|  |  |
| --- | --- |
| **Acidos oxiácidos** | http://www.eis.uva.es/%7Eqgintro/imagenes/pizarra.gif |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| |  | | --- | | **1.** | | ¿Cuál es la fórmula química del ácido selenioso? |
|  | HSeO2 |
|  | HSeO3 |
|  | H2SeO3 |
|  | H2SeO4 |
|  |  |
| |  | | --- | | **2.** | | ¿Cuál es la fórmula química del ácido nítrico? |
|  | H2NO2 |
|  | H2NO3 |
|  | HNO2 |
|  | HNO3 |
|  |  |
| |  | | --- | | **3.** | | ¿Cuál es la fórmula química del ácido perclórico? |
|  | HClO3 |
|  | H2ClO3 |
|  | HClO4 |
|  | H2ClO3 |
|  |  |
| |  | | --- | | **4.** | | La fórmula del ácido crómico es: |
|  | H2CrO3 |
|  | HCrO3 |
|  | H2CrO4 |
|  | HCrO4 |
|  |  |
| |  | | --- | | **5.** | | ¿La fórmula del ácido fosfórico es: H3PO4? |
|  | Verdadero |
|  | Falso |
|  |  |
| |  | | --- | | **6.** | | ¿La fórmula del ácido sulfúrico es: H2SO4? |
|  | Verdadero |
|  | Falso |
|  |  |
| |  | | --- | | **7.** | | ¿Cuál es la fórmula del ácido carbónico? |
|  | H2CO2 |
|  | HCO2 |
|  | H2CO3 |
|  | H2CO2 |
|  |  |
| |  | | --- | | **8.** | | La fórmula del ácido nítroso es: |
|  | H2NO2 |
|  | HNO2 |
|  | H2NO3 |
|  | Ninguna de las anteriores |
|  |  |
| |  | | --- | | **9.** | | ¿La fórmula del ácido brómico es: HBrO2? |
|  | Verdadero |
|  | Falso |
|  |  |
| |  | | --- | | **10.** | | ¿Cuál es la fórmula del ácido ortosilícico? |
|  | H2SiO2 |
|  | H2SiO3 |
|  | H4SiO3 |
|  | H4SiO4 |

|  |  |
| --- | --- |
| **Hidróxidos** | http://www.eis.uva.es/%7Eqgintro/imagenes/pizarra.gif |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| |  | | --- | | **1.** | | ¿Cuál es la fórmula química del hidróxido de potasio? | |
|  | P2OH | |
|  | P(OH)3 | |
|  | KOH | |
|  | POH | |
|  |  | |
| |  | | --- | | **2.** | | ¿La fórmula del hidróxido de sodio es: Na(OH)2? | |
|  | Verdadero | |
|  | Falso | |
|  |  | |
| |  | | --- | | **3.** | | ¿Cuál es la fórmula química del hidróxido de antimonio(III)? | |
|  | An3OH | |
|  | An(OH)3 | |
|  | An(OH)2 | |
|  | Sb(OH)3 | |
|  |  | |
| |  | | --- | | **4.** | | ¿Cuál es la fórmula química del hidróxido de amonio? | |
|  | NH4OH | |
|  | NH3OH | |
|  | NH4(OH)2 | |
|  | (NH4)2OH | |
|  |  | |
| |  | | --- | | **5.** | | ¿Cuál es la fórmula química del hidróxido de helio(II)? | |
|  | He2OH | |
|  | He(OH)2 | |
|  | HeOH | |
|  | Ninguna de las anteriores | |
|  |  | |
| |  | | --- | | **6.** | | ¿Cuál es la fórmula química del hidróxido de mercurio(II)? | |
|  | Hg2OH | |
|  | Hg3OH | |
|  | Hg(OH)2 | |
|  | HgOH | |
|  |  | |
| |  | | --- | | **7.** | | ¿La fórmula del hidróxido de estroncio es: Es(OH)2? | |
|  | Verdadero | |
|  | Falso | |
|  |  | |
| |  | | --- | | **8.** | | ¿Cuál es la fórmula química del hidróxido de aluminio? | |
|  | Al(OH)3 | |
|  | Al(OH)2 | |
|  | Al(OH)4 | |
|  | AlOH | |
|  |  | |
| |  | | --- | | **9.** | | ¿La fórmula del hidróxido de plata es: Ag(OH)? | |
|  | Verdadero | |
|  | Falso | |
|  |  | |
| |  | | --- | | **10.** | | ¿Cuál es la fórmula química del hidróxido de berilio? | |
