

**FORMULAZIO EZ-ORGANIKOA: KONPOSATU BITARRAK ETA HIDROXIDOAK. - Emaitzak**

Izendatu		Formulatu	
<sup>+1</sup> HF <sub>(aq)</sub> <sup>-1</sup>	Azido fluorhidrikoa	Azido klorhidrikoa	<sup>+1</sup> HCl <sub>(aq)</sub> <sup>-1</sup>
<sup>+3</sup> Cl <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>-2</sup>	Dikloro heptaxidoa	Burdin (III) seleniuroa	<sup>+3</sup> Fe <sub>2</sub> Se <sub>3</sub> <sup>-2</sup>
<sup>+2</sup> O <sub>7</sub> Cl <sub>2</sub> <sup>-7</sup>	Kloro(VII) oxidoa Heptaxigeno dikloruroa		
<sup>+2</sup> MgBr <sub>2</sub> <sup>-1</sup>	Magnesio dibromuroa Magnesio bromuroa	Kaltzio hidruroa	<sup>+2</sup> CaH <sub>2</sub> <sup>-1</sup>
<sup>+4</sup> SO <sub>2</sub> <sup>-2</sup>	Sufre dioxidoa Sufre(IV) oxidoa	Hidrogeno fluoruroa	<sup>+1</sup> HF <sup>-1</sup>
<sup>+3</sup> FeCl <sub>3</sub> <sup>-1</sup>	Burdina trikloruroa Burdina(III) kloruroa	Sufre (VI) oxidoa	<sup>+6</sup> SO <sub>3</sub> <sup>-2</sup>
<sup>+1</sup> AgH <sup>+1</sup>	Zilar hidruroa	Bromo(I) oxidoa	<sup>+1</sup> Br <sub>2</sub> O <sup>-2</sup>
<sup>-4</sup> CH <sub>4</sub> <sup>+1</sup>	Metanoa Karbono tetrahidruroa	Estibanoa/estibina	<sup>-3</sup> SbH <sub>3</sub> <sup>+1</sup>
<sup>+3</sup> N <sub>2</sub> O <sub>3</sub> <sup>-2</sup>	Dinitrogeno trioxidoa Nitrogeno(III) oxidoa	Heptaxigeno dikloruroa	<sup>+2</sup> O <sub>7</sub> Cl <sub>2</sub> <sup>-7</sup>
<sup>+2</sup> CuS <sup>-2</sup>	Kobre(II) sulfuroa Kobre monosulfuroa	Kobre(II) hidruroa	<sup>+2</sup> CuH <sub>2</sub> <sup>-1</sup>
<sup>-3</sup> PH <sub>3</sub> <sup>+1</sup>	Fosfanoa Fosforo trihidruroa	Dinitrogeno pentaaxidoa	<sup>+5</sup> N <sub>2</sub> O <sub>5</sub> <sup>-2</sup>
<sup>+1</sup> Cu <sub>2</sub> O <sup>-2</sup>	Kobre(I) oxidoa Dikobre monoxidoa	Zilar kloruroa	<sup>+1</sup> AgCl <sup>-1</sup>
<sup>+1</sup> Li <sub>2</sub> Te <sup>-2</sup>	Litio teleruroa Dilitio teleruroa	Hidrogeno kloruroa	<sup>+1</sup> HCl <sup>-1</sup>
<sup>+3</sup> AuH <sub>3</sub> <sup>-1</sup>	Urre(III) hidruroa Urre trihidruroa	Azido selenhidrikoa	<sup>+1</sup> H <sub>2</sub> Se <sub>(aq)</sub> <sup>-2</sup>
<sup>+2</sup> Ca O <sub>2</sub> <sup>-2</sup>	Kaltzio peroxidoa Kaltzio dioxidoa	Magnesio Teleruroa	<sup>+2</sup> MgTe <sup>-2</sup>
<sup>+3</sup> Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> <sup>-2</sup>	Aluminio oxidoa Dialuminio trioxidoa	Merkurio(I) oxidoa	<sup>+1</sup> Hg <sub>2</sub> O <sup>-2</sup>
<sup>+3</sup> CoH <sub>3</sub> <sup>-1</sup>	Kobalto(III) hidruroa Kobalto trihidruroa	Hidrogeno sulfuroa	<sup>+1</sup> H <sub>2</sub> S <sup>-2</sup>
<sup>+1</sup> H <sub>2</sub> S <sup>-2</sup>	Hidrogeno sulfuroa/Azido sulfhidrikoa	Amonio hidroxidoa	<sup>+1</sup> (NH <sub>4</sub> ) <sup>-1</sup> OH
<sup>+1</sup> Na <sub>2</sub> O <sub>2</sub> <sup>-2</sup>	Sodio peroxidoa Disodio dioxidoa	Platino(IV) oxidoa	<sup>+4</sup> PtO <sub>2</sub> <sup>-2</sup>
<sup>-3</sup> NH <sub>3</sub> <sup>+1</sup>	Amoniako Nitrogeno trihidruroa	Nikel(II) sulfuroa	<sup>+2</sup> NiS <sup>-2</sup>
<sup>+3</sup> CoI <sub>3</sub> <sup>-1</sup>	Kobalto(III) ioduroa Kobalto triioduroa	Kobalto(II) hidruroa	<sup>+2</sup> CoH <sub>2</sub> <sup>-1</sup>
<sup>+2</sup> HgH <sub>2</sub> <sup>-1</sup>	Merkurio(II) hidruroa Merkurio dihidruroa	Litio peroxidoa	<sup>+1</sup> Li <sub>2</sub> O <sub>2</sub> <sup>-2</sup>
<sup>+2</sup> Ca(OH) <sub>2</sub> <sup>-1</sup>	Kaltzio hidroxidoa /kaltzio dihidroxidoa	Platino (IV) hidroxidoa	<sup>+4</sup> Pt(OH) <sub>4</sub> <sup>-1</sup>