

*Birpasako*

*Ariketak*



## 8. BIRPASAKO ARIKETEN EMAITZAK

### 1. Konposatu bitarrak

#### 1.1. Oxigenoaren konposatu bitarrak

1.1.1. Izendatu ondoko konposatuak adierazitako nomenklaturak erabiliz:

<u>Formula</u>	<u>Nomenklatura sistematikoa</u>	<u>Nomenklat. tradizionala</u>
1. $\text{Cl}_2\text{O}_7$	dikloro heptaoxidoa	anhidrido perklorikoa
2. $\text{FeO}$	burdina oxidoa	oxido ferrosoa
3. $\text{N}_2\text{O}_3$	dinitrogeno trioxidoa	anhidrido nitrosoa
4. $\text{SO}_3$	sufre trioxidoa	anhidrido sulfurikoa
5. $\text{Cr}_2\text{O}_3$	dikromo trioxidoa	oxido kromikoa
6. $\text{Br}_2\text{O}_3$	dibromo trioxidoa	anhidrido bromosoa
7. $\text{P}_2\text{O}_5$	difosforo pentaoxidoa	anhidrido fosforikoa
8. $\text{CO}_2$	karbono dioxidoa	anhidrido karbonikoa
9. $\text{I}_2\text{O}_5$	diiodo pentaoxidoa	anhidrido iodikoa
10. $\text{MnO}_2$	manganeso dioxidoa	anhidrido mangansoa

1.1.2. Formulatu adierazten diren oxidoak:

1. Dikromo trioxidoa	$\text{Cr}_2\text{O}_3$	16. Berun(IV) oxidoa	$\text{PbO}_2$
2. Nitrogeno(V) oxidoa	$\text{N}_2\text{O}_5$	17. Anhidrido perbromikoa	$\text{Br}_2\text{O}_7$
3. Dikloro heptaoxidoa	$\text{Cl}_2\text{O}_7$	18. Sufre trioxidoa	$\text{SO}_3$
4. Anhidrido fosforikoa	$\text{P}_2\text{O}_5$	19. Kobalto(II) oxidoa	$\text{CoO}$
5. Kaltzio oxidoa	$\text{CaO}$	20. Nikel(III) oxidoa	$\text{Ni}_2\text{O}_3$
6. Dikloro pentaoxidoa	$\text{Cl}_2\text{O}_5$	21. Sufre dioxidoa	$\text{SO}_2$
7. Anhidrido sulfurikoa	$\text{SO}_3$	22. Selenio trioxidoa	$\text{SeO}_3$
8. Nitrogeno dioxidoa	$\text{NO}_2$	23. Dibromo pentaoxidoa	$\text{Br}_2\text{O}_5$
9. Sufre(IV) oxidoa	$\text{SO}_2$	24. Kobre(I) oxidoa	$\text{Cu}_2\text{O}$
10. Burdina(II) oxidoa	$\text{FeO}$	25. Oxido ferrikoa	$\text{Fe}_2\text{O}_3$
11. Nitrogeno(III) oxidoa	$\text{N}_2\text{O}_3$	26. Oxido plumbosoa	$\text{PbO}$
12. Burdina(III) oxidoa	$\text{Fe}_2\text{O}_3$	27. Anhidrido klorikoa	$\text{Cl}_2\text{O}_5$
13. Telurio trioxidoa	$\text{TeO}_3$	28. Anhidrido artseniosoa	$\text{As}_2\text{O}_3$
14. Difosforo pentaoxidoa	$\text{P}_2\text{O}_5$	29. Sufre(VI) oxidoa	$\text{SO}_3$
✓ 15. Aluminio(III) oxidoa	$\text{Al}_2\text{O}_3$	30. Fosforo(III) oxidoa	$\text{P}_2\text{O}_3$



