

NOMBRE:

FORMULACIÓN BINARIOS

APELLIDOS:

FyQ 4º ESO D

FECHA:

| FÓRMULA                        | COMPOSICIÓN             | VALENCIA             | TRADICIONAL |
|--------------------------------|-------------------------|----------------------|-------------|
|                                |                         | óxido de cromo(III)  |             |
|                                |                         | óxido de silicio(II) |             |
|                                | dióxido de cadmio       |                      |             |
|                                | trióxido de dinitrógeno |                      |             |
| BaO <sub>2</sub>               |                         |                      |             |
|                                | óxido de mercurio       |                      |             |
|                                |                         | peróxido de rubidio  |             |
| Fe <sub>2</sub> O <sub>6</sub> |                         |                      |             |

|           |                         |                         |         |
|-----------|-------------------------|-------------------------|---------|
| $O_5Cl_2$ |                         |                         |         |
|           | tetrahidruro de carbono |                         |         |
|           |                         |                         | bromano |
|           |                         | peróxido de níquel(III) |         |
|           | hidruro de plata        |                         |         |
|           |                         | hidruro de aluminio     |         |
|           |                         | fluoruro de hidrógeno   |         |
|           | dióxido de carbono      |                         |         |
| $H_2S$    |                         |                         |         |
|           |                         |                         | silano  |
|           |                         | cloruro de estaño(IV)   |         |

|                   |                             |                      |          |
|-------------------|-----------------------------|----------------------|----------|
|                   | pentasulfuro de dinitrógeno |                      |          |
| CaCl <sub>2</sub> |                             |                      |          |
|                   |                             | sulfuro de plomo(IV) |          |
|                   | seleniuro de níquel         |                      |          |
|                   |                             |                      | amoniaco |

| 1     | 2  | 3 | 4 | 5 | 6                         | 7                         | 8                         | 9                         | 10                        | 11                        | 12                        | 13    | 14                        | 15                             | 16                            | 17                            |
|-------|----|---|---|---|---------------------------|---------------------------|---------------------------|---------------------------|---------------------------|---------------------------|---------------------------|-------|---------------------------|--------------------------------|-------------------------------|-------------------------------|
| -1 +1 |    |   |   |   |                           |                           |                           |                           |                           |                           |                           | -3 +3 | -4 ++<br>AsO <sub>2</sub> | -3<br>+++<br>UPRO <sub>2</sub> | -2<br>++<br>AsO <sub>2</sub>  | -1<br>+++<br>AsO <sub>2</sub> |
| +1    | +2 |   |   |   |                           |                           |                           |                           |                           |                           |                           | +3    | -4 ++<br>AsO <sub>2</sub> | -3<br>+++<br>UPRO <sub>2</sub> | -2<br>+++<br>AsO <sub>2</sub> | -1<br>+++<br>AsO <sub>2</sub> |
| +1    | +2 |   |   |   | +6 ++<br>AsO <sub>2</sub> | +6 ++<br>AsO <sub>2</sub> | +6 ++<br>AsO <sub>2</sub> | +6 ++<br>AsO <sub>2</sub> | +6 ++<br>AsO <sub>2</sub> | +6 ++<br>AsO <sub>2</sub> | +6 ++<br>AsO <sub>2</sub> |       |                           | -3<br>+++<br>UPRO <sub>2</sub> | -2<br>+++<br>AsO <sub>2</sub> | -1<br>+++<br>AsO <sub>2</sub> |
| +1    | +2 |   |   |   |                           |                           |                           |                           |                           |                           |                           |       |                           | -3<br>+++<br>UPRO <sub>2</sub> | -2<br>+++<br>AsO <sub>2</sub> | -1<br>+++<br>AsO <sub>2</sub> |
| +1    | +2 |   |   |   |                           |                           |                           |                           |                           |                           |                           |       |                           | -3<br>+++<br>UPRO <sub>2</sub> | -2<br>+++<br>AsO <sub>2</sub> | -1<br>+++<br>AsO <sub>2</sub> |