

Travail 2,4 Nommez les composés ioniques

Sciences naturelles 20F

Nom : _____

1. Na_2CO_3 carbonate de Sodium
2. NaOH hydroxyde de Sodium
3. MgBr_2 Bromure de Magnésium
4. KCl chlorure de Potassium
5. FeCl_2 chlorure de Fer (II) ← Fe est un élément de transition. c'est -1 donc Fe à une être 2+... Fe²⁺
6. FeCl_3 chlorure de Fer (III)
7. Zn(OH)_2 hydroxyde de Zinc (II)
8. Be_2SO_4 sulfate de Béryllium
9. CrF_2 fluorure de Chrome (II)
10. Al_2S_3 sulfure d'Aluminium
11. PbO oxyde de plomb (II)
12. Li_3PO_4 phosphate de Lithium
13. TiI_4 iodure de Titane (IV)
14. Co_3N_2 nitride de Cobalt (II)
15. Mg_3P_2 phosphure de Magnésium
16. $\text{Ga(NO}_2)_3$ nitrite de Gallium
17. Ag_2SO_3 sulfite d'Argent (I)
18. Al(CN)_3 cyanure d'Aluminium
19. $\text{Be(CH}_3\text{COO)}_2$ acétate de Béryllium
20. NaCl chlorure de Sodium

21. Phosphure de sodium	Na_3PO_4	Na^+	PO_4^{3-}
22. Nitrate de magnésium	$\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$	Mg^{2+}	NO_3^-
23. Sulfite de plomb (II)	PbSO_3	Pb^{2+}	SO_3^{2-}
24. Phosphate de calcium	$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$	Ca^{2+}	PO_4^{3-}
25. Sulfate de lithium	Li_2SO_4	Li^+	SO_4^{2-}
26. Cyanure d'argent	AgCN	Ag^+	CN^-
27. Sulfite d'aluminium	$\text{Al}_2(\text{SO}_3)_3$	Al^{3+}	SO_3^{2-}
28. Chlorure de béryllium	BeCl_2	Be^{2+}	Cl^-
29. Arsenure de cuivre (I)	Cu_3As	Cu^+	As^{3-}
30. Oxyde de fer (III)	Fe_2O_3	Fe^{3+}	O^{2-}
31. Nitrure de gallium	GaN	Ga^{3+}	N^{3-}
32. Bromure de fer (II)	FeBr_3	Fe^{3+}	Br^-
33. Phosphate de vanadium (V)	$\text{V}_3(\text{PO}_4)_3$	V^{5+}	PO_4^{3-}
34. Oxyde de calcium	CaO	Ca^{2+}	O^{2-}
35. Acétate de magnésium	$\text{Mg}(\text{CH}_3\text{COO})_2$	Mg^{2+}	CH_3COO^-
36. Sulfate d'aluminium	$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$	Al^{3+}	SO_4^{2-}
37. Carbonate de cuivre (I)	Cu_2CO_3	Cu^+	CO_3^{2-}
38. Oxyde de baryum	BaO	Ba^{2+}	O^{2-}
39. Sulfite d'aluminium	$\text{Al}_2(\text{SO}_3)_3$	Al^{3+}	SO_3^{2-}
40. Bromure d'argent (I)	AgBr	Ag^+	Br^-