**Sciences 10**

**Pratique d’extra – Composés ioniques (réguliers, polyatomiques, multivalents, oxyacide)**

Écris la formule pour chacun des composés suivants:

1. Nitrate d’aluminium
2. Fluorure de calcium
3. Bromure de sodium
4. Chlorure de cobalt (III)
5. Chlorate de magnésium
6. Hydroxyde de potassium
7. Oxyde de nickel (II)
8. Séléniure de plomb (IV)
9. Nitrate de cobalt (II)
10. Phosphate de vanadium (V)
11. Iodure de magnésium
12. Nitrure de lithium
13. Nitrate de baryum
14. Hydroxyde d’aluminium
15. Sulfure de gallium
16. Bromure de Chrome (III)
17. Oxyde d’aluminium
18. Sulfate de zinc
19. Bicarbonate d’argent
20. Oxyde d’or (I)

Écris le nom chimique de chacun des composes suivants :

1. NH4Cl
2. TiBr3
3. Cu3P
4. SnSe
5. Pb(SO4)2
6. RbHCO3
7. NiPO4
8. Mn(SO4)2
9. GaAs
10. NaBr
11. Sc(OH)3
12. V2(SO4)5
13. NH4F
14. Li2SO4
15. Zn3P2
16. Cu2O
17. Ag3PO4
18. CoCO3
19. Fe(HCO3)2
20. HgO