

FORMULAZIOA(III)_emaitzak

| Izendatu: | | Formulatu: | |
|--|--|------------------------|------------------------------------|
| $(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ | Amonio dikromatoa Diamonio (heptaoxidodikomatoa) | Kaltzio hidruoa | CaH_2 |
| $\text{HF}_{(\text{aq})}$ | Azido fluorhidrikoa | Sufre trioxidoa | SO_3 |
| $\text{Ca}(\text{OH})_2$ | Kaltzio hidroxidoa Kaltzio dihidroxidoa | Berun (II) hidroxidoa | $\text{Pb}(\text{OH})_2$ |
| AgBr | Zilar bromuroa | Kaltzio kloritoa | $\text{Ca}(\text{ClO}_2)_2$ |
| H_3AsO_3 | Azido (orto) artsenioa Trihidrogeno (trioxidoartseniatoa) | Sufre hexafluoruroa | SF_6 |
| CO_2 | Karbono(IV) oxidoa Karbono dioxidoa | Azido teluroso | H_2TeO_3 |
| PbO_2 | Berun(IV) oxidoa Berun dioxidoa | Hidrogeno bromuroa | HBr |
| CuCO_3 | Kobre(II) karbonatoa Kobre (trioxidokarbonatoa) | Burdin (II) kloruroa | FeCl_2 |
| BrF_3 | Bromo(III) fluoruroa Bromo trifluoruroa | Sodio hipokloritoa | NaClO |
| HNO_3 | Azido nitrikoa Hidrogeno (troxidonitratoa) | Metanoa | CH_4 |
| NO_2 | Nitrogeno(IV) oxidoa Nitrogeno dioxidoa | Urre (III) oxidoa | Au_2O_3 |
| Si_3N_4 | Silizio(IV) nitruroa Trisilizio tetranitruroa | Azido hipiodosoa | HI |
| $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ | Kaltzio bikarbonatoa Kaltzio hidrogeno karbonatoa Kaltzio bis[hidrogeno(trioxidokarbonatoa) | Ozonoa | O_3 |
| Ti_2O_3 | Titanio(III) oxidoa Dititanio trioxidoa | Magnesio hidruoa | MgH_2 |
| BeH_2 | Berilio hidruoa | Artseniko pentaioduroa | AsI_5 |
| CuHAsO_4 | Kobre(II) hidrogenoartseniatoa Kobre hidrogeno(tetraoxidoartseniatoa) | Potasio permanganatoa | KMnO_4 |
| NH_3 | amoniakoa | Sodio dikromatoa | $\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ |
| $\text{Ni}_3(\text{PO}_4)_2$ | Nikel(II) fosfatoa Trinikel bis[tetraoxidofosfatoa) | Trioxigeno dibromuroa | O_3Br_2 |
| SbH_3 | Estibanoa Antimonio trihidruoa | Magnesio peroxidoa | MgO_2 |
| PbSO_3 | Berun(II) sulfitoa | Dialuminio trioxidoa | Al_2O_3 |

| | | | |
|-------------------------------------|--|--|---------------------------------------|
| | <i>Berun (trioxidosulfatoa)</i> | | |
| H₂SO₄ | <i>Azido sulfurikoa</i> <i>Dihidrogeno (tetraoxidosulfatoa)</i> | Ur oxigenatua | <i>H₂O₂</i> |
| SnO | <i>Eztainu(II) oxidoa</i> <i>Eztainu monoxidoa</i> | Burdina(III) periodatoa | <i>Fe(IO₄)₃</i> |
| HClO₄ | <i>Azido perklorikoa</i> <i>Hidrogeno (tetraoxidokloratoa)</i> | Kobalto(III) hidruroa | <i>CoH₃</i> |
| H₂MnO₄ | <i>Azido manganikoa</i> <i>Dihidrogeno (tetraoxidomanganikoa)</i> | (di)hidrogeno sulfuroa Azido sulfhidrikoa | <i>H₂S</i> |