

C.I. - échange e^- pas de Préfixe
 C.C. - 2 n.m. partage e^- Préfixe

Complétez le tableau

Formule	Ionique ou Covalent	Nom
1. NaCH_3COO	I	Acétate de Sodium
2. AlF_3	I	fluorure d'aluminium Al^{3+} F^-
3. NBr_3	C	tribromure d'azote
4. P_2O_3	C	trioxyde de biphosphore
5. BaCO_3 Ba^{2+} CO_3^{2-}	I	Carbonate de Baryum
6. $\text{Ca}(\text{IO}_3)_2$	I	iodate de calcium IO_3^- Ca^{2+}
7. SeCl_2	C	dichlorure de sélénium
8. CO	C	monoxyde de Carbone
9. $\text{Ga}_2(\text{CrO}_4)_3$	I	Chromate de Gallium
10. $\text{Fe}(\text{MnO}_4)_3$	I	permanganate de fer(III) MnO_4^- Fe^{3+} Fe^{3+} MnO_4^- MnO_4^-
11. MgO	I	oxyde de magnésium O^{2-} Mg^{2+}
12. Cr_2O_3 Cr^{3+} O^{2-} O^{2-} O^{2-}	I	oxyde de Chrome (III)
13. SF_6	C	hexafluorure de Soufre
14. $\text{Ni}(\text{NO}_3)_2$	I	nitrate de nickel (II) NO_3^- Ni^{2+}
15. PCl_3	C	trichlorure de phosphore
16. N_2O_3	C	trioxyde d'azote
17. KClO_3	I	chlorate de potassium ClO_3^- K^+
18. KClO	I	hypochlorite de potassium