

## 6. Gaia. Ariketak Oxoazidoak eta oxoanioiak

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

1. Izenda (edo formula) itzazu hurrengo oxoazidoak izendapen arrunta erabiliz.

$\text{HIO}_4$	azido periodiko
$\text{H}_3\text{AsO}_4$	azido artseniko
$\text{H}_3\text{PO}_3$	azido fosforoso
$\text{HNO}_3$	azido nitriko
$\text{HClO}_3$	azido kloriko

2. Formula (edo izenda, izen arrunta erabiliz) itzazu hurrengo oxoazidoak.

azido karboniko	$\text{H}_2\text{CO}_3$
azido teluroso	$\text{H}_2\text{TeO}_3$
azido antimonoso	$\text{H}_3\text{SbO}_3$
azido boriko	$\text{H}_3\text{BO}_3$
azido nitroso	$\text{HNO}_2$

3. Izenda (edo formula) itzazu hurrengo oxoazidoak adizio-izena erabiliz.

$\text{H}_4\text{SiO}_4$	tetrahidroxidosilizio
$\text{H}_3\text{AsO}_3$	trihidroxidooxidoartseniko
$\text{HIO}_2$	hidroxidooxidoiodo
$\text{HBrO}_3$	hidroxidodioxidobromo
$\text{H}_2\text{SeO}_4$	dihidroxidodioxidoselenio

4. Formula (edo izenda, adizio-izena erabiliz) itzazu hurrengo oxoazidoak.

trihidroxidooxidoantimonio	$\text{H}_3\text{SbO}_4$
trihidroxidooxidofosforo	$\text{H}_3\text{PO}_4$
hidroxidokloro	$\text{HClO}$
dihidroxidooxidosufre	$\text{H}_2\text{SO}_3$

hidroxidotrioxidobromo

$\text{HBrO}_4$

5. Izenda (edo formula) itzazu hurrengo oxoanioiak izendapen arrunta erabiliz.

$\text{IO}_4^-$	periodato
$\text{BrO}_2^-$	bromito
$\text{SO}_4^{2-}$	sulfato
$\text{BO}_3^{3-}$	borato
$\text{H}_2\text{PO}_3^-$	dihidrogenofosfito

6. Formula (edo izenda, izen arrunta erabiliz) itzazu hurrengo oxoanioiak.

hidrogenosulfito	$\text{HSO}_3^-$
dihidrogenoborato	$\text{H}_2\text{BO}_3^-$
hidrogenokarbonato	$\text{HCO}_3^-$
karbonato	$\text{CO}_3^{2-}$
nitrato	$\text{NO}_3^-$

7. Izenda (edo formula) itzazu hurrengo oxoanioiak adizio-izena erabiliz. Karga-zenbakia erabil ezazu.

$\text{NO}_2^-$	dioxidonitrato(2-)
$\text{HPO}_4^{2-}$	hidroxidotrioxidofosfato(2-)
$\text{TeO}_4^{2-}$	tetraoxidotelurato(2-)
$\text{SO}_3^{2-}$	trioxidosulfato(2-)
$\text{BrO}_4^-$	tetraoxidobromato(1-)

8. Formula (edo izenda, adizio-izena erabiliz) itzazu hurrengo oxoanioiak. Karga-zenbakia erabil ezazu.

dioxidoiodato(1-)	$\text{IO}_2^-$
tetraoxidoiodato(1-)	$\text{IO}_4^-$
hidroxidotrioxidokromato(1-)	$\text{HCrO}_4^-$
hidroxidodioxidosulfato(1-)	$\text{HSO}_3^-$

hidroxidodioxidoborato(1-)

$\text{HBO}_3^{2-}$

**9.** Izenda (edo formula) itzazu hurrengo polioxoazidoak eta anioiak izendapen arrunta erabiliz.

$\text{H}_6\text{Si}_2\text{O}_7$	azido disiliziko
$(\text{HBO}_2)_n$	azido metaboriko
$(\text{HPO}_3)_n$	azido metafosforiko
$\text{S}_2\text{O}_7^{2-}$	disulfato
$(\text{SiO}_3)_n^{2n-}$	metasilikato

**10.** Izenda (edo formula) itzazu hurrengo polioxoazidoak eta anioiak adizio-izena erabiliz.

$(\text{H}_2\text{SiO}_3)_n$	catena-poli[dihidroxidosilizio- $\mu$ -oxido]
$(\text{BO}_2^-)_n$	catena-poli[oxidoborato- $\mu$ -oxido(1-)]
$\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$	$\mu$ -oxido-bis(dihidroxidooxidofosforo)
$\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_7$	$\mu$ -oxido-bis(hidroxidodioxidosufre)
$\text{Si}_2\text{O}_7^{6-}$	$\mu$ -oxido-bis(trioxidosilikato)(6-)

**11.** Izenda (edo formula) itzazu hurrengo oxoanioiak hidrogeno-nomenklatura erabiliz.

$\text{HSO}_4^-$	hidrogeno(tetraoxidosulfato)(1-)
$\text{HCrO}_4^-$	hidrogeno(tetraoxidokromato)(1-)
$\text{HAsO}_4^{2-}$	hidrogeno(tetraoxidoartsenato)(2-)
$\text{H}_2\text{PO}_3^-$	dihidrogeno(trioxidofosfato)(1-)
$\text{HPO}_3^-$	hidrogeno(trioxidofosfato)(1-)

**12.** Formula (edo izenda, hidrogeno-izena erabiliz) itzazu hurrengo oxoanioiak.

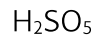
hidrogeno(trioxidosulfato)(1-)	$\text{HSO}_3^-$
dihidrogeno(trioxidoborato)(1-)	$\text{H}_2\text{BO}_3^-$
hidrogeno(trioxidokarbonato)(1-)	$\text{HCO}_3^-$
dihidrogeno(tetraoxidofosfato)(1-)	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$

hidrogeno(tetraoxidofosfato)(2-)



**13.** Formula (edo izenda, ordezkapen funtzionalaren nomenklatura erabiliz) itzazu hurrengo oxoazido eta oxoanioiak.

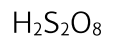
azido peroxisulfuriko



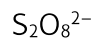
peroxisulfato



azido peroxidisulfuriko



peroxidisulfato



azido tiosulfuriko

