

# Le Nom et la Formule Chimiques des Composés Ioniques et Moléculaires



# UICPA 1919

---

Le système universel de nomenclature et de symboles était créer par l'Union Internationale de Chimie Pure et Appliquée (UICPA) pour réduire la confusion parmi les langues différentes.



# Quelle information est contenue dans un nom chimique?

Examine les noms des composés ioniques ci-dessous. Note la partie du tableau périodique où se trouvent les éléments. Décris au moins deux régularités concernant la façon dont les noms sont formés. Note au moins deux questions que tu te poses au sujet des noms des composés ioniques.

- a) bromure de sodium
- b) sulfure de magnésium
- c) oxyde de fer(III)
- d) nitrure de plomb(IV)
- e) fluorure d'aluminium
- f) chlorure de calcium

# Le Nom Chimique des Composés Ioniques Binaires

Un composé ionique binaire est formé d'ions de deux éléments différents: un ion métallique chargé positivement et un ion non métallique chargé négativement.



**Élément Métallique**  
**Élément Non-Métallique**

# Le Nom Chimique des Composés Ioniques Binaires

Dans un composé ionique binaire on nomme toujours l'ion négatif en premier avec le suffixe "ure."

La deuxième partie est le nom de l'ion positif mais on donne le même que celui de l'élément.

Tableau 3.1 Les ions non métalliques

Élément	Ion	Symbole	Groupe
fluor	fluorure	F <sup>-</sup>	17
chlore	chlorure	Cl <sup>-</sup>	17
brome	bromure	Br <sup>-</sup>	17
iode	iodure	I <sup>-</sup>	17
oxygène	oxyde*	O <sup>2-</sup>	16
soufre	sulfure*	S <sup>2-</sup>	16
sélénium	séléniure	Se <sup>2-</sup>	16
azote	nitride*	N <sup>3-</sup>	15
phosphore	phosphure	P <sup>3-</sup>	15

**NaF**

**AlF<sub>3</sub>**

**Ca<sub>3</sub>P<sub>2</sub>**

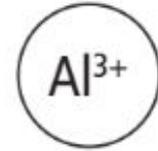
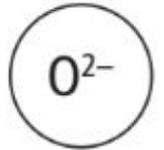
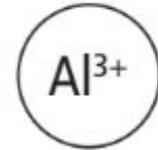
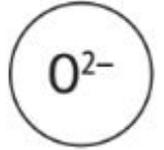
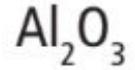
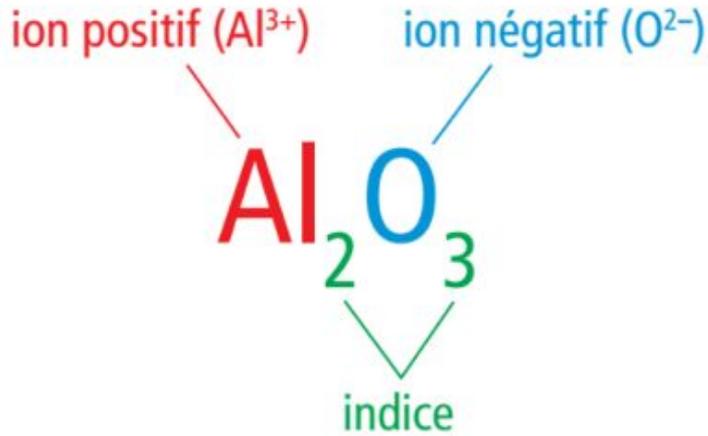
**MgO**

**K<sub>2</sub>S**

**Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>**

# Formule Chimique d'un Composé Ionique

[Video](#)



2 ions  $\text{Al}^{3+}$  : 3 ions  $\text{O}^{2-}$

Charge de $\text{Al}^{3+}$	Charge de $\text{O}^{2-}$
Il y a deux ions aluminium dans la formule, chacun ayant une charge de 3+. $2 \times (3+) = 6+$	Il y a trois ions oxyde dans la formule, chacun ayant une charge de 2-. $3 \times (2-) = 6-$
<b>Charge nette:</b> $(6+) + (6-) = 0$	

