

Étude de quelques molécules

**Construction, représentation de Lewis,
modèle compact et géométrie**

Adresses sites :

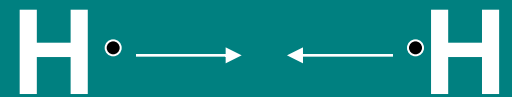
http://docs.google.com/viewer?a=v&q=cache:rhMzo1CoqU8J:chronos.activeweb.fr/QuickPlace/accesmad/PageLibrary85256EA1003537E8.nsf/%24defaultview/062A6CA026F7920DC125739E007168E7/%24File/modeles%2520moleculaires.pps%3FOpenElement+lewis+repr%C3%A9sentation+sulfure+d%27hydrog%C3%A8ne&hl=fr&pid=bl&srcid=ADGEESihb2IDLzLmLSsHRFPa1fpe5llcPDTmgBEo2FI8ytuacE9ww3tikZPS1Hn63099sAdluuDiOI3IC80nyUEYNu-7-lasgsPFyOLVEnfWel56rL13qeP9FpK-YDRbK2SyFW3lz9vl&sig=AHIEtbRop5YLP1elbdpp14WVh_WPJAYM3g

<http://guy.chaumeton.pagesperso-orange.fr/2dtp08chc.htm>

Molécule: H₂

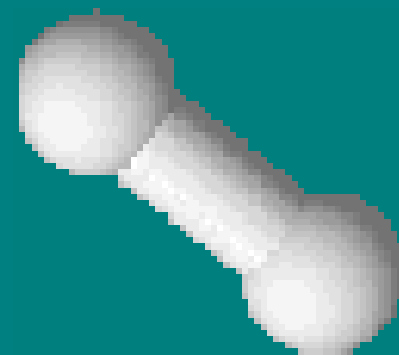
Nom : dihydrogène

Chaque atome apporte 1e⁻



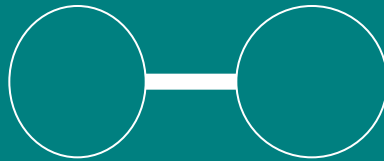


Représentation de Lewis




Géométrie: linéaire

Modèle éclaté



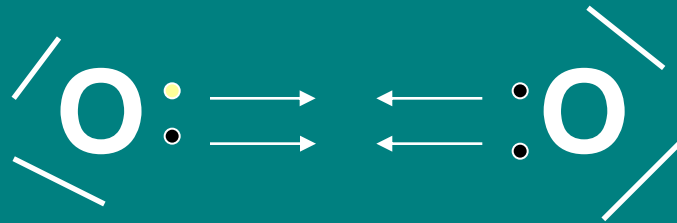
Résumé

Moléc	Nom	Représ. Lewis	Géom.	Modèle éclaté
H₂	dihydrogène	H-H	linéaire	

Molécule: O₂

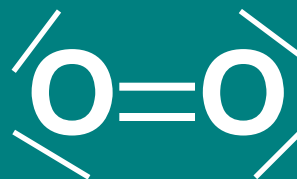
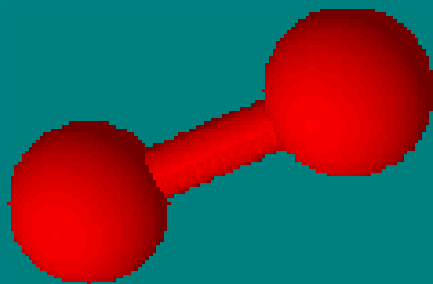
Nom : dioxygène

Chaque atome apporte 2 e⁻



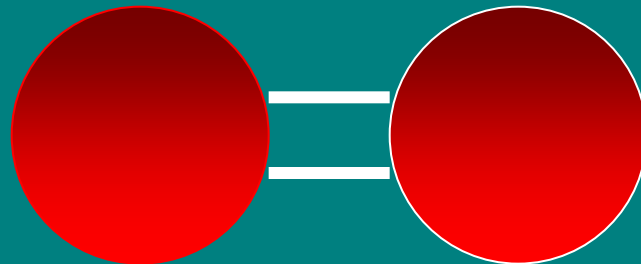


Représentation de Lewis

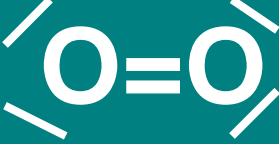



Géométrie: linéaire

Modèle éclaté



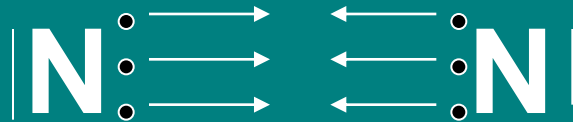
Résumé

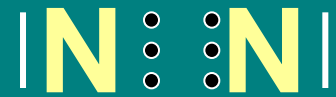
Moléc	Nom	Représ. Lewis	Géom.	Modèle éclaté
O_2	dioxygène		linéaire	

