

## FORMULACIÓN QUÍMICA – COMPUESTOS BINARIOS – 2º ESO

Nombra mediante nomenclatura de prefijos multiplicadores los siguientes compuestos:

|                   |  |                   |  |
|-------------------|--|-------------------|--|
| Na <sub>2</sub> O |  | SO <sub>3</sub>   |  |
| HCl               |  | BH <sub>3</sub>   |  |
| AlH <sub>3</sub>  |  | KI                |  |
| AgCl              |  | BeCl <sub>2</sub> |  |
| CO <sub>2</sub>   |  | PCl <sub>5</sub>  |  |
| SF <sub>6</sub>   |  | CH <sub>4</sub>   |  |

Formula los siguientes compuestos (el tamaño de los subíndices lo dejamos normal)

Ejemplo: Óxido de litio - Li<sub>2</sub>O

|                         |  |                       |  |
|-------------------------|--|-----------------------|--|
| Óxido de dicesio        |  | Trihidruro de fósforo |  |
| Yoduro de sodio         |  | Cloruro de hidrógeno  |  |
| Tetrahidruro de estaño  |  | Óxido de diplata      |  |
| Óxido de plomo          |  | Difluoruro de oxígeno |  |
| Tetrahidruro de carbono |  | Bromuro de litio      |  |
| Trihidruro de nitrógeno |  | Sulfuro de dipotasio  |  |

Nombra mediante nomenclatura de números de oxidación (n.º romanos) los siguientes compuestos:

Ejemplo: Li<sub>2</sub>O: Óxido de litio (I) Recuerda dejar hueco entre el nombre y el paréntesis.

|                   |  |                   |  |
|-------------------|--|-------------------|--|
| Na <sub>2</sub> O |  | SO <sub>3</sub>   |  |
| HCl               |  | BH <sub>3</sub>   |  |
| AlH <sub>3</sub>  |  | KI                |  |
| AgCl              |  | BeCl <sub>2</sub> |  |
| CO <sub>2</sub>   |  | PCl <sub>5</sub>  |  |
| SF <sub>6</sub>   |  | CH <sub>4</sub>   |  |

Formula los siguientes compuestos (el tamaño de los subíndices lo dejamos normal)

|                            |  |                          |  |
|----------------------------|--|--------------------------|--|
| Óxido de hierro (III)      |  | Hidruro de radio (2+)    |  |
| Fluoruro de sodio (I)      |  | Óxido de zinc (2+)       |  |
| Galano                     |  | Sulfuro de plata (I)     |  |
| Ácido clorhídrico          |  | Hidruro de germanio (4+) |  |
| Fosfano                    |  | Óxido de níquel (II)     |  |
| Hidruro de nitrógeno (III) |  | Óxido de axufre (6+)     |  |