# Essayez les questions 7-10 à la page 113 et les exercices pratiques 1-3 à la page 115.

## Vérifie ce que tu as compris

- Examine le tableau périodique et compare-le au **tableau 3.1** (page 111). Que remarques-tu au sujet de l'emplacement des éléments dans le tableau et de la charge des ions qu'ils forment?
- Parmi les composés ioniques ci-dessous, lesquels sont binaires et lesquels ne le sont pas? Explique tes réponses.  
a) KCl      b)  $\text{Al}_2\text{O}_3$       c)  $\text{NaNO}_3$       d)  $\text{NH}_4\text{Cl}$
- Écris le nom des composés ioniques formés par les couples d'éléments suivants.  
a) rubidium et brome  
b) oxygène et magnésium  
c) strontium et fluor
- Quel est le nom des composés ioniques suivants?  
a) KBr      c) MgSe      e)  $\text{Li}_3\text{N}$       g)  $\text{BeF}_2$   
b)  $\text{MgCl}_2$       d)  $\text{Na}_2\text{S}$       f)  $\text{AlBr}_3$       h) RbBr

## Exercices pratiques

- Quelle est la formule des composés ioniques formés à partir des couples d'éléments suivants?  
a)  $\text{Na}^+$  et  $\text{Br}^-$       c)  $\text{Zn}^{2+}$  et  $\text{I}^-$   
b)  $\text{K}^+$  et  $\text{S}^{2-}$       d)  $\text{Mg}^{2+}$  et  $\text{N}^{3-}$
- Quelle est la formule des composés ioniques suivants?  
a) iodure de sodium      f) iodure d'aluminium  
b) oxyde de zinc      g) phosphore d'aluminium  
c) chlorure de magnésium      h) oxyde de calcium  
d) sélénure de potassium      i) sulfure de calcium  
e) sulfure d'argent      j) bromure de rubidium
- L'iodure d'argent a une structure cristalline semblable à celle de la glace et peut faire geler l'eau. Ce composé est parfois utilisé dans des expériences d'ensemencement des nuages. On répand alors de l'iodure d'argent dans les nuages en vue de provoquer des précipitations. La **figure 3.13** ci-dessous montre un générateur d'iodure d'argent. Quelle est la formule chimique de l'iodure d'argent?



7. Examine le tableau périodique et compare-le au **tableau 3.1** (page 111). Que remarques-tu au sujet de l'emplacement des éléments dans le tableau et de la charge des ions qu'ils forment?
8. Parmi les composés ioniques ci-dessous, lesquels sont binaires et lesquels ne le sont pas? Explique tes réponses.
- a) KCl                      b)  $Al_2O_3$                       c)  $NaNO_3$                       d)  $NH_4Cl$

7.

Les atomes des éléments du groupe 17 forment des ions de charge -1 (valence 1-)  
Les atomes des éléments du groupe 16 forment des ions de charge -2 (valence 2-).  
Les atomes des éléments du groupe 15 forment des ions de charge -3 (valence 3-).

8.

Quels sont binaires et lesquels ne le sont pas?

- a) KCl            Binaire ; il y a seulement deux différents types d'éléments  
b)  $Al_2O_3$         Binaire ; il y a seulement deux différents types d'éléments  
c)  $NaNO_3$         Non binaire (polyatomique) ; il y a trois différents types d'éléments.  
d)  $NH_4Cl$         Non binaire (polyatomique) ; il y a trois différents types d'éléments.

9. Écris le nom des composés ioniques formés par les couples d'éléments suivants.

- a) rubidium et brome
- b) oxygène et magnésium
- c) strontium et fluor

10. Quel est le nom des composés ioniques suivants?

- |                      |                      |                      |                     |
|----------------------|----------------------|----------------------|---------------------|
| a) KBr               | c) MgSe              | e) Li <sub>3</sub> N | g) BeF <sub>2</sub> |
| b) MgCl <sub>2</sub> | d) Na <sub>2</sub> S | f) AlBr <sub>3</sub> | h) RbBr             |

- 9.
- a) bromure de rubidium
  - b) oxyde de magnésium
  - c) fluorure de strontium

- 10.
- a) KBr      bromure de potassium
  - b) MgCl<sub>2</sub>    chlorure de magnésium
  - c) MgSe      sélénure de magnésium
  - d) Na<sub>2</sub>S      sulfure de sodium