Molécule: N₂

Nom : diazote

Chaque atome apporte 3 e⁻



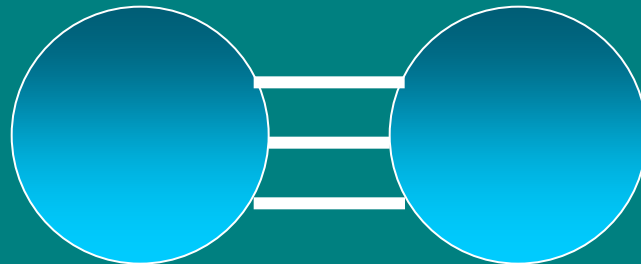


Représentation de Lewis



Géométrie: linéaire

Modèle éclaté



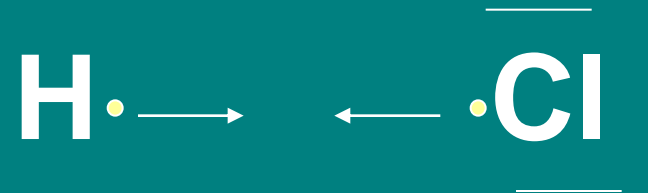
Résumé

Moléc	Nom	Représ. Lewis	Géom.	Modèle éclaté
N_2	diazote	$ \text{N} \equiv \text{N} $	linéaire	

Molécule: HCl

**Nom : chlorure
d'hydrogène**

Chaque atome apporte 1e⁻



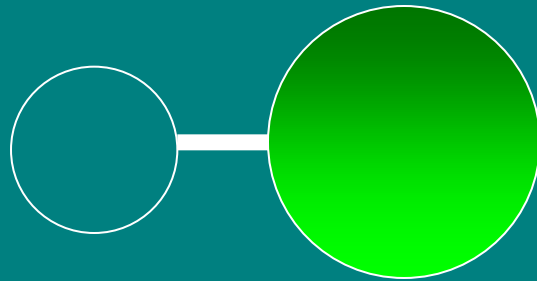


Représentation de Lewis

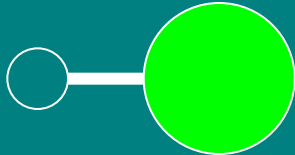


Géométrie: linéaire

Modèle éclaté



Résumé

Moléc	Nom	Représ. Lewis	Géom.	Modèle éclaté
HCl	Chlorure d'hydrogène	H-Cl̄	linéaire	

