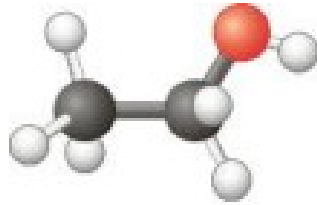


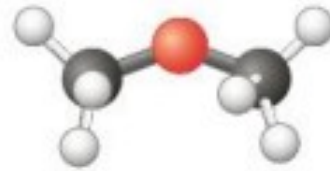
## Activité sur l'isomérisation de constitution

### Activité 1

L'éthanol et le méthoxyméthane ont la même formule brute,  $C_2H_6O$ , mais possèdent respectivement les fonctions alcool et éther. Ce sont donc des isomères qui se distinguent par leur fonction.



Éthanol



Méthoxyméthane

1) Utiliser le logiciel chemsketch que vous trouverez dans logiciels éducatifs > petits logiciels > petits logiciels sciences physiques > chemsk 12 et vous installer ce fichier d'installation.

Représenter ces deux molécules dans chemsketch. Qu'est-ce qui différencie ces deux molécules?

2) Ces deux isomères s'appellent isomères de position de fonctions. Est-ce qu'ils diffèrent uniquement par leur fonctions ou existe-t-il d'autres cas d'isomères ?

### Activité 2

Utiliser toujours le logiciel chemsketch.

1) Construire des modèles éclatés, à l'aide du logiciel, des différents isomères de l'alcane de formule brute  $C_5H_{12}$ . Les compter et les nommer et afficher aussi les modèles compacts correspondants.

2) Qu'est-ce qui différencie ces molécules ? Pouvez-vous identifier la nature de ces isomères ?