

Démo D1G : Modèles moléculaires

Intérêt pédagogique : utiliser un modèle pour aborder la tridimensionnalité des composés.

Nombre de montage à disposition : 2

Lieu(x) de stockage du matériel : 508 (armoire sous évier) et 516 (armoire sous vitrine)

Liste du matériel

1. Diatomiques :



NaCl



HCl



O₂

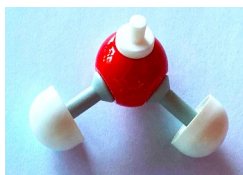


H₂

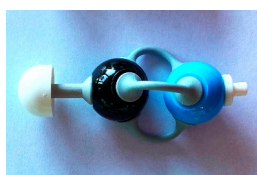


N₂

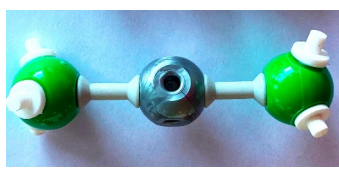
2. Triatomiques



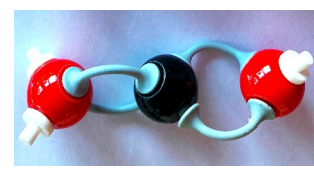
H₂O



NCH



CaCl₂

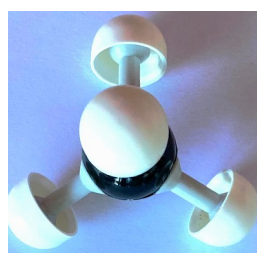


CO₂

3. Polyatomiques



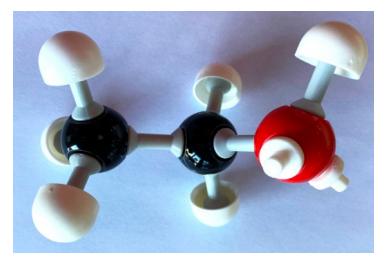
NH₃



CH₄

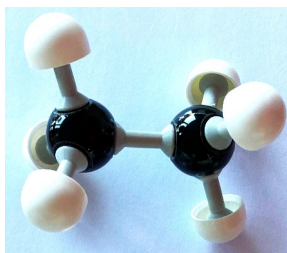


CH₃Cl

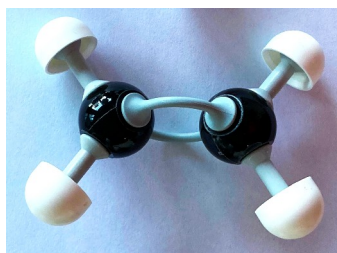


CH₃CH₂OH

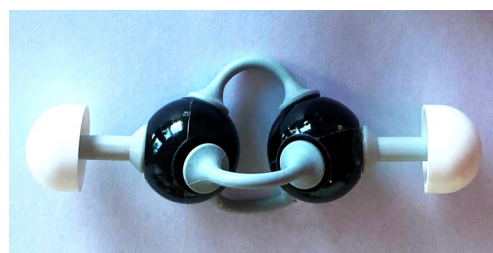
4. C₂H_x



C₂H₆

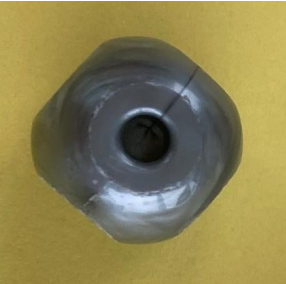


C₂H₄


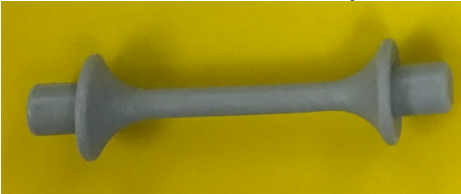


C₂H₂

ATOMES

| | | | |
|--|--|--|--|
| Hydrogène  | Carbone  | Azote  | Oxygène  |
| Sodium  | Calcium  | Chlore  | <p>électron célibataire</p> <p>Paire d'électrons «libre» (non liante)</p> |
| Argent  | | | |


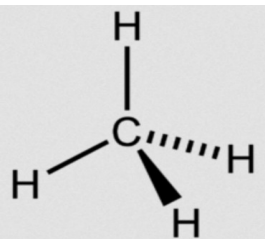
LIAISONS (IONIQUES OU COVALENTES)

| | |
|---|--|
| SIMPLES : bâtonnets rigide  | AUTRES : bâtonnets souples  |
|---|--|

Ce qui donne une fois construit :

| | | |
|---|---|---|
| Liaison simple  | Liaison double  | Liaison triple  |
|---|---|---|

REPRÉSENTATION 3D

| | | |
|---|---|--|
|  |  | <p>— liaison dans le plan de la feuille</p> <p>- - - liaison s'éloignant du lecteur</p> <p>▲ liaison s'approchant du lecteur</p> |
|---|---|--|