Molécule: H₂O

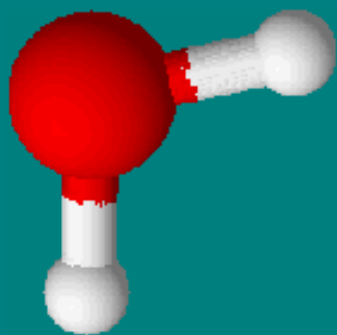
Nom : eau

- *Chaque hydrogène apporte $1e^-$
- *L'oxygène apporte $2e^-$



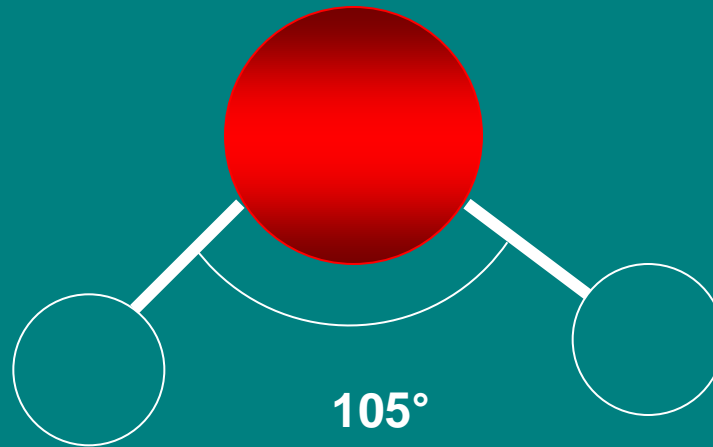


Représentation de Lewis

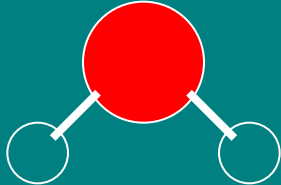


Géométrie: coudée

Modèle éclaté



Résumé

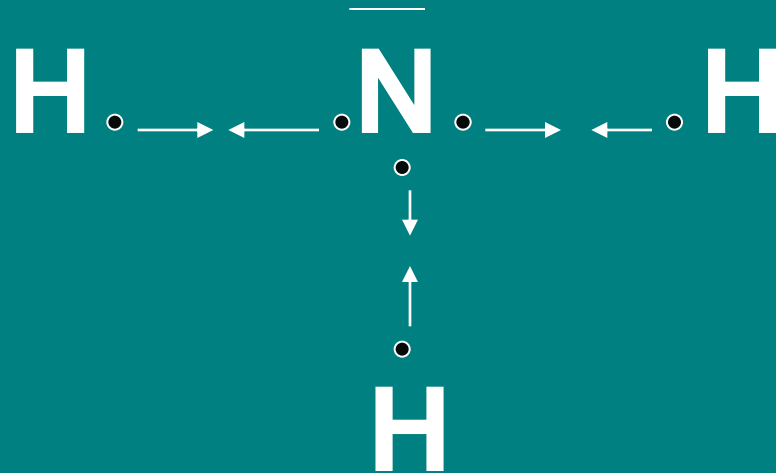
Moléc	Nom	Représ. Lewis	Géom.	Modèle éclaté
H_2O	eau	$\text{H}-\overset{\ominus}{\underset{\ominus}{\text{O}}}-\text{H}$	coudée	 A ball-and-stick model of a water molecule. It features a central red sphere representing the oxygen atom, which is bonded to two smaller white spheres representing hydrogen atoms. The bonds are shown as grey rods, and the overall shape is bent, illustrating the bent geometry of the molecule.

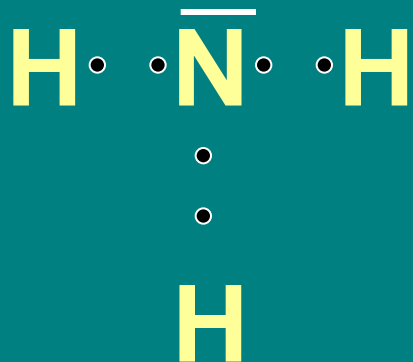
Molécule: NH_3

Nom : ammoniac

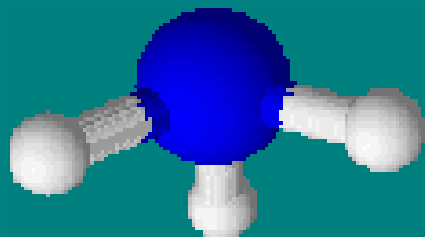
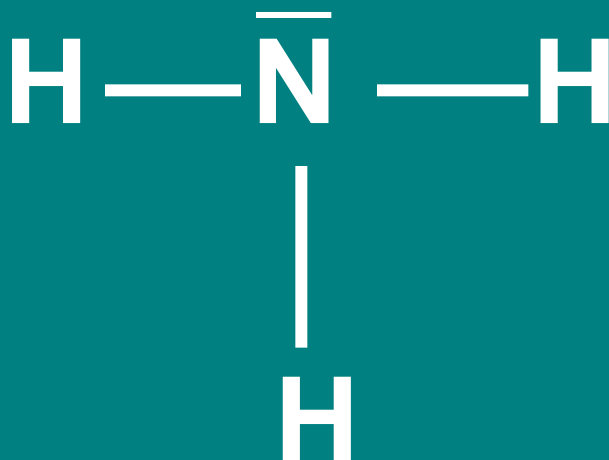
***Chaque hydrogène apporte 1 e⁻**

