

## Test de Formulació i Nomenclatura Química Inorgànica. 4<sup>t</sup>. n. 10

Solucions a la dreta

### Formular:

- |                                |                                 |
|--------------------------------|---------------------------------|
| 1. àcid bromós                 | 1. $\text{HBrO}_2$              |
| 2. nitrat de ferro(III)        | 2. $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$   |
| 3. bromur de plom(II)          | 3. $\text{PbBr}_2$              |
| 4. fluorur de calci            | 4. $\text{CaF}_2$               |
| 5. antimoniur de manganés(III) | 5. $\text{MnAs}$                |
| 6. ió sulfit                   | 6. $\text{SO}_3^{2-}$           |
| 7. òxid d'antimoni(III)        | 7. $\text{Sb}_2\text{O}_3$      |
| 8. clorur d'amoni              | 8. $\text{NH}_4\text{Cl}$       |
| 9. hidròxid de bari            | 9. $\text{Ba}(\text{OH})_2$     |
| 10. perclorat de níquel(II)    | 10. $\text{Ni}(\text{ClO}_4)_2$ |
| 11. cianur de mercuri(II)      | 11. $\text{Hg}(\text{CN})_2$    |
| 12. peròxid de cadmi           | 12. $\text{CdO}_2$              |
| 13. hipoclorit de calci        | 13. $\text{Ca}(\text{ClO})_2$   |
| 14. sulfit de manganés(II)     | 14. $\text{MnSO}_3$             |
| 15. hidrur d'alumini           | 15. $\text{AlH}_3$              |

### Anomenar:

- |                                |                             |
|--------------------------------|-----------------------------|
| 1. $\text{FeBr}_2$             | 1. bromur de ferro(II)      |
| 2. $\text{Cu}_2\text{SO}_4$    | 2. sulfat de coure(I)       |
| 3. $\text{KCN}$                | 3. cianur de potassi        |
| 4. $\text{Ag}_2\text{SO}_3$    | 4. sulfit de plata          |
| 5. $\text{Ni}(\text{BrO}_3)_2$ | 5. bromat de níquel(II)     |
| 6. $\text{Bi}(\text{ClO}_4)_3$ | 6. perclorat de bismut(III) |
| 7. $\text{Cd}_3\text{As}_2$    | 7. arseniur de cadmi        |
| 8. $\text{I}_2\text{O}_5$      | 8. pentaòxid de diode       |
| 9. $\text{Hg}_3\text{N}_2$     | 9. nitrur de mercuri(II)    |
| 10. $\text{ClO}^-$             | 10. ió hipoclorit           |
| 11. $\text{O}_3$               | 11. ozó                     |
| 12. $\text{BaCO}_3$            | 12. carbonat de bari        |
| 13. $\text{PbH}_4$             | 13. hidrur de plom          |
| 14. $\text{Mg}(\text{OH})_2$   | 14. hidròxid de magnesi     |
| 15. $\text{H}_2\text{CO}_3$    | 15. àcid carbònic           |