

## 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 ( $HNO_3$ )

