

La RMN de la molécule de propan-2-ol.

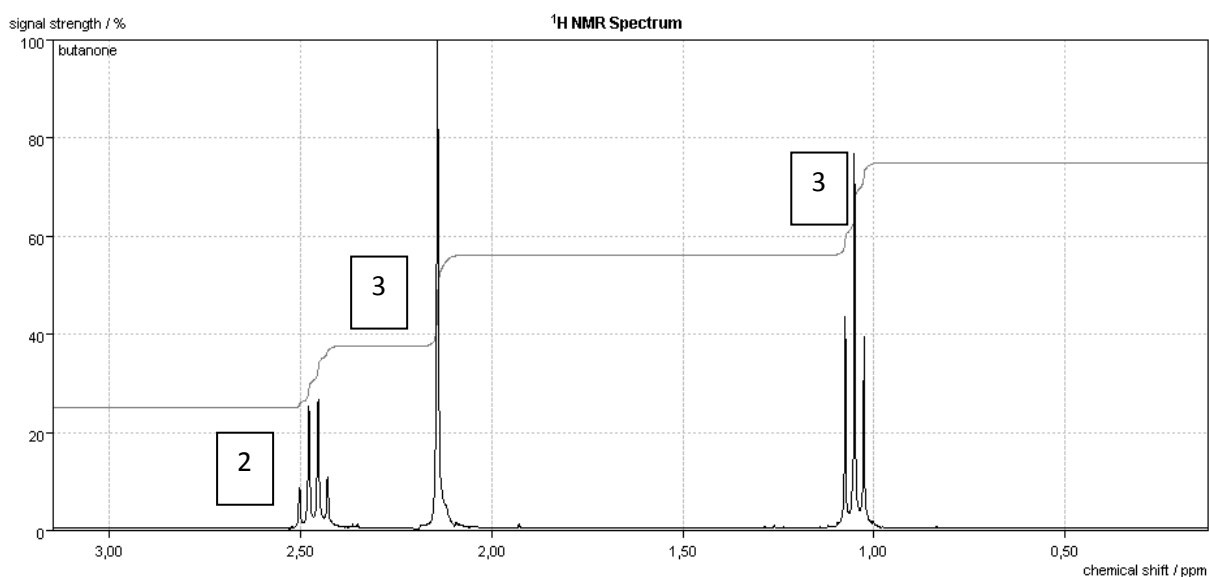
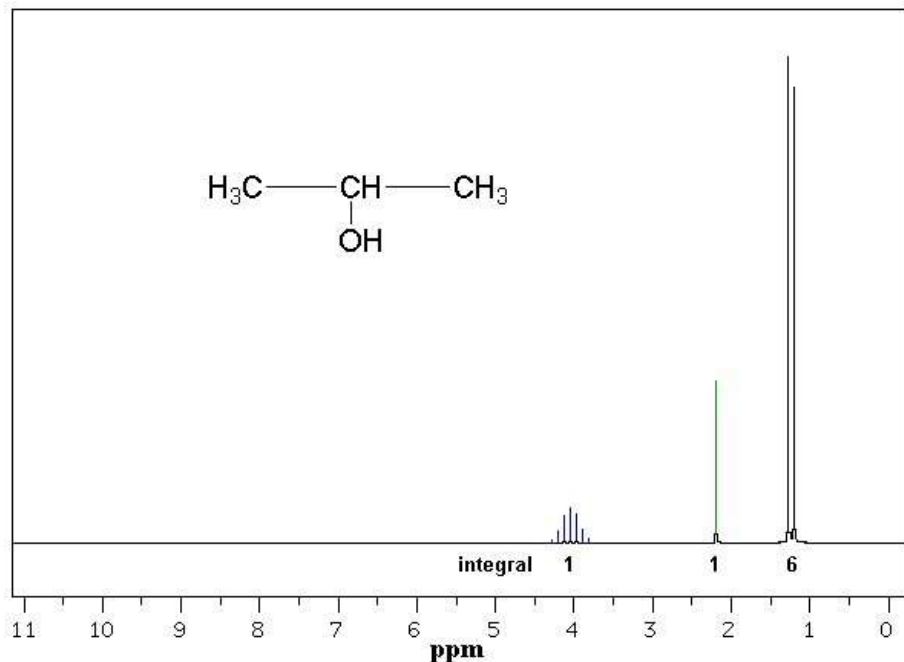
On voit qu'elle est symétrique le groupement  $\text{CH}_3$  donne une image superposée.

On voit donc qu'il y a 3 types de carbones, donc 3 signaux.

3H équivalent interagissent avec 1H, on verra donc 2pics voisins de 1 (un peu décalé à cause de l'oxygène

1H interagit avec 6H car le H de OH est caché par l'oxygène donc 7 pics décalés à cause de l'oxygène voisin.

Le H de OH ne voit rien à cause du blocage de l'oxygène.



En 1.1 ppm 3H en interaction avec 2H (3pics)

En 2.1ppm 3H en interaction avec 0H (1pic)

En 2.4ppm 2H en interaction avec 3H (4pics)

On a donc un groupement  $-\text{CH}_2-\text{CH}_3$  avec un  $\text{CH}_2$  décalé à cause d'un atome électronégatif peut-être l'oxygène.

Il faut regarder dans un tableau et on voit que c'est un oxygène seul donc un peroxyde ou une cétone, ici à la valeur 2.1 c'est une cétone.

Donc l'autre côté c'est un  $\text{CH}_3$  ce qui est confirmé par le quadruplet à 2.4ppm.