### 1.3. Konposatu bitarrak. Oxidoak; hidruroak; gatzak

#### 1.3.1. Formulatu ondoko konposatuak:

1. Hidrogeno sulfuroa	$H_2S$	31. Diburdina trioxidoa	$Fe_2O_3$
2. Amoniakoa	$NH_3$	32. Dikobre oxidoa	$Cu_2O$
3. Magnesio hidruroa	$MgH_2$	33. Sufre dioxidoa	$SO_2$
4. Fosforo trihidruroa	$PH_3$	34. Dikloro heptaoxidoa	$Cl_2O_7$
5. Dinitrogeno tetrahidruroa	$N_2H_4$	35. Nitrogeno(V) oxidoa	$N_2O_5$
6. Hidrogeno kloruroa	$HCl$	36. Litio peroxidoa	$Li_2O_2$
7. Aluminio hidruroa	$AlH_3$	37. Kaltzio peroxidoa	$CaO_2$
8. Karbono tetrahidruroa	$CH_4$	38. Dikromo trioxidoa	$Cr_2O_3$
9. Berilio hidruroa	$BeH_2$	39. Dinitrogeno pentaoxidoa	$N_2O_5$
10. Estrontzio hidruroa	$SrH_2$	40. Dialuminio trioxidoa	$Al_2O_3$
11. Hidrogeno fluoruroa	$HF(H_2F_2)$	41. Dikloro oxidoa	$Cl_2O$
12. Hidrogeno bromuroa	$HBr$	42. Dinitrogeno trioxidoa	$N_2O_3$
13. Nitrogeno trihidruroa	$NH_3$	43. Magnesio(II) oxidoa	$MgO$
14. Azido klorhidrikoa	$HCl(HCl + H_2O)$	44. Bario(II) peroxidoa	$BaO_2$
15. Potasio hidruroa	$KH$	45. Burdina(III) oxidoa	$Fe_2O_3$
16. Berun(II) hidruroa	$PbH_2$	46. Dikloro pentaoxidoa	$Cl_2O_5$
17. Litio hidruroa	$LiH$	47. Kloro dioxidoa	$ClO_2$
18. Bario hidruroa	$BaH_2$	48. Nitrogeno monooxidoa	$NO$
19. Eztainu(IV) hidruroa	$SnH_4$	49. Dikloro trioxidoa	$Cl_2O_3$
20. Azido bromhidrikoa	$HBr(HBr + H_2O)$	50. Manganeso dioxidoa	$MnO_2$
21. Kaltzio hidruroa	$CaH_2$	51. Sufre(VI) oxidoa	$SO_3$
22. Sodio hidruroa	$NaH$	52. Kloro(I) oxidoa	$Cl_2O$
23. Azido iodhidrikoa	$HI(HI + H_2O)$	53. Bromo(III) oxidoa	$Br_2O_3$
24. Rubidio hidruroa	$RbH$	54. Arseniko(I) oxidoa	$As_2O$
25. Azido fluorhidrikoa	$HF(HF + H_2O)$	55. Silizio dioxidoa	$SiO_2$
26. Silizio tetrahidruroa	$SiH_4$	56. Nitrogeno(I) oxidoa	$N_2O$
27. Zesio hidruroa	$CsH$	57. Dinitrogeno oxidoa	$N_2O$
28. Antimonio trihidruroa	$SbH_3$	58. Sufre trioxidoa	$SO_3$
29. Azido telurhidrikoa	$H_2Te(H_2Te + H_2O)$	59. Difosforo pentaoxidoa	$P_2O_5$
30. Arseniko trihidruroa	$AsH_3$	60. Kaltzio oxidoa	$CaO$