***L'azote apporte 3 e⁻**



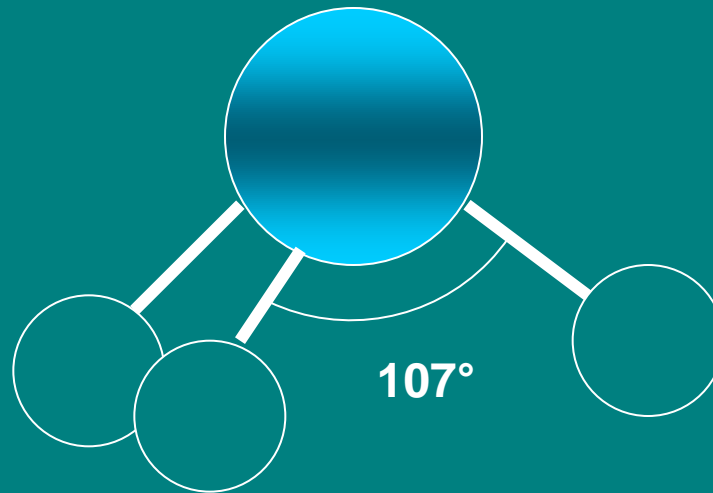


Représentation de Lewis

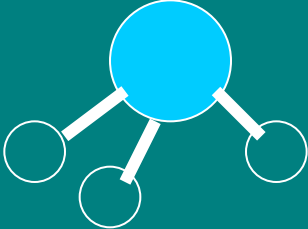


Géométrie: pyramidale

Modèle éclaté



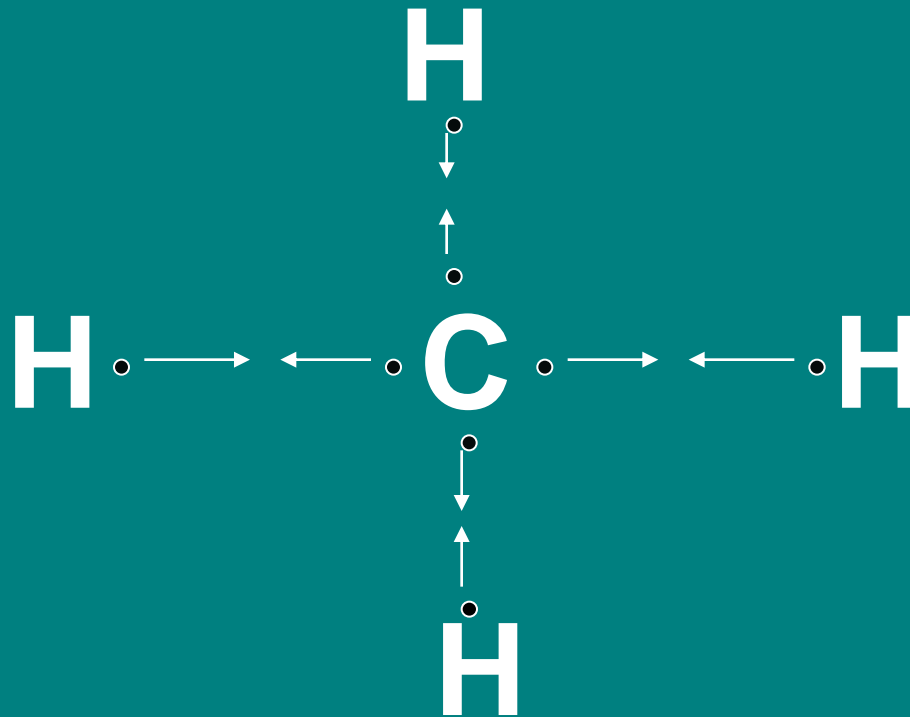
Résumé

Moléc	Nom	Représ. Lewis	Géom.	Modèle éclaté
NH₃	ammoniac	H-N̄-H H	pyramidale	

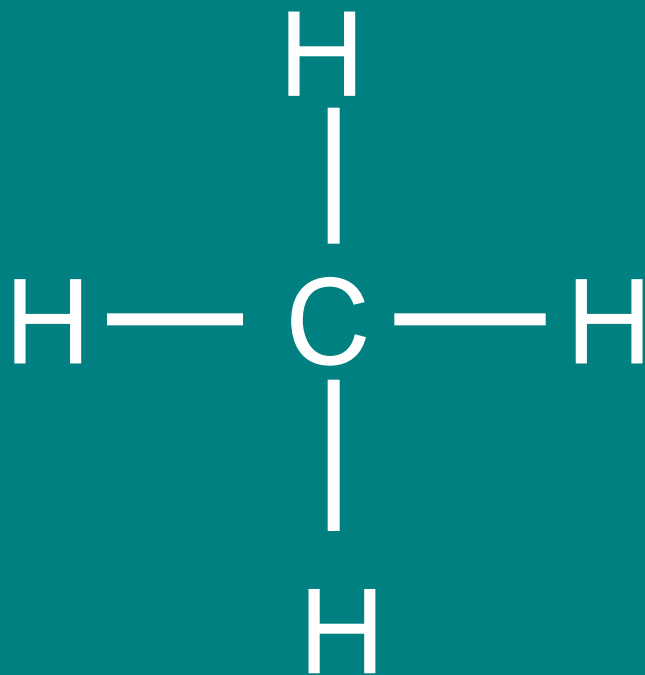
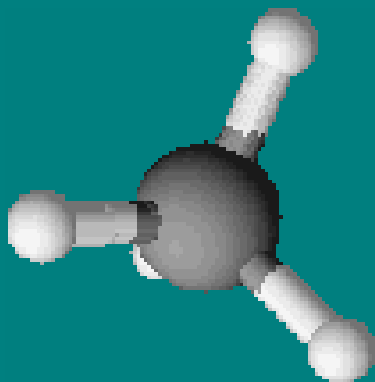
Molécule: CH₄