## Exercices pratiques

1. Quelle est la formule des composés ioniques formés à partir des couples d'éléments suivants?
  - a)  $\text{Na}^+$  et  $\text{Br}^-$
  - b)  $\text{K}^+$  et  $\text{S}^{2-}$
  - c)  $\text{Zn}^{2+}$  et  $\text{I}^-$
  - d)  $\text{Mg}^{2+}$  et  $\text{N}^{3-}$
2. Quelle est la formule des composés ioniques suivants?
  - a) iodure de sodium
  - b) oxyde de zinc
  - c) chlorure de magnésium
  - d) séléniure de potassium
  - e) sulfure d'argent
  - f) iodure d'aluminium
  - g) phosphure d'aluminium
  - h) oxyde de calcium
  - i) sulfure de calcium
  - j) bromure de rubidium
3. L'iodure d'argent a une structure cristalline semblable à celle de la glace et peut faire geler l'eau. Ce composé est parfois utilisé dans des expériences d'ensemencement des nuages. On répand alors de l'iodure d'argent dans les nuages en vue de provoquer des précipitations. La **figure 3.13** ci-dessous montre un générateur d'iodure d'argent. Quelle est la formule chimique de l'iodure d'argent?

1.
  - a.  $\text{NaBr}$
  - b.  $\text{K}_2\text{S}$
  - c.  $\text{ZnI}_2$
  - d.  $\text{Mg}_3\text{N}_2$

2.
  - a.  $\text{NaI}$
  - b.  $\text{ZnO}$
  - c.  $\text{MgCl}_2$
  - d.  $\text{K}_2\text{Se}$
  - e.  $\text{Ag}_2\text{S}$
  - f.  $\text{AlI}_3$
  - g.  $\text{AlP}$
  - h.  $\text{CaO}$
  - i.  $\text{CaS}$
  - j.  $\text{RbBr}$

3.  $\text{AgI}$



# Les Métaux Multivalents

Certains métaux peuvent former différents ions. On utilise les chiffres romains pour distinguer les ions dans une formule chimique.

Les ions de Cuivre: Cuivre (I)  $\text{Cu}^+$  et Cuivre (II)  $\text{Cu}^{2+}$

4	5	6	7	8	9	10	11	12	aluminum	silicon	phosphide	sulfide
22 $\text{Ti}^{4+}$ titanium (IV)	23 $\text{V}^{3+}$ vanadium(III)	24 $\text{Cr}^{3+}$ chromium (III)	25 $\text{Mn}^{2+}$ manganese(II)	26 $\text{Fe}^{3+}$ iron (III)	27 $\text{Co}^{2+}$ cobalt (II)	28 $\text{Ni}^{2+}$ nickel (II)	29 $\text{Cu}^{2+}$ copper (II)	$\text{Zn}^{2+}$ zinc	$\text{Ga}^{3+}$ gallium	$\text{Ge}^{4+}$ germanium	$\text{As}^{3-}$ arsenide	$\text{Se}^{2-}$ selenide
$\text{Ti}^{3+}$ titanium (III)	$\text{V}^{5+}$ vanadium (V)	$\text{Cr}^{2+}$ chromium (II)	$\text{Mn}^{4+}$ manganese(IV)	$\text{Fe}^{2+}$ iron (II)	$\text{Co}^{3+}$ cobalt (III)	$\text{Ni}^{3+}$ nickel (III)	$\text{Cu}^+$ copper (I)					
40 $\text{Zr}^{4+}$ zirconium	41 $\text{Nb}^{5+}$ niobium (V)	42 $\text{Mo}^{6+}$ molybdenum	43 $\text{Tc}^{7+}$ technetium	44 $\text{Ru}^{3+}$ ruthenium(III)	45 $\text{Rh}^{3+}$ rhodium	46 $\text{Pd}^{2+}$ paladium(II)	47 $\text{Ag}^+$ silver	48 $\text{Cd}^{2+}$ cadmium	49 $\text{In}^{3+}$ indium	50 $\text{Sn}^{4+}$ tin (IV)	51 $\text{Sb}^{3+}$ antimony(III)	52 $\text{Te}^{2-}$ telluride
	$\text{Nb}^{3+}$ niobium(III)			$\text{Ru}^{4+}$ ruthenium(IV)		$\text{Pd}^{4+}$ paladium(IV)				$\text{Sn}^{2+}$ tin (II)	$\text{Sb}^{5+}$ antimony(V)	
72 $\text{Hf}^{4+}$ hafnium	73 $\text{Ta}^{5+}$ tantalum	74 $\text{W}^{6+}$ tungsten	75 $\text{Re}^{7+}$ rhenium	76 $\text{Os}^{4+}$ osmium	77 $\text{Ir}^{4+}$ iridium	78 $\text{Pt}^{4+}$ platinum(IV)	79 $\text{Au}^{3+}$ gold (III)	80 $\text{Hg}^{2+}$ mercury (II)	81 $\text{Tl}^+$ thallium (I)	82 $\text{Pb}^{2+}$ lead (II)	83 $\text{Bi}^{3+}$ bismuth(III)	84 $\text{Po}^{2+}$ polonium(II)
						$\text{Pt}^{2+}$ platinum(II)	$\text{Au}^+$ gold (I)	$\text{Hg}^+$ mercury (I)	$\text{Tl}^{3+}$ thallium(III)	$\text{Pb}^{4+}$ lead (IV)	$\text{Bi}^{5+}$ bismuth(V)	$\text{Po}^{4+}$ polonium(IV)