### 1.3.2. Izendatu ondoko konposatu bitarrak:

- |                     |                          |               |                       |
|---------------------|--------------------------|---------------|-----------------------|
| 1. $H_2S$           | hidrogeno sulfuroa       | 31. $Fe_2O_3$ | burdina(III) oxidoa   |
| 2. $NH_3$           | nitrogeno trihidruoa     | 32. $Cu_2O$   | kobre(I) oxidoa       |
| 3. $MgH_2$          | magnesio hidruoa         | 33. $SO_2$    | sufre(IV) oxidoa      |
| 4. $PH_3$           | fosforo trihidruoa       | 34. $Cl_2O_7$ | kloro(VII) oxidoa     |
| 5. $N_2H_4$         | dinitrogeno tetrahidruoa | 35. $N_2O_5$  | nitrogeno(V) oxidoa   |
| 6. $HCl$            | hidrogeno kloruroa       | 36. $Li_2O_2$ | litio peroxidoa       |
| 7. $AlH_3$          | aluminio trihidruoa      | 37. $CaO_2$   | kaltzio peroxidoa     |
| 8. $CH_4$           | metanoa                  | 38. $Cr_2O_3$ | kromo(III) oxidoa     |
| 9. $BeH_2$          | berilio hidruoa          | 39. $N_2O_5$  | nitrogeno(V) oxidoa   |
| 10. $SrH_2$         | estrontzio hidruoa       | 40. $Al_2O_3$ | aluminio oxidoa       |
| 11. $H_2F_2$        | hidrogeno fluoruroa      | 41. $Cl_2O_5$ | kloro(V) oxidoa       |
| 12. $HBr$           | hidrogeno bromuroa       | 42. $N_2O_3$  | nitrogeno(III) oxidoa |
| 13. $CrH_3$         | kromo trihidruoa         | 43. $MgO$     | magnesio oxidoa       |
| 14. $HCl + H_2O$    | azido klorhidrikoa       | 44. $BaO_2$   | bario peroxidoa       |
| 15. $KH$            | potasio hidruoa          | 45. $FeO$     | burdina(II) oxidoa    |
| 16. $PbH_4$         | berun tetrahidruoa       | 46. $Cl_2O$   | kloro(I) oxidoa       |
| 17. $LiH$           | litio hidruoa            | 47. $ClO_2$   | kloro(IV) oxidoa      |
| 18. $BaH_2$         | bario hidruoa            | 48. $NO$      | nitrogeno monooxidoa  |
| 19. $SnH_4$         | eztainu tetrahidruoa     | 49. $Cl_2O_3$ | kloro(III) oxidoa     |
| 20. $BrH + H_2O$    | azido bromhidrikoa       | 50. $MnO$     | manganeso(II) oxidoa  |
| 21. $CaH_2$         | kaltzio hidruoa          | 51. $SeO_3$   | selenio(VI) oxidoa    |
| 22. $NaH$           | sodio hidruoa            | 52. $Cl_2O$   | kloro(I) oxidoa       |
| 23. $HI + H_2O$     | azido iodhidrikoa        | 53. $Br_2O_3$ | bromo(III) oxidoa     |
| 24. $RbH$           | rubidio hidruoa          | 54. $As_2O$   | arseniko(I) oxidoa    |
| 25. $H_2F_2 + H_2O$ | azido fluorhidrikoa      | 55. $SiO_2$   | silizio dioxidoa      |
| 26. $SiH_4$         | silizio tetrahidruoa     | 56. $N_2O$    | nitrogeno(I) oxidoa   |
| 27. $CsH$           | zesio hidruoa            | 57. $NO_2$    | nitrogeno dioxidoa    |
| 28. $SbH_3$         | antimonio trihidruoa     | 58. $SO_3$    | sufre(VI) oxidoa      |
| 29. $H_2Te + H_2O$  | azido telurhidrikoa      | 59. $P_2O_5$  | fosforo(V) oxidoa     |
| 30. $AsH_3$         | arseniko trihidruoa      | 60. $CaO$     | kaltzio oxidoa        |

