

ENLACES COVALENTES

Simple, doble y triple

Copia en tu cuaderno, uno a uno los siguientes compuestos y *representalos* con fórmulas de **LEWIS**. Indique la valencia que tiene cada uno de los **elementos implicados en la molécula**.

1. Agua (H_2O)
2. Dióxido de carbono (CO_2)
3. Amoníaco (NH_3)
4. Cloruro de sodio ($NaCl$)
5. Dióxido de azufre (SO_2)
6. Ácido clorhídrico (HCl)
7. Óxido de hierro (Fe_2O_3)
8. Óxido de calcio (CaO)
9. Carbonato de calcio ($CaCO_3$)
10. Hidróxido de sodio ($NaOH$)
11. Acetileno (C_2H_2)
12. Sulfato de cobre ($CuSO_4$)
13. Cloruro de potasio (KCl)
14. Hidróxido de calcio ($Ca(OH)_2$)
15. Ácido sulfúrico (H_2SO_4)
16. Hidróxido de amonio (NH_4OH)
17. Nitrato de potasio (KNO_3)
18. Óxido de aluminio (Al_2O_3)
19. Sulfuro de hierro (FeS)
20. Ácido nítrico (HNO_3)

