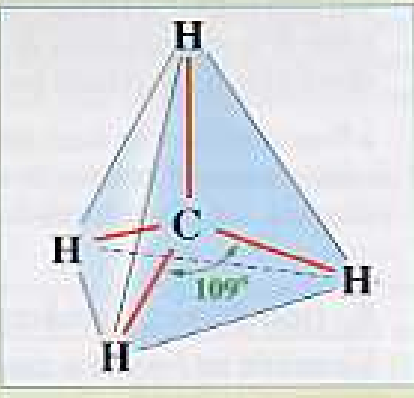

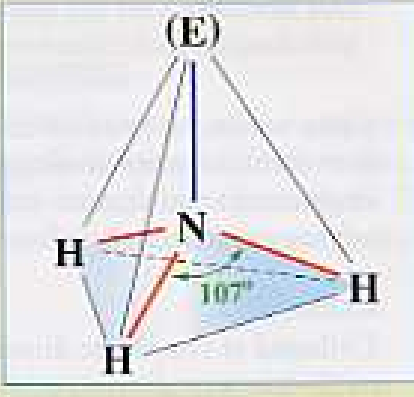
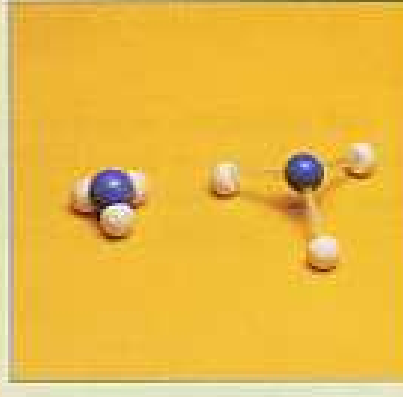
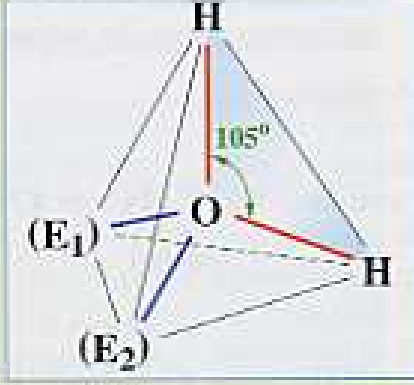



Molécule	Géométrie	Modèles moléculaires
<p>Le méthane, de formule <math>\text{CH}_4</math>, est le constituant principal du gaz de ville utilisé pour le chauffage domestique. Sa représentation de Lewis fait apparaître 4 doublets liants C—H ; les 4 liaisons se disposent suivant les 4 directions caractéristiques d'un tétraèdre régulier. En conséquence, la molécule de méthane a une structure tétraédrique.</p>		
<p>L'ammoniac, de formule <math>\text{NH}_3</math>, est un produit industriel. Il est principalement utilisé pour fabriquer des engrais. Sa représentation de Lewis met en évidence 3 doublets liants N—H et un doublet non liant (E) sur l'atome d'azote. Les 3 liaisons N—H et la direction N—(E) se disposent suivant les 4 directions caractéristiques du tétraèdre. En conséquence, la molécule d'ammoniac a une structure pyramidale.</p>		
<p>L'eau, de formule <math>\text{H}_2\text{O}</math>, est partout présente dans notre environnement; c'est grâce à elle que la vie est possible sur la Terre. Sa représentation de Lewis met en évidence 2 doublets liants O—H et deux doublets non liants (<math>\text{E}_1</math>) et (<math>\text{E}_2</math>) sur l'atome d'oxygène. Les 2 liaisons O—H et les 2 directions O—(<math>\text{E}_1</math>) et O—(<math>\text{E}_2</math>) se disposent suivant les directions caractéristiques du tétraèdre. En conséquence, la molécule d'eau est coude.</p>		

## Représentation de Cram