|  | Be(OH)3 | |
|  | Be2(OH) | |
|  | Be(OH)2 | |
|  | Be2(OH)3 | |
| **Combinaciones binarias del oxígeno** | | | http://www.eis.uva.es/%7Eqgintro/imagenes/pizarra.gif | |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| |  | | --- | | **1.** | | La fórmula del óxido de plata es: |
|  | Ag2O |
|  | Pt2O |
|  | AgO2 |
|  | PtO2 |
|  |  |
| |  | | --- | | **2.** | | ¿La fórmula CuO corresponde al óxido de cobre(II)? |
|  | Verdadero |
|  | Falso |
|  |  |
| |  | | --- | | **3.** | | La fórmula del óxido de estroncio es: |
|  | Sr2O3 |
|  | Sr2O |
|  | SrO2 |
|  | Ninguna de las anteriores |
|  |  |
| |  | | --- | | **4.** | | La fórmula del óxido de sodio es: |
|  | NaO |
|  | Na2O |
|  | NaO2 |
|  | Na2O3 |
|  |  |
| |  | | --- | | **5.** | | La fórmula del óxido de fósforo(V) es: |
|  | P2O |
|  | P2O3 |
|  | P3O2 |
|  | PO3 |
|  |  |
| |  | | --- | | **6.** | | La fórmula del óxido de fósforo(III) es: |
|  | P2O |
|  | P2O3 |
|  | P3O2 |
|  | PO3 |
|  |  |
| |  | | --- | | **7.** | | ¿La fórmula BaO2 corresponde al óxido de bario? |
|  | Verdadero |
|  | Falso |
|  |  |
| |  | | --- | | **8.** | | ¿La fórmula K2O corresponde al óxido de potasio? |
|  | Verdadero |
|  | Falso |
|  |  |
| |  | | --- | | **9.** | | ¿La fórmula S2O3 corresponde al óxido de azufre VI? |
|  | Verdadero |
|  | Falso |
|  |  |
| |  | | --- | | **10.** | | La fórmula del óxido de nitrógeno(V) es: |
|  | N5O |
|  | N2O5 |
|  | N5O2 |
|  | Ninguna de las anteriores |

|  |  |
| --- | --- |
| **Números de oxidación** | http://www.eis.uva.es/%7Eqgintro/imagenes/pizarra.gif |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| |  | | --- | | **1.** | | Los números de oxidación del Cu son: |
|  | +1 y +2 |
|  | +1 y +3 |
|  | +2 y +3 |
|  | +1, +2, y +3 |
|  |  |
| |  | | --- | | **2.** | | El número de oxidación del oxígeno es, en todos los casos, -2 |
|  | Verdadero |
|  | Falso |
|  |  |
| |  | | --- | | **3.** | | Los números de oxidación del cloro son: |
|  | +1, +3, +5, +7 y -1 |
|  | +2, +4, +6 y -2 |
|  | +3, +5 y -3 |
|  | +1, +2, +3, +4, +5 y -1 |
|  |  |
| |  | | --- | | **4.** | | Los números de oxidación del Fe son: |
|  | +1 y +2 |
|  | +1, +2 y +3 |
|  | +2 y +3 |
|  | +1 y +3 |
|  |  |
| |  | | --- | | **5.** | | Los números de oxidación del Pb son: |
|  | +1 y +2 |
|  | +2 y +3 |
|  | +2 y +4 |
|  | +1 y +3 |
|  |  |
| |  | | --- | | **6.** | | El numero de oxidación del Na es: |
|  | +1 |
|  | +2 |
|  | +1 y +2 |
|  | +2 y +3 |
|  |  |
| |  | | --- | | **7.** | | El número de oxidación del ion cloruro es -1 |
|  | Verdadero |
|  | Falso |
|  |  |
| |  | | --- | | **8.** | | El número de oxidación del Ca es: |
|  | +1 |
|  | +2 |
|  | +3 |
|  | +4 |
|  |  |
| |  | | --- | | **9.** | | El número de oxidación del azufre en el ion sulfato (SO4)-2 es -6 |
|  | Vedadero |
|  | Falso |
|  |  |
| |  | | --- | | **10.** | | El número de oxidación del nitrógeno en el NH3 es +3 |
|  | Verdadero |
|  | Falso |