Nom : méthane

- *Chaque hydrogène apporte 1 e⁻
- *Le carbone apporte 4 e⁻

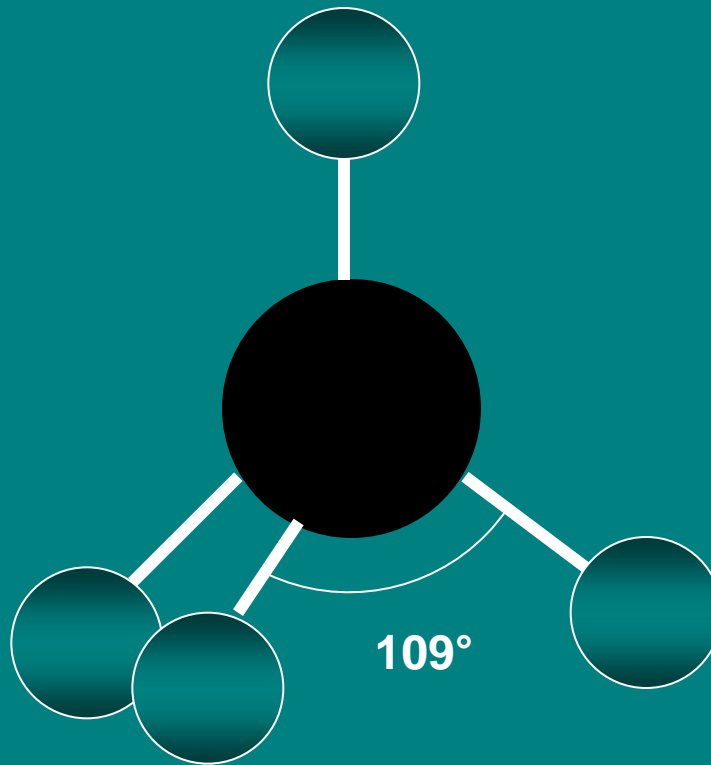


Représentation de Lewis

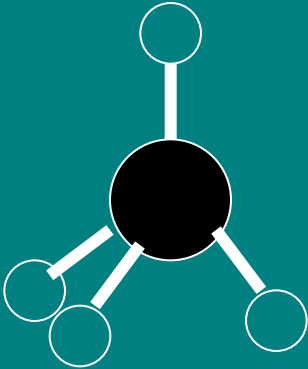


Géométrie: tétraédrique

Modèle éclaté



Résumé

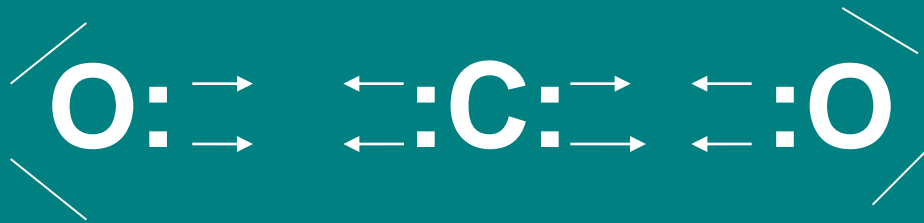
Moléc	Nom	Représ. Lewis	Géom.	Modèle éclaté
CH₄	méthane	$\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{H}-\text{C}-\text{H} \\ \\ \text{H} \end{array}$	tétraédrique	