# Les Métaux Multivalents

Pour écrire la formule chimique d'un composé ionique contenant un métal multivalent on fait la même méthode que les noms des composés ioniques binaires.

On ajoute seulement les chiffres romains pour indiquer quels ions.

ex:     $\text{CuO}$     oxyde de cuivre (II)    noir  
       $\text{Cu}_2\text{O}$     oxyde de cuivre (I)    rouge



# Les Composés Ioniques Polyatomiques



Quel est le nom de  $\text{Fe}_2\text{O}_3$ ?

L'ion de fer est  $\text{Fe}^{2+}$  ou  $\text{Fe}^{3+}$

L'ion d'oxygène est  $\text{O}^{2-}$

La charge de trois anions d'oxygène est  $3 \times (-2) = -6$

Alors on a besoin l'ion  $\text{Fe}^{3+}$  pour l'équilibrer.

$2 \times (+3) = +6$

On a oxyde de fer (III).

Essayez les questions 11 et 12 à la page 117  
et les exercices pratiques 4 et 5 à la page 117.

### Vérifie ce que tu as compris

11. Quel est le nom des ions métalliques suivants?  
a)  $V^{4+}$                       b)  $Ni^{3+}$                       c)  $Au^+$                       d)  $Ti^{4+}$
12. Quelle est la formule des composés ci-dessous, qui renferment un métal multivalent?  
a) chlorure de nickel(III)                      c) oxyde de cuivre(I)  
b) sulfure de plomb(IV)                      d) oxyde de cuivre(II)

### Exercices pratiques

4. Écris le nom des composés formés des ions suivants.  
a)  $Co^{3+}$  et  $O^{2-}$                       c)  $Cu^{2+}$  et  $Cl^-$   
b)  $Mn^{4+}$  et  $S^{2-}$                       d)  $Cu^+$  et  $Cl^-$
5. Écris le nom des composés ci-dessous. Chaque composé contient un ion multivalent.  
a)  $FeO$                       c)  $SnS_2$                       e)  $Ni_2S_3$                       g)  $PbF_4$   
b)  $Cu_3N$                       d)  $Sn_3N_2$                       f)  $NiS$                       h)  $TiS_2$

## Vérifie ce que tu as compris

11. Quel est le nom des ions métalliques suivants?  
a)  $V^{4+}$                       b)  $Ni^{3+}$                       c)  $Au^+$                       d)  $Ti^{4+}$
12. Quelle est la formule des composés ci-dessous, qui renferment un métal multivalent?  
a) chlorure de nickel(III)                      c) oxyde de cuivre(I)  
b) sulfure de plomb(IV)                      d) oxyde de cuivre(II)

11.

a)  $V^{4+}$  vanadium(IV)

b)  $Ni^{3+}$  nickel(III)

c)  $Au^+$  or(I)

d)  $Ti^{4+}$  titane(IV)

