

**Sciences naturelles 20F**

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

**Devoir – Bloc B de chimie**

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

**Écrivez le nom ou la formule des composés ioniques suivants.**

1.  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  \_\_\_\_\_

2.  $\text{NaOH}$  \_\_\_\_\_

3.  $\text{MgBr}_2$  \_\_\_\_\_

4.  $\text{KCl}$  \_\_\_\_\_

5.  $\text{FeCl}_2$  \_\_\_\_\_

6.  $\text{FeCl}_3$  \_\_\_\_\_

7.  $\text{Zn}(\text{OH})_2$  \_\_\_\_\_

8.  $\text{Be}_2\text{SO}_4$  \_\_\_\_\_

9.  $\text{CrF}_2$  \_\_\_\_\_

10.  $\text{Al}_2\text{S}_3$  \_\_\_\_\_

11.  $\text{PbO}$  \_\_\_\_\_

12.  $\text{Li}_3\text{PO}_4$  \_\_\_\_\_

13.  $\text{TiI}_4$  \_\_\_\_\_

14.  $\text{Co}_3\text{N}_2$  \_\_\_\_\_

15.  $\text{Mg}_3\text{P}_2$  \_\_\_\_\_

16.  $\text{Ga}(\text{NO}_2)_3$  \_\_\_\_\_

17.  $\text{Ag}_2\text{SO}_3$  \_\_\_\_\_

18.  $\text{Al}(\text{CN})_3$  \_\_\_\_\_

19.  $\text{Be}(\text{CH}_3\text{COO})_2$  \_\_\_\_\_

20.  $\text{NaCl}$  \_\_\_\_\_

21. Phosphure de sodium \_\_\_\_\_
22. Nitrate de magnésium \_\_\_\_\_
23. Sulfite de plomb (II) \_\_\_\_\_
24. Phosphate de calcium \_\_\_\_\_
25. Sulfate de lithium \_\_\_\_\_
26. Cyanure d'argent \_\_\_\_\_
27. Sulfite d'aluminium \_\_\_\_\_
28. Chlorure de béryllium \_\_\_\_\_
29. Arsenure de cuivre (I) \_\_\_\_\_
30. Oxyde de fer (III) \_\_\_\_\_
31. Nitrure de gallium \_\_\_\_\_
32. Bromure de fer (II) \_\_\_\_\_
33. Phosphate de vanadium (V) \_\_\_\_\_
34. Oxyde de calcium \_\_\_\_\_
35. Acétate de magnésium \_\_\_\_\_
36. Sulfate d'aluminium \_\_\_\_\_
37. Carbonate de cuivre (I) \_\_\_\_\_
38. Oxyde de baryum \_\_\_\_\_
39. Sulfite d'aluminium \_\_\_\_\_
40. Bromure d'argent \_\_\_\_\_