

Sciences 9 – Les noms et les formules des composés simples
(p 50, 82 – 83)

Nom:
Classe:

1. Énumère les règles pour écrire les noms des composés ioniques dans le tableau suivant:

Étapes pour écrire le nom:	Exemples	
	MgBr ₂	Li ₃ N
1. <i># le 2^{ème} élément</i> Nomme le non-métal et ajoute -ure ou -yde	bromure (Brome + ure)	nitru <u>re</u> * (azote + ure)
2. <i>1^{er} élément</i> Nomme le métal	magnésium	lithium
3. <i>Écris le nom du composé</i>	bromure de magnésium	nitru <u>re</u> de lithium

2. Écris le nom des composés suivants:

Composé	Nom	Composé	Nom	Composé	Nom
AlI ₃		K ₂ S		CdS	
Na ₂ O		RbF		Ag ₂ O	
Mg ₃ P ₂		Ag ₃ N		Cs ₂ S	
AgI		KBr		CaI ₂	
CaSe		Sr ₃ P ₂		NaF	

3. Nomme les préfixes utilisés pour nommer les COMPOSÉS COVALENTS

Nombre d'atomes	Préfixe
1	mono *
2	di
3	tri
4	tétra
5	penta
6	hexa
7	hepta
8	octa
9	nona
10	déca

* mono
seulement
pour le
premier
mot

4. Énumère les règles pour écrire les noms des composés covalents dans le tableau suivant:

Étapes pour écrire le nom:	Exemples	
	CO	SiCl ₄
1. nomme le second élément + suffix ure/	Oxyde	Chlorure
2. Ajoute un yde de un atome de O préfixe à chaque monoxyde élément pour indiquer un atome de C le nombre d'atomes mais on n'utilise pas <u>mon</u> pour le deuxième mot donc carbone		4 atomes de chlore donc tétrachlorure 1 silicium
3. nomme le premier élément	<u>Carbone</u>	Silicium
4. Écris le nom du composé	monoxyde de carbone	tétrachlorure de silicium

5. Écris le nom des composés suivants:

Composé	Nom	Composé	Nom	Composé	Nom
SO ₃	trioxyde de soufre	CCl ₄	tétrachlorure de carbone	N ₂ O ₃ *	trioxyde de dinitrogène
P ₂ O ₅	pentaoxyde de diphosphore	C ₄ H ₁₀	butane	SiO ₂	dioxyde de silicium
C ₃ H ₈	propane	SiO ₄	tétraoxyde de silicium	C ₆ H ₁₂ O ₆	glucose
CH ₄	méthane	CO ₂	dioxyde de carbone	NO ₃ *	trioxyde de nitrogène

6. Explique les différences entre les façons de nommer un composé ionique et un composé covalent.

covalent utilise les préfixes

- 1a) NaCl - chlorure de sodium
- b) K_2O - oxyde de potassium
- c) Cs_3P - phosphore de césium
- d) CaF_2 - fluorure de calcium
- e) AlBr_3 - bromure d'aluminium
- f) Mg_3N_2 - nitruide de magnésium
- g) K_3N - nitruide de potassium
- h) CaS - sulfure de calcium
- i) Ag_2S - sulfure d'argent
- j) AlP - phosphore d'aluminium
- k) Sr_3N_2 - nitruide de strontium
- l) Cs_2O - oxyde de césium