12.

a) chlorure de nickel(III)  $NiCl_3$

b) sulfure de plomb(IV)  $PbS_2$

c) oxyde de cuivre(I)  $Cu_2O$

d) oxyde de cuivre(II)  $CuO$

## Exercices pratiques

4. Écris le nom des composés formés des ions suivants.
- |  |                                      |
|--|--------------------------------------|
| a) $\text{Co}^{3+}$ et $\text{O}^{2-}$ | c) $\text{Cu}^{2+}$ et $\text{Cl}^-$ |
| b) $\text{Mn}^{4+}$ et $\text{S}^{2-}$ | d) $\text{Cu}^+$ et $\text{Cl}^-$    |
5. Écris le nom des composés ci-dessous. Chaque composé contient un ion multivalent.
- |                          |                            |                            |                   |
|--------------------------|----------------------------|----------------------------|-------------------|
| a) $\text{FeO}$          | c) $\text{SnS}_2$          | e) $\text{Ni}_2\text{S}_3$ | g) $\text{PbF}_4$ |
| b) $\text{Cu}_3\text{N}$ | d) $\text{Sn}_3\text{N}_2$ | f) $\text{NiS}$            | h) $\text{TiS}_2$ |

4.

- a) oxyde de cobalt (III)
- b) sulfure de manganèse (IV)
- c) chlorure de cuivre (II)
- d) chlorure de cuivre (I)

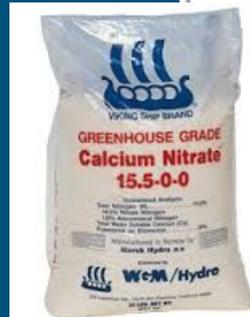
5.

- a) oxyde de fer(II)
- b) nitruure de cuivre(I)
- c) sulfure d'étain(IV)
- d) nitruure d'étain(II)
- e) sulfure de nickel(III)
- f) sulfure de nickel(II)
- g) fluorure de plomb(IV)
- h) sulfure de titane(IV)

# Le Nom Chimique des Composés Ioniques Polyatomiques

Les ions polyatomiques sont formés par 2 ou plusieurs atomes qui ont une charge nette positive ou négative ensemble.

Exemple:  
nitrate de calcium  
 $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$



**Tableau 3.3** Nom, formule et charge de certains ions polyatomiques courants

Charge 1+	Charge 1-	Charge 2-	Charge 3-
ammonium, $\text{NH}_4^+$	acétate, $\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2^-$ chlorate, $\text{ClO}_3^-$ chlorite, $\text{ClO}_2^-$ hydrogénocarbonate, $\text{HCO}_3^-$ hydroxyde, $\text{OH}^-$ nitrate, $\text{NO}_3^-$ nitrite, $\text{NO}_2^-$ permanganate, $\text{MnO}_4^-$	carbonate, $\text{CO}_3^{2-}$ chromate, $\text{CrO}_4^{2-}$ dichromate, $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ peroxyde, $\text{O}_2^{2-}$ sulfate, $\text{SO}_4^{2-}$ sulfite, $\text{SO}_3^{2-}$	phosphate, $\text{PO}_4^{3-}$ phosphite, $\text{PO}_3^{3-}$

## Essayez les exercices pratiques 6 - 8 à la page 119.

6. Quelle est la formule des composés suivants ?
- |                           |                         |
|---------------------------|-------------------------|
| a) nitrate de baryum      | e) dichromate de sodium |
| b) carbonate de potassium | f) chromate de fer(II)  |
| c) sulfate de nickel(II)  | g) acétate de plomb(IV) |
| d) phosphate de magnésium | h) sulfate d'ammonium   |
7. Il y a une erreur dans chacune des formules ci-dessous. Explique l'erreur et corrige la formule.
- phosphate de sodium,  $\text{Na}_3\text{P}$
  - nitrate de magnésium,  $\text{MgNO}_{32}$
  - sulfite de potassium,  $\text{KSO}_3$
  - hydroxyde de sodium,  $\text{Na}(\text{OH})$
8. Les cristaux montrés sur la photo de la **figure 3.18** sont les plus grands découverts à ce jour sur la Terre. Ils se sont formés naturellement dans des conditions très humides et très chaudes. Ils contiennent du sulfate de calcium. Quelle est la formule du sulfate de calcium ?