1.3.3. Izendatu ondoko konposatuak adierazitako nomenklaturak erabiliz:

<u>Formula</u>	<u>Nomenklatura sistematikoa</u>	<u>Nomenklat. tradizionala</u>
1. $N_2O_3$	dinitrogeno trioxidoa	anhidrido nitrosoa
2. $N_2O_5$	dinitrogeno pentaoxidoa	anhidrido nitrikoa
3. NO	nitrogeno oxidoa	oxido nitrikoa
4. $N_2O$	dinitrogeno oxidoa	anhidrido hiponitrosoa
5. $NO_2$	nitrogeno dioxidoa	nitrogeno dioxidoa
6. $CrO_3$	kromo trioxidoa	kromo trioxidoa
7. $Cr_2O_3$	dikromo trioxidoa	oxido kromikoa
8. CrO	kromo oxidoa	oxido kromosoa
9. FeO	burdina oxidoa	oxido ferrosoa
10. $Fe_2O_3$	diburdina trioxidoa	oxido ferrikoa
11. $Fe_3O_4$	triburdina tetraoxidoa	oxido ferroso-ferrikoa
12. $Mn_3O_4$	trimanganeso tetraoxidoa	oxido manganoso-manganikoa
13. $Sn_3O_4$	trieztainu tetraoxidoa	oxido estannoso-estannikoa
14. $Cl_2O$	dikloro oxidoa	anhidrido hipoklorosoa
15. $Cl_2O_3$	dikloro trioxidoa	anhidrido klorosoa
16. $Cl_2O_5$	dikloro pentaoxidoa	anhidrido klorikoa
17. $Cl_2O_7$	dikloro heptaoxidoa	anhidrido perklorikoa
18. $ClO_2$	kloro dioxidoa	kloro dioxidoa
19. $SO_2$	sufre dioxidoa	anhidrido sulfurosoa
20. $SO_3$	sufre trioxidoa	anhidrido sulfurikoa
21. $CaF_2$	kaltzio difluoruroa	kaltzio fluoruroa
22. $FeCl_2$	burdina dikloruroa	kloruro ferrosoa
23. $FeCl_3$	burdina trikloruroa	kloruro ferrikoa
24. CuBr	kobre bromuroa	bromuro kuprosoa
25. $V_2S_5$	dibanadio pentasulfuroa	sulfuro banadikoa
26. $PbI_2$	berun diioduroa	ioduro plumbosoa
27. CrS	kromo sulfuroa	sulfuro kromosoa
28. $Cr_2S_3$	dikromo trisulfuroa	sulfuro kromikoa
29. $CoBr_3$	kobalto tribromuroa	bromuro kobaltikoa
30. $P_2O_3$	difosforo trioxidoa	anhidrido fosforosoa
31. $PCl_3$	fosforo trikloruroa	fosforo trikloruroa

## 2. Konposatu hirutarrak

### 2.1. Azido oxoazidoak

#### 2.1.1. Izendatu ondoko konposatuak adierazitako nomenklaturak erabiliz:

<u>Formula</u>	<u>Nomenklat. tradizionala</u>	<u>Nomenklatura sistematikoa</u>
1. $H_2SO_4$	azido sulfurikoa	hidrogeno tetraoxosulfato(VI)
2. $HNO_3$	azido nitrikoa	hidrogeno trioxonitrato(V)
3. $H_2SO_3$	azido sulfurosoa	hidrogeno trioxosulfato(IV)
4. $HClO_4$	azido perklorikoa	hidrogeno tetraoxoklorato(VII)
5. $H_4P_2O_7$	azido difosforikoa	hidrogeno heptaoxidifosfato(V)
6. $HIO_3$	azido iodikoa	hidrogeno trioxiodato(V)
7. $HBrO$	azido hipobromosoa	hidrogeno (mono)oxobromato(I)
8. $HClO_2$	azido klorosoa	hidrogeno dioxoklorato(III)
9. $H_2SeO_2$	azido hiposeleniosoa	hidrogeno dioxoseleniato(II)
10. $H_2CO_3$	azido karbonikoa	hidrogeno trioxokarbonato(IV)
11. $HNO_2$	azido nitrosoa	hidrogeno dioxonitrato(III)
12. $H_2SeO_3$	azido seleniosoa	hidrogeno trioxoseleniato(IV)
13. $HPO_3$	azido metafosforikoa	hidrogeno trioxofosfato(V)
14. $H_3AsO_4$	azido ortoartsenikoa	hidrogeno tetraoxoartseniato(V)
15. $H_2TeO_4$	azido telurikoa	hidrogeno tetraoxotelurato(VI)
16. $H_3SbO_3$	azido ortoantimoniosoa	hidrogeno trioxoantimoniato(III)
17. $H_2SiO_3$	azido silizikoa	hidrogeno trioxosilikato(IV)
18. $H_4As_2O_5$	azido diartseniosoa	hidrogeno pentaoxidartseniato(III)

