

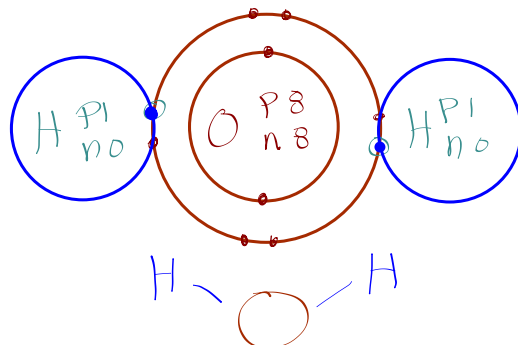
Les composés moléculaires

- Élément **non-métallique** + élément **non-métallique**

- Sont formés de liaisons **covalentes** (un partage d'électrons)

O F
C P
N Cl

H₂O



- La formule chimique indique le nombre précis d'atomes de chaque élément présent dans la molécule
 - Ex. **dioxyde de dihydrogène** H₂O₂ n'est pas réduit à HO; **chaque atome est représenté dans la formule**

Nommer les composées moléculaires:

- **Nomme le deuxième élément** de la formule (avec une terminaison de « ure ») et **ajoute le préfixe** qui indique le nombre d'atome dans une molécule; 1=mono, 2=di, 3=tri, 4=tétra, 5=penta, 6=hexa, 7=hepta, 8=octa, 10=déca

- **Nomme le premier élément avec son nom normal.**

○ CO = monoxyde de carbone

○ CO₂ = dioxyde de carbone

○ N₂O₃ = trioxyde de diazote

○ P₄O₁₀ = decaoxyde de tétraphosphore

○ tétrachlorure de carbone = CCl₄

○ trinitrure de chlore = ClN₃

○ monoxyde d'azote = NO

○ dioxyde d'azote = NO₂

incluant le préfixe au besoin s'il y a plus qu'un

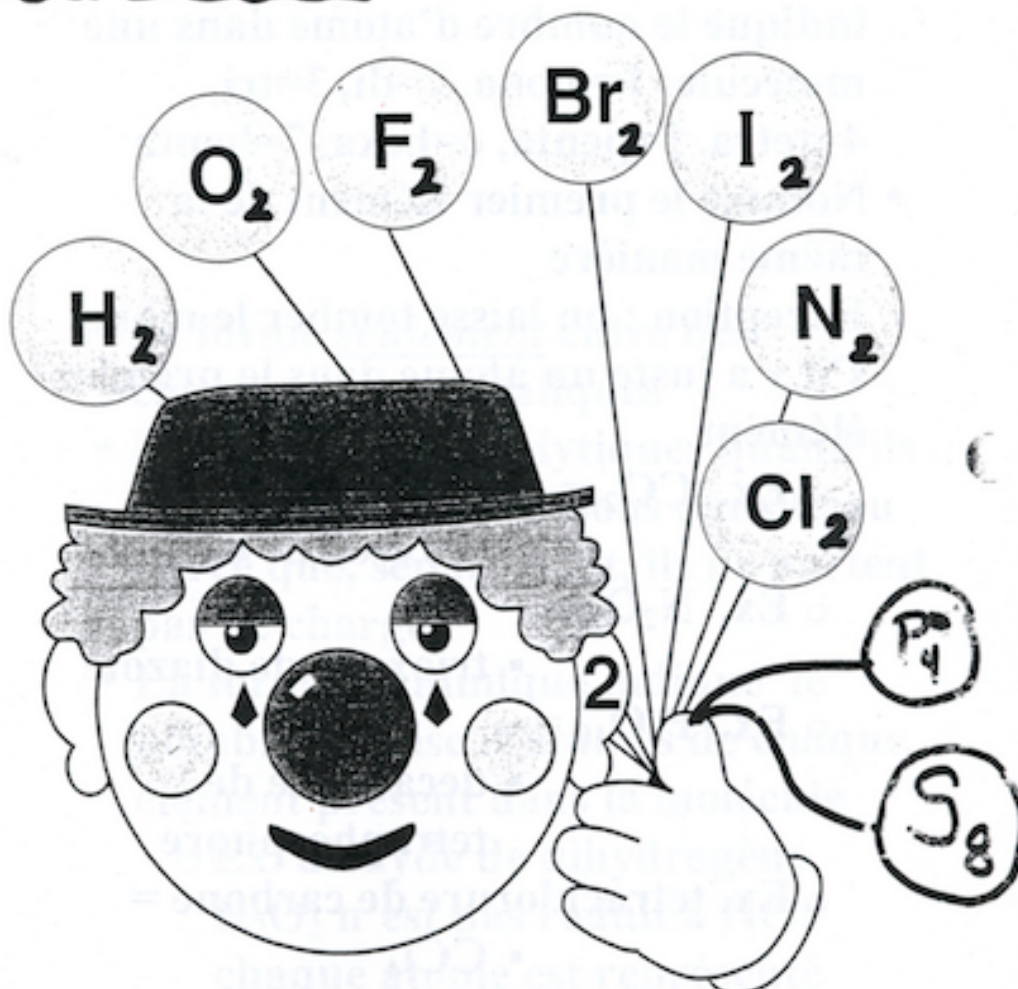
Les composés d'hydrogène ont des noms non standard qui viennent des **'bons vieux temps'**. Il faut mémoriser ou rechercher leurs noms.