6. Quelle est la formule des composés suivants?

a) nitrate de baryum

e) dichromate de sodium

b) carbonate de potassium

f) chromate de fer(II)

c) sulfate de nickel(II)

g) acétate de plomb(IV)

d) phosphate de magnésium

h) sulfate d'ammonium



7. Il y a une erreur dans chacune des formules ci-dessous.

Explique l'erreur et corrige la formule.

a) phosphate de sodium,  $\text{Na}_3\text{P}$

b) nitrate de magnésium,  $\text{MgNO}_{32}$

c) sulfite de potassium,  $\text{KSO}_3$

d) hydroxyde de sodium,  $\text{Na}(\text{OH})$

7.

a) Dans la formule, l'ion négatif est un phosphore et non un phosphate.

La formule est  $\text{Na}_3\text{PO}_4$

b) Il devrait y avoir des parenthèses autour du symbole de l'ion nitrate.

La formule est  $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$

c) Il manque l'indice « 2 » pour l'ion potassium.

La formule est  $\text{K}_2\text{SO}_3$

d) Il y a des parenthèses qui ne sont pas nécessaires autour de l'ion hydroxyde.

La formule est  $\text{NaOH}$

8. Les cristaux montrés sur la photo de la **figure 3.18** sont les plus grands découverts à ce jour sur la Terre. Ils se sont formés naturellement dans des conditions très humides et très chaudes. Ils contiennent du sulfate de calcium. Quelle est la formule du sulfate de calcium ?



vidéo

# Quelle information est contenue dans un nom chimique?

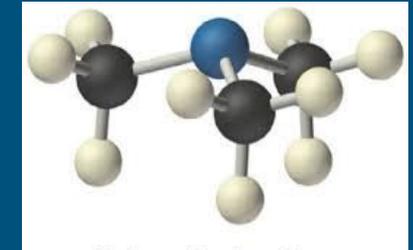
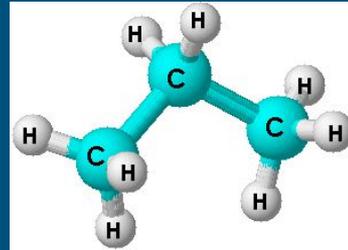
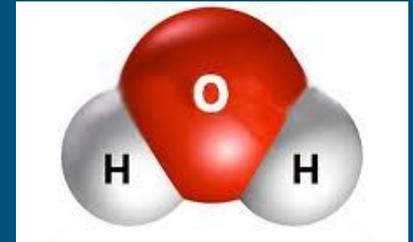
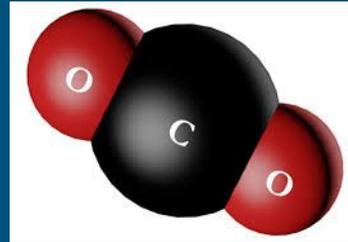
Examine les noms des composés moléculaires ci-dessous. Note la partie du tableau périodique où se trouvent les éléments. Décris au moins deux régularités concernant la façon dont les noms sont formés. Note au moins deux questions que tu te poses au sujet des noms des composés moléculaires.

- a) trioxyde de diazote
- b) trichlorure d'azote
- c) disulfure de carbone
- d) décaoxyde de tétraphosphore
- e) pentabromure de phosphore

# Le Nom Chimique des Composés Moléculaires Binaires

---

Un composé moléculaire binaire est formé d'atomes de deux éléments différents: typiquement deux non-métaux, unis par des liaisons covalentes.

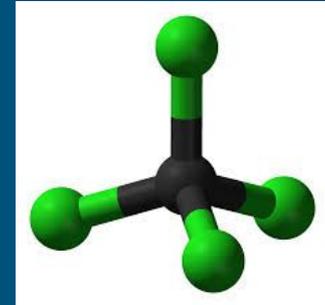
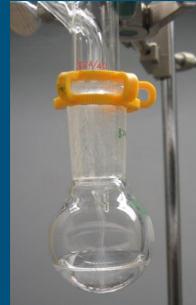


# Le Nom Chimique des Composés Moléculaires Binaires

Le 1<sup>e</sup> élément de la formule est typiquement celui qui se trouve le plus gauche dans le tableau périodique et il apparaît en dernier dans le nom du composé.

