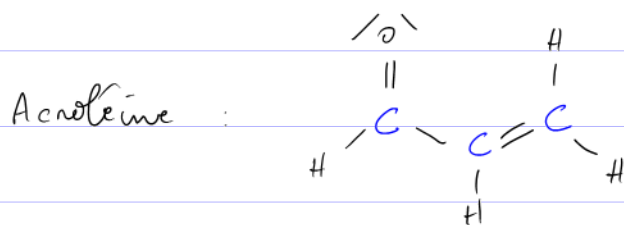


Ex 3 - Structure de l'acroléine



Pour VSEPR, chaque atome de C est de type AX₃, les angles entre les différents groupes reliés à un même atome de C sont voisins de 120°.

La molécule est plane, essentiellement à cause de la liaison C=O qui est fortement polarisée.

⇒ Cette molécule est donc soluble dans l'eau.