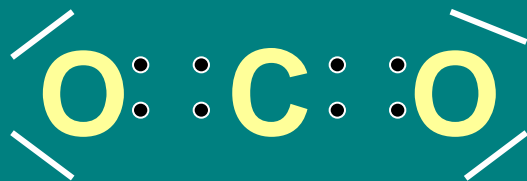
Molécule: CO₂

**Nom : dioxyde de
carbone**

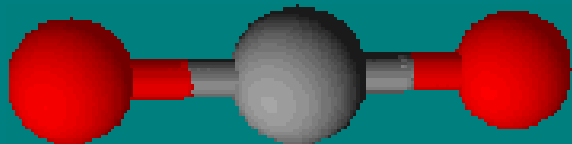
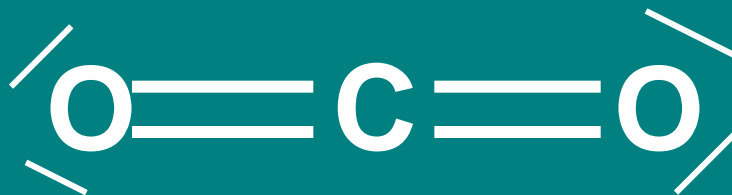
***Chaque oxygène apporte $2e^-$**

***Le carbone apporte $4 e^-$**



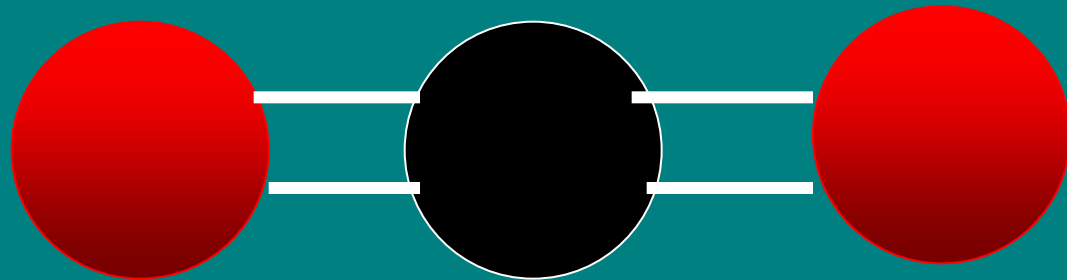


Représentation de Lewis

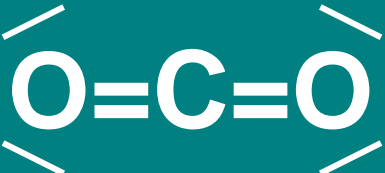
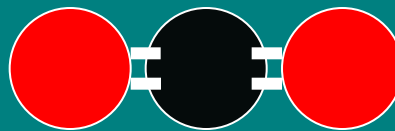


Géométrie: linéaire

Modèle éclaté



Résumé

Moléc	Nom	Représ. Lewis	Géom.	Modèle éclaté
CO_2	dioxyde de carbone		linéaire	

Molécule: H₂S

**Nom : sulfure
d'hydrogène**

- *Chaque hydrogène apporte $1e^-$
- *Le soufre apporte $2e^-$



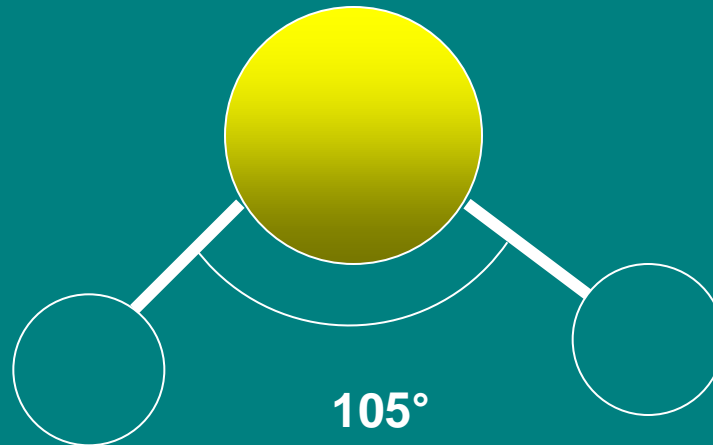


Représentation de Lewis

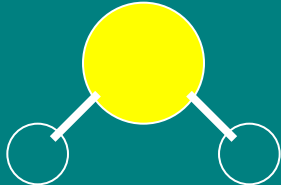


Géométrie: coudée

Modèle éclaté



Résumé

Moléc	Nom	Représ. Lewis	Géom.	Modèle éclaté
H₂S	Sulfure d'hydrog ène	H-S̄-H	coudée	

Étude de quelques molécules

Fin

