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

1. Nommer les formules chimiques suivantes :

a) BaO \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ b) FeBr2 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

c) LiF \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ d) CF4 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

e) HgI2 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ f) N2O5 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

g) PCl5 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ h) Na2SO4 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

2. Écrivez la formule chimique des noms suivants :

a) sulfure de fer(II) \_\_\_\_\_\_\_\_ b) iodure de manganèse(II) \_\_\_\_\_\_

c) oxyde de zinc \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ d) hexafluorure de silicium \_\_\_\_\_\_

e) monoxyde de carbone \_\_\_\_\_\_\_ f) monoxyde d’azote \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

g) oxyde de magnésium \_\_\_\_\_\_\_ g) phosphate de calcium \_\_\_\_\_\_\_\_

3. Nommes les ions polyatomiques et molécules suivants.





23. ClO3- \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ 24. Cr2O72- \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

25. HCO3- \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ 26. H2 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

4) Nommes les molécules suivants.





