

**Sciences naturelles 20F**  
**Devoir – Bloc A et B (Les composés)**

**Nom :** \_\_\_\_\_  
**Date :** \_\_\_\_\_

1. Quelle est la différence entre un composé ionique et un composé covalent?

---

---

---

---

2. Qu'est-ce que c'est la règle de l'octet? \_\_\_\_\_

---

---

3. Utilisez la notation de Lewis pour démontrer la liaison ionique.

a) Mg et Br

b) K et N

c) Ga et S

4. Donnez la **formule des composés** formés par l'union des paires d'ions suivants:

a)  $K^+$  et  $CO_3^{2-}$

b)  $Ca^{2+}$  et  $NO_3^-$

c)  $Al^{3+}$  et  $PO_4^{2-}$

d)  $Mg^{2+}$  et  $SO_4^{2-}$

e)  $K^+$  et  $MnO_4^-$

5. Écrivez **la formule** de chacun des composés suivants :

a) chlorure de calcium

b) cyanure de zinc(II)

c) bromure de baryum

d) nitrate d'aluminium

e) carbonate de Fer(III)

6. À l'aide des **préfixes numériques**, écrire le nom des composés suivants :

a)  $P_2O_5$ \_\_\_\_\_

b)  $PCl_5$ \_\_\_\_\_

c)  $SF_6$ \_\_\_\_\_

d)  $PCl_3$ \_\_\_\_\_

7. Écrivez les formules chimiques pour chacun des composés suivants.

a) acétate de nickel (II)

b) chlorate de potassium

c) nitrate de nickel (II)

d) sulfite de gallium (III)

e) phosphate d'ammonium