

name and write formulas for common ionic compounds and molecular compounds and describe the usefulness of the IUPAC nomenclature system (319-1, 114-8)

Devoir #2 – Nomenclature Chimique

1. Indique si les composés suivants sont ioniques ou moléculaire :

- a. NaNO_3
- b. MgSO_4
- c. K_2CO_3
- d. NaCl
- e. MgBr_2
- f. CO_2
- g. H_2O
- h. CH_4

2. Écrivez les formules des composés ci-dessous :

- a. Sulfate de plomb (II)
- b. Oxyde ferrique
- c. Sulfate d'aluminium
- d. Iodure de potassium
- e. Sulfate de cuivre (II)
- f. Trioxyde de soufre
- g. Nitrate de barium
- h. Carbonate de calcium

3. Remplis le tableau suivant :

Élément		Anion	
fluor	F	fluorure	F^{-1}
		chlorure	
		bromure	
		oxyde	
		sulfure	
		nitride	

4. Nomme les composés suivants :

- a. NaNO_3
- b. MgSO_4
- c. K_2CO_3
- d. NaCl
- e. MgBr_2
- f. CuO
- g. H_2O
- h. CH_4

5. Remplis le tableau suivant :

Élément	Nom latin	Ion à charge inférieur		Ion à charge supérieurs	
Fer	ferrum	ferreux	Fe^{2+}	ferrique	Fe^{6+}
	cuprum		Cu^+		Cu^{2+}
	plumbum		Pb^{2+}		Pb^{4+}