

EJERCICIOS DE NOMENCLATURA SOBRE LOS ÓXIDOS ÁCIDOS (ANHÍDRIDOS).

| Nº | Fórmula | Sistemática | Stock | Tradicional |
|----|--------------------------------|-------------|-------|-------------|
| 1 | CO ₂ | | | |
| 2 | I ₂ O ₅ | | | |
| 3 | SiO ₂ | | | |
| 4 | P ₂ O | | | |
| 5 | P ₂ O ₃ | | | |
| 6 | P ₂ O ₅ | | | |
| 7 | Sb ₂ O | | | |
| 8 | Sb ₂ O ₃ | | | |
| 9 | SO ₂ | | | |
| 10 | SO ₃ | | | |
| 11 | N ₂ O | | | |
| 12 | N ₂ O ₃ | | | |
| 13 | N ₂ O ₅ | | | |
| 14 | Cl ₂ O | | | |
| 15 | Cl ₂ O ₃ | | | |
| 16 | Cl ₂ O ₅ | | | |
| 17 | Cl ₂ O ₇ | | | |
| 18 | NO | | | |
| 19 | NO ₂ | | | |
| 20 | MnO ₃ | | | |
| 21 | Mn ₂ O ₇ | | | |
| 22 | CrO ₃ | | | |
| 23 | SeO ₂ | | | |
| 24 | Br ₂ O ₇ | | | |
| 25 | I ₂ O ₃ | | | |
| 26 | Br ₂ O ₅ | | | |
| 27 | I ₂ O | | | |
| 28 | Br ₂ O ₃ | | | |
| 29 | TeO ₃ | | | |
| 30 | SeO ₃ | | | |