Le 2<sup>e</sup> élément de la formule apparaît en premier dans le nom du composé. Cet élément prend le suffixe "ure" (sauf les exceptions comme oxygène qui prend "oxyde")

$\text{CCl}_4$  Tétrachlorure de carbone



# Le Nom Chimique des Composés Moléculaires Binaires

Des préfixes indiquent le nombre d'atomes de chaque éléments dans une molécule.

“Mono” est seulement utilisé pour le premier élément du nom.

Préfixe	Nombre	Préfixe	Nombre
mono-	1	hexa-	6
di- (ou bi-)	2	hepta-	7
tri-	3	octa-	8
tétra-	4	nona-	9
penta-	5	déca-	10



monoxyde de carbone



tétraoxyde de diazote



hexafluorure de soufre



pentasulfur de diphosphore

Essayez les exercices pratiques 9 - 10 à la page 123.

## Exercices pratiques

9. Quelle est la formule des composés moléculaires suivants ?
- |                            |                           |
|----------------------------|---------------------------|
| a) tétrafluorure de soufre | d) difluorure d'oxygène   |
| b) difluorure de disoufre  | e) tribromure d'azote     |
| c) trioxyde de diazote     | f) hexachlorure de diiode |
10. Quel est le nom des composés moléculaires suivants ?
- |                  |                  |                  |                              |                   |                           |
|------------------|------------------|------------------|------------------------------|-------------------|---------------------------|
| a) $\text{PI}_3$ | b) $\text{SO}_2$ | c) $\text{SO}_3$ | d) $\text{S}_2\text{F}_{10}$ | e) $\text{CCl}_4$ | f) $\text{N}_2\text{O}_5$ |
|------------------|------------------|------------------|------------------------------|-------------------|---------------------------|

Essayez les exercices pratiques 9 - 10 à la page 123.

### Exercices pratiques

9.

- a.  $SF_4$                       d.  $OF_2$   
b.  $S_2F_2$                       e.  $NBr_3$   
c.  $N_2O_3$                       f.  $I_2Cl_6$

10.

- a. triiodure de phosphore                      b. dioxyde de soufre  
c. trioxyde de soufre                              d. décafluorure de disoufre  
e. tétrachlorure de carbone                      f. pentaoxyde de diazote

9. Quelle est la formule des composés moléculaires suivants ?

- a) tétrafluorure de soufre                      d) difluorure d'oxygène  
b) difluorure de disoufre                      e) tribromure d'azote  
c) trioxyde de diazote                              f) hexachlorure de diiode

10. Quel est le nom des composés moléculaires suivants ?

- a)  $PI_3$     b)  $SO_2$     c)  $SO_3$     d)  $S_2F_{10}$     e)  $CCl_4$     f)  $N_2O_5$

# Quelle est la formule des composés suivants?

A. fluorure d'étain (IV)

B. tétraoxyde de diazote

C. phosphate de magnésium

D. nitrure de zinc

E. chlorite d'aluminium

F. pentachlorure de phosphore

# Quelle est la formule des composés suivants?

A. chlorure d'étain (II)

B. pentaoxyde de diazote

C. phosphite de magnésium

D. phosphore de calcium

E. chlorate d'aluminium

F. décafluorure de disoufre

# Quelle est le nom des composés suivants?

A. AlP

B. IF<sub>7</sub>

C. N<sub>2</sub>O<sub>4</sub>

D. CuS

E. Fe(C<sub>2</sub>H<sub>3</sub>O<sub>2</sub>)<sub>3</sub>

F. Mg(OH)<sub>2</sub>

# Quelle est le nom des composés suivants?

A. BP

B. SF<sub>6</sub>

C. N<sub>2</sub>F<sub>4</sub>

D. CuS

E. Mn(C<sub>2</sub>H<sub>3</sub>O<sub>2</sub>)<sub>3</sub>

F. Al(OH)<sub>3</sub>

# Nomenclature

Ionique

vs.

Moléculaire