Ex.	Ammoniac	NH ₃
	Méthane	CH ₄
	Éthane	C ₂ H ₆

CHAPITRE 5
TRANSPARENT POUR
RÉTROPROJECTEUR

Le clown HOFBrINCIP^S Covalent moléculaire

Lorsque deux atomes identiques se joignent l'un à l'autre, ils forment une molécule diatomique. Le clown H-O-F-Br-I-N-Cl peut t'aider à mémoriser les molécules diatomiques. Observe son oreille de près (et le chiffre 2) et rappelle-toi que tous ces éléments existent deux par deux.



1. Ecris le nom des composés covalents/moléculaires

- a) N_2O
- b) CO_2
- c) PI_3
- d) PCl_5
- e) SO_2
- f) N_2O_4
- g) O_2
- h) P_4S_{10}
- i) NI_3
- j) S_8
- k) S_2F_{10}
- l) CO
- m) NH_3
- n) CCl_4
- o) CS_2

2. Ecris la formule des composés suivants

- a) tribromure d'azote
- b) hexafluorure de soufre
- c) tétrasulfure de diazote
- d) difluorure d'oxygène
- e) tétraiodure de carbone
- f) monoxyde de dichlorure
- g) hexachlorure de diiode
- h) pentachlorure de phosphore
- i) méthane (tétrahydruure de carbone)
- j) ammoniac (trihydruure d'azote)

1. Ecris le nom des composés covalents/moléculaires

- a) N_2O Monoxyde de diazote
- b) CO_2 dioxyde de carbone
- c) PI_3 triiodure de phosphore
- d) PCl_5 pentachlorure de phosphore
- e) SO_2 dioxyde de soufre
- f) N_2O_4 tétraoxyde de diazote
- g) O_2 oxygène
- h) P_4S_{10} décasydure de tétraphosphore
- i) NI_3 triiodure d'azote
- j) S_8 soufre
- k) S_2F_{10} décafluorure de disulfure
- l) CO monoxyde de carbone
- m) NH_3 trihydrure d'azote
- n) CCl_4 tétrachlorure de carbone
- o) CS_2 disulfure de carbone

2. Ecris la formule des composés suivants

- a) tribromure d'azote NBr_3
- b) hexafluorure de soufre SF_6
- c) tétrasulfure de diazote N_2S_4
- d) difluorure d'oxygène OF_2
- e) tétraiodure de carbone CI_4
- f) monoxyde de dichlorure Cl_2O
- g) hexachlorure de diiode I_2Cl_6
- h) pentachlorure de phosphore PCl_5
- i) méthane (tétrahydure de carbone) CH_4
- j) ammoniac (trihydure d'azote) NH_3