#### 2.1.2. Formulatu ondoko konposatuak:

1. Azido nitrikoa	$HNO_3$	11. Azido trioxoartseniko(III)	$H_3AsO_3$
2. Hidrogeno oxiodato(I)	$HIO$	12. Hidrogeno trioxofosfato(III)	$H_3PO_3$
3. Azido tetraoxosulfuriko(VI)	$H_2SO_4$	13. Hidrogeno dioxonitrato(III)	$HNO_2$
4. Azido dioxonitriko(III)	$HNO_2$	14. Azido iodikoa	$HIO_3$
5. Azido hipoklorosoa	$HClO$	15. Azido dioxobromiko(III)	$HBrO_2$
6. Azido trioxokarboniko(IV)	$H_2CO_3$	16. Azido permanganikoa	$HMnO_4$
7. Hidrogeno heptaoxidifosfato(V)	$H_4P_2O_7$	17. Azido bromosoa	$HBrO_2$
8. Azido sulfurosoa	$H_2SO_3$	18. Azido heptaoxidikromiko(VI)	$H_2Cr_2O_7$
9. Azido trioxobromiko(V)	$HBrO_3$	19. Hidrogeno trioxoklorato(V)	$HClO_3$
10. Azido (orto)fosforikoa	$H_3PO_4$	20. Azido sulfurikoa	$H_2SO_4$

2.1.4. Formulatu ondoko konposatu hirutarrak:

1. Azido nitrikoa	$\text{HNO}_3$	31. Azido nitrikoa	$\text{HNO}_3$
2. Hidrogeno dioxonitrato(III)	$\text{HNO}_2$	32. Azido tetraoxomanganiko(VI)	$\text{H}_2\text{MnO}_4$
3. Azido trioxofosforiko(V)	$\text{HPO}_3$	33. Azido manganikoa	$\text{H}_2\text{MnO}_4$
4. Hidrogeno dioxofosfato(I)	$\text{H}_3\text{PO}_2$	34. Hidrogeno trioxoiodato(V)	$\text{HIO}_3$
5. Azido arsenioso	$\text{H}_3\text{AsO}_3$	35. Azido kromikoa	$\text{H}_2\text{CrO}_4$
6. Azido sulfurikoa	$\text{H}_2\text{SO}_4$	36. Kaltzio hipobromitoa	$\text{Ca}(\text{BrO})_2$
7. Hidrogeno trioxoseleniato(IV)	$\text{H}_2\text{SeO}_3$	37. Estrotzio kloruroa	$\text{SrCl}_2$
8. Azido perklorikoa	$\text{HClO}_4$	38. Berun(IV) sulfatoa	$\text{Pb}(\text{SO}_4)_2$
9. Azido bromosoa	$\text{HBrO}_2$	39. Sodio sulfuroa	$\text{Na}_2\text{S}$
10. Azido periodikoa	$\text{HIO}_4$	40. Kaltzio karbonatoa	$\text{CaCO}_3$
11. Azido hipoiodosoa	$\text{HIO}$	41. Aluminio bromuroa	$\text{AlBr}_3$
12. Azido permanganikoa	$\text{HMnO}_4$	42. Potasio kromatoa	$\text{K}_2\text{CrO}_4$
13. Hidrogeno oxoiodato(I)	$\text{HIO}$	43. Potasio dikromatoa	$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
14. Azido hipobromosoa	$\text{HBrO}$	44. Kaltzio kloruroa	$\text{CaCl}_2$
15. Azido dikromikoa	$\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$	45. Potasio permanganatoa	$\text{KMnO}_4$
16. Azido trioxokloriko(V)	$\text{HClO}_3$	46. Amonio sulfatoa	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
17. Azido hipoklorosoa	$\text{HClO}$	47. Litio nitratoa	$\text{LiNO}_3$
18. Azido selenikoa	$\text{H}_2\text{SeO}_4$	48. Sodio sulfatoa	$\text{Na}_2\text{SO}_4$
19. Azido sulfurosoa	$\text{H}_2\text{SO}_3$	49. Burdina(III) sulfatoa	$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$
20. Azido difosforiko(I)	$\text{H}_3\text{PO}_2$	50. Potasio permanganatoa	$\text{KMnO}_4$
21. Azido nitrosoa	$\text{HNO}_2$	51. Amonio nitritoa	$\text{NH}_4\text{NO}_2$
22. Azido selenioso	$\text{H}_2\text{SeO}_3$	52. Zerio(III) Trioxosulfato(IV)	$\text{Ce}_2(\text{SO}_3)_3$
23. Azido (orto) fosforikoa	$\text{H}_3\text{PO}_4$	53. Berun(II) tetraoxoseleniato(VI)	$\text{PbSeO}_4$
24. Azido heptaoxidikromiko(VI)	$\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$	54. Potasio kloruroa	$\text{KCl}$
25. Azido oxobromiko(I)	$\text{HBrO}$	55. Litio tetraoxosilikato(IV)	$\text{Li}_4\text{SiO}_4$
26. Hidrogeno dioxobromato(III)	$\text{HBrO}_2$	56. Burdina(II) tetraoxosulfato(VI)	$\text{FeSO}_4$
27. Azido ortofosforosoa	$\text{H}_3\text{PO}_3$	57. Burdina(III) kloruroa	$\text{FeCl}_3$
28. Azido trioxosulfuriko(IV)	$\text{H}_2\text{SO}_3$	58. Zilar trioxonitrato(V)	$\text{AgNO}_3$
29. Hidrogeno trioxoartseniato(III)	$\text{H}_3\text{AsO}_3$	59. Kaltzio tetraoxofosfato(V)	$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
30. Azido nitrosoa	$\text{HNO}_2$	60. Sodio kloruroa	$\text{NaCl}$

## 2.2. Hidroxidoak

### 2.2.1. Izendatu ondoko konposatuak:

1. NaOH sodio hidroxidoa
2. Ca(OH)<sub>2</sub> kaltzio hidroxidoa
3. Al(OH)<sub>3</sub> aluminio hidroxidoa
4. Mg(OH)<sub>2</sub> magnesio hidroxidoa
5. Cr(OH)<sub>3</sub> kromo(III) hidroxidoa
6. Cr(OH)<sub>2</sub> kromo(II) hidroxidoa
7. Pt(OH)<sub>4</sub> platino(IV) hidroxidoa
8. Sr(OH)<sub>2</sub> estrontzio hidroxidoa
9. Pb(OH)<sub>2</sub> berun(II) hidroxidoa
10. Ra(OH)<sub>2</sub> radio hidroxidoa
11. Cd(OH)<sub>2</sub> kadmio hidroxidoa
12. Sn(OH)<sub>4</sub> eztainu(IV) hidroxidoa
13. Sn(OH)<sub>2</sub> eztainu(II) hidroxidoa
14. NH<sub>4</sub>OH amonioko hidroxidoa
15. Fe(OH)<sub>3</sub> burdina(III) hidroxidoa
16. Pb(OH)<sub>4</sub> berun(IV) hidroxidoa
17. Fe(OH)<sub>2</sub> burdina(II) hidroxidoa
18. Co(OH)<sub>3</sub> kobalto(III) hidroxidoa
19. Ni(OH)<sub>2</sub> nikel(II) hidroxidoa
20. Ba(OH)<sub>2</sub> bario hidroxidoa

