

FORMULACIÓN QUÍMICA - ÓXIDOS

HOJA 1 - SOLUCIONES

1. Nombra los siguientes compuestos en nomenclatura **sistemática**:

- | | | |
|-----|--------------------------------|---------------------------|
| 1. | CO ₂ | Dióxido de carbono |
| 2. | Cu ₂ O | Monóxido de dicobre |
| 3. | Fe ₂ O ₃ | Trióxido de dihierro |
| 4. | As ₂ O ₅ | Pentaóxido de diarsénico |
| 5. | SO ₂ | Dióxido de azufre |
| 6. | Ag ₂ O | Óxido de plata |
| 7. | N ₂ O ₅ | Pentaóxido de dinitrógeno |
| 8. | MgO | Óxido de magnesio |
| 9. | Na ₂ O | Óxido de sodio |
| 10. | SnO | Monóxido de estaño |
| 11. | I ₂ O ₇ | Heptaóxido de diyodo |
| 12. | Cl ₂ O | Monóxido de dicloro |
| 13. | Al ₂ O ₃ | Óxido de aluminio |
| 14. | HgO | Monóxido de mercurio |
| 15. | P ₂ O ₅ | Pentaóxido de difósforo |
| 16. | Cl ₂ O ₃ | Trióxido de dicloro |
| 17. | K ₂ O | Óxido de potasio |
| 18. | SO ₃ | Trióxido de azufre |
| 19. | Br ₂ O ₅ | Pentaóxido de dibromo |
| 20. | PbO ₂ | Dióxido de plomo |

2. Formula los siguientes compuestos:

- | | | | | | | |
|-----|----------------------|--------------------------------|--|-----|-------------------------|--------------------------------|
| 1. | Monóxido de cobre | CuO | | 11. | Dióxido de germanio | GeO ₂ |
| 2. | Dióxido de estaño | SnO ₂ | | 12. | Monóxido de dibromo | Br ₂ O |
| 3. | Trióxido de diníquel | Ni ₂ O ₃ | | 13. | Trióxido de selenio | SeO ₃ |
| 4. | Óxido de cinc | ZnO | | 14. | Monóxido de carbono | CO |
| 5. | Trióxido de cromo | CrO ₃ | | 15. | Óxido de calcio | CaO |
| 6. | Pentaóxido de diyodo | I ₂ O ₅ | | 16. | Monóxido de dinitrógeno | N ₂ O |
| 7. | Óxido de silicio | SiO ₂ | | 17. | Óxido de litio | Li ₂ O |
| 8. | Óxido de sodio | Na ₂ O | | 18. | Trióxido de dioro | Au ₂ O ₃ |
| 9. | Monóxido de hierro | FeO | | 19. | Óxido de berilio | BeO |
| 10. | Monóxido de cobalto | CoO | | 20. | Heptaóxido de dicloro | Cl ₂ O ₇ |