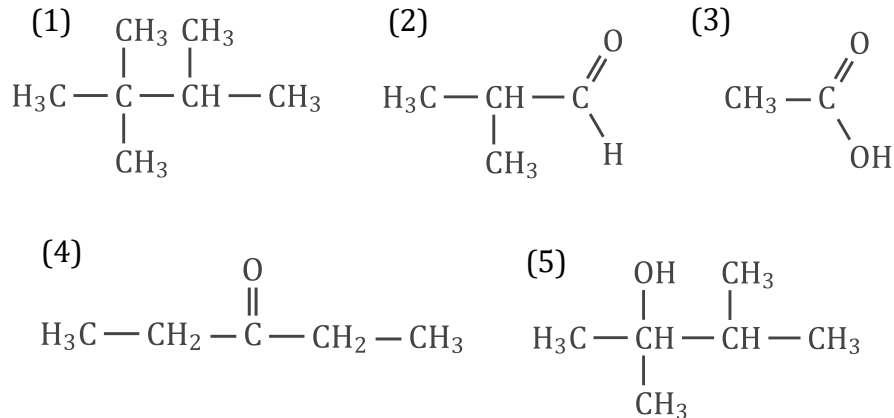


Devoir n°9**Interro nomenclature****15 minutes**

1. Donner le nom systématique des molécules ci-dessous :

5 pts

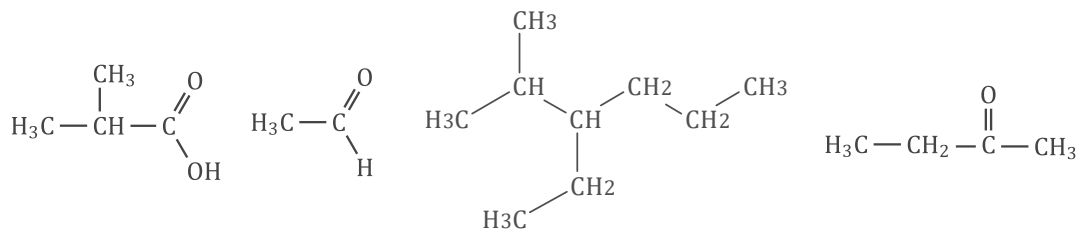
1. (2,2,3-)triméthylbutane
2. méthylpropanal
3. acide éthanoïque
4. pentan-3-one
5. 2,3-diméthylbutan-2-ol

2. Donner la formule semi-développée des molécules suivantes :

4 pts

- a. Acide méthylpropanoïque
- b. Éthanal
- c. 3-éthyl-2-méthylhexane
- d. Butanone

Dans l'ordre :

3. Expliquer pourquoi le nom *méthylpropanol* n'est pas correct et donner le nom correct et la formule semi-développée des deux molécules qui peuvent correspondre à ce nom erroné. **2 pts**

Le groupe -OH peut être ou sur le carbone n°1, ou sur le carbone n°2. Il y a donc ambiguïté sur sa position, il faut alors la préciser.

Il peut y avoir le méthylpropan-1-ol ou le méthylpropan-2-ol