### 2.2.2. Formulatu ondoko konposatuak:

- |                           |                     |                             |                     |
|---------------------------|---------------------|-----------------------------|---------------------|
| 1. Zilar hidroxidoa       | AgOH                | 11. Magnesio hidroxidoa     | Mg(OH) <sub>2</sub> |
| 2. Berilio hidroxidoa     | Be(OH) <sub>2</sub> | 12. Burdina(II) hidroxidoa  | Fe(OH) <sub>2</sub> |
| 3. Kromo(III) hidroxidoa  | Cr(OH) <sub>3</sub> | 13. Potasio hidroxidoa      | KOH                 |
| 4. Eztainu(IV) hidroxidoa | Sn(OH) <sub>4</sub> | 14. Platino(II) hidroxidoa  | Pt(OH) <sub>2</sub> |
| 5. Kaltzio hidroxidoa     | Ca(OH) <sub>2</sub> | 15. Estrontzio hidroxidoa   | Sr(OH) <sub>2</sub> |
| 6. Aluminio hidroxidoa    | Al(OH) <sub>3</sub> | 16. Kobalto(III) hidroxidoa | Co(OH) <sub>3</sub> |
| 7. Eztainu(II) hidroxidoa | Sn(OH) <sub>2</sub> | 17. Berun(IV) hidroxidoa    | Pb(OH) <sub>4</sub> |
| 8. Radio hidroxidoa       | Ra(OH) <sub>2</sub> | 18. Zink hidroxidoa         | Zn(OH) <sub>2</sub> |
| 9. Nikel(II) hidroxidoa   | Ni(OH) <sub>2</sub> | 19. Urre(III) hidroxidoa    | Au(OH) <sub>3</sub> |
| 10. Kobre(I) hidroxidoa   | CuOH                | 20. Kobalto(II) hidroxidoa  | Co(OH) <sub>2</sub> |

### 2.3. Gatz neutroak

#### 2.3.1. Izendatu ondoko konposatuak:

<u>Formula</u>	<u>N. tradizionala</u>	<u>Nomenklatura sistematikoa</u>
1. $\text{Na}_2\text{SO}_4$	sodio sulfatoa	sodio tetraoxosulfato(VI)
2. $\text{Al}(\text{ClO}_3)_3$	aluminio kloratoa	aluminio tris[trioxoklorato(V)]
3. $\text{CaSO}_4$	kaltzio sulfatoa	kaltzio tetraoxosulfato(VI)
4. $\text{AgNO}_3$	zilar nitratoa	zilar trioxonitrato(V)
5. $\text{Na}_3\text{PO}_4$	sodio fosfatoa	sodio tetraoxofosfato(V)
6. $\text{FeSO}_4$	sulfato ferrosoa	burdina(II) tetraoxosulfato(VI)
7. $\text{Ca}(\text{ClO})_2$	kaltzio hipoklorito	kaltzio bis[monooxoklorato(I)]
8. $\text{KMnO}_4$	potasio permanganatoa	potasio tetraoxomanganato(VII)
9. $\text{CuSO}_4$	sulfato kuprikoa	kobre(II) tetraoxosulfato(VI)
10. $\text{CaCO}_3$	kaltzio karbonatoa	kaltzio trioxokarbonato(IV)
11. $\text{KClO}_4$	potasio perkloratoa	potasio tetraoxoklorato(VII)
12. $\text{LiBrO}_3$	litio bromatoa	litio trioxobromato(V)
13. $\text{Al}_2(\text{SO}_3)_3$	aluminio sulfitoa	aluminio tris[trioxosulfato(IV)]
14. $\text{KBrO}_2$	potasio bromitoa	potasio dioxobromato(III)
15. $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$	nitrato plumbosoa	berun(II) bis[trioxonitrato(V)]
16. $\text{Co}(\text{ClO}_2)_2$	klorito kobaltosoa	kobalto(II) bis[dioxoklorato(III)]
17. $\text{Ni}_2(\text{SeO}_3)_3$	selenito nikelikoa	nikel(III) tris[trioxoseleniato(IV)]
18. $\text{FePO}_3$	burdina ortofosfito	burdina(III) trioxofosfato(III)
19. $\text{Li}_2\text{SiO}_3$	litio silikatoa	litio trioxosilikato(IV)
20. $\text{Cr}_2(\text{TeO}_4)_3$	kromo teluratoa	kromo(III) tris[tetraoxotelurato(VI)]

#### 2.3.2. Formulatu ondoko konposatuak:

1. Kromo(III) sulfatoa	$\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$	11. Nikel(III) trioxiodato(V)	$\text{Ni}(\text{IO}_3)_3$
2. Potasio tetraoxomanganato(VII)	$\text{KMnO}_4$	12. Litio dioxobromato(III)	$\text{LiBrO}_2$
3. Burdina(III) sulfatoa	$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$	13. Burdina(II) dioxonitrato(III)	$\text{Fe}(\text{NO}_2)_2$
4. Kaltzio hipokloritoa	$\text{Ca}(\text{ClO})_2$	14. Sodio tetraoxokromato(VI)	$\text{Na}_2\text{CrO}_4$
5. Potasio perkloratoa	$\text{KClO}_4$	15. Kaltzio trioxonitrato(V)	$\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$
6. Sodio hidrogenosulfato(VI)	$\text{NaHSO}_4$	16. Aluminiotetraoxosulfato(VI)	$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
7. Potasio oxoklorato(I)	$\text{KClO}$	17. Kobre(II) sulfatoa	$\text{CuSO}_4$
8. Kaltzio trioxokarbonato(IV)	$\text{CaCO}_3$	18. Sodio trioxosilikato(IV)	$\text{Na}_2\text{SiO}_3$
9. Burdina(III) tetraoxosulfato(VI)	$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$	19. Zilar nitratoa	$\text{AgNO}_3$
10. Kobre(II) trioxosilikato(IV)	$\text{CuSiO}_3$	20. Burdina(II) trioxokarbonato(IV)	$\text{FeCO}_3$

### 3. Konposatu hirutarrek

#### 3.1. Gatz azidoak

##### 3.1.1. Izendatu ondoko konposatuak:

1.  $\text{KHCO}_3$  potasio karbonato azidoa; potasio hidrogenokarbonatoa
2.  $\text{Na}_2\text{HPO}_4$  sodio hidrogenofosfato azidoa; sodio hidrogenofosfatoa
3.  $\text{CaHPO}_4$  kalsio fosfato azidoa; kaltzio hidrogenofosfatoa
4.  $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$  kalsio fosfato diazidoa; kaltzio dihidrogenofosfatoa
5.  $\text{Al}_2(\text{HPO}_4)_3$  aluminio fosfato azidoa; aluminio hidrogenofosfatoa
6.  $\text{Fe}(\text{HSO}_4)_3$  burdina(III) sulfato azidoa; burdina(III) hidrogenosulfatoa
7.  $\text{Hg}_2\text{HAsO}_4$  merkurio(I) artseniato azidoa; merkurio(I) hidrogenoarseniatoa
8.  $\text{Ca}(\text{HSO}_3)_2$  kaltzio sulfito azidoa; kaltzio hidrogenosulfitoa
9.  $\text{Ag}_2\text{HPO}_4$  zilar fosfato azidoa; zilar hidrogenofosfatoa
10.  $\text{NH}_4\text{H}_2\text{PO}_4$  amonio fosfato diazidoa; amonio dihidrogenofosfatoa

##### 3.1.2. Formulatu ondoko konposatuak:

- |                                  |                                     |                                |                                      |
|----------------------------------|-------------------------------------|--------------------------------|--------------------------------------|
| 1. Potasio dihidrogenofosfatoa   | $\text{KH}_2\text{PO}_4$            | 6. Kaltzio dihidrogenofosfatoa | $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$ |
| 2. Potasio monohidrogenofosfatoa | $\text{K}_2\text{HPO}_4$            | 7. Sodio karbonato azidoa      | $\text{NaHCO}_3$                     |
| 3. Amonio dikromato azidoa       | $\text{NH}_4\text{HCr}_2\text{O}_7$ | 8. Magnesio sulfato azidoa     | $\text{Mg}(\text{HSO}_4)_2$          |
| 4. Sodio fosfato diazidoa        | $\text{NaH}_2\text{PO}_4$           | 9. Potasio hidrogenosulfatoa   | $\text{KHSO}_4$                      |
| 5. Amonio sulfito azidoa         | $\text{NH}_4\text{HSO}_3$           | 10. Kaltzio karbonatoa azidoa  | $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$          |