

## 5. Gaia. Ariketak Hidroxidoak

**Argibideak:** ezkutatu eskuineko edo ezkerreko zutabea ariketa hauek egiteko

1. Izenda (edo formula) itzazu hurrengo hidroxidoak, oxidazio-zenbakia erabiliz.

NaOH	sodio hidroxido
Mg(OH) <sub>2</sub>	magnesio hidroxido
Co(OH) <sub>2</sub>	kobalto(II) hidroxido
Cr(OH) <sub>3</sub>	kromo(III) hidroxido
Cu(OH) <sub>2</sub>	kobre(II) hidroxido

2. Formula (edo izenda oxidazio-zenbakia erabiliz) itzazu hurrengo hidroxidoak.

nikel(III) hidroxido	Ni(OH) <sub>3</sub>
litio hidroxido	LiOH
estrontzio hidroxido	Sr(OH) <sub>2</sub>
burdina(II) hidroxido	Fe(OH) <sub>2</sub>
kadmio hidroxido	Cd(OH) <sub>2</sub>

3. Izenda (edo formula) itzazu hurrengo hidroxidoak, karga-zenbakia erabiliz.

RbOH	rubidio hidroxido
Zn(OH) <sub>2</sub>	zink hidroxido
CuOH	kobre(1+) hidroxido
Ca(OH) <sub>2</sub>	kaltzio hidroxido
Ni(OH) <sub>2</sub>	nikel(2+) hidroxido

4. Formula (edo izenda karga-zenbakia erabiliz) itzazu hurrengo hidroxidoak.

burdina(3+) hidroxido	Fe(OH) <sub>3</sub>
bario hidroxido	Ba(OH) <sub>2</sub>
kobalto(3+) hidroxido	Co(OH) <sub>3</sub>
paladio(2+) hidroxido	Pd(OH) <sub>2</sub>

merkurio(2+) hidroxido

$\text{Hg}(\text{OH})_2$

5. Izenda (edo formula) itzazu hurrengo hidroxidoak aurrizki biderkatzaileak erabiliz.

$\text{Cr}(\text{OH})_3$

kromo trihidroxido

$\text{Zn}(\text{OH})_2$

zink dihidroxido

$\text{CsOH}$

zesio hidroxido

$\text{Be}(\text{OH})_2$

berilio dihidroxido

$\text{Ni}(\text{OH})_2$

nikel dihidroxido