

4. Gaia. Ariketak

Oxigenoaren konposatuak

Argibideak: ezkutatu eskuineko edo ezkerreko zutabea ariketa hauek egiteko.

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

Na_2O	sodio oxido
MgO	magnesio oxido
Cr_2O_3	kromo(III) oxido
N_2O_5	nitrogeno(V) oxido
SO_2	sufre(IV) oxido

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

potasio oxido	K_2O
estrontzio oxido	SrO
burdina(III) oxido	Fe_2O_3
nikel(II) oxido	NiO
sufre(VI) oxido	SO_3

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

ZnO	zink oxido
CuO	kobre(2+) oxido
Mn_2O_3	manganeso(3+) oxido
HgO	merkurio(2+) oxido
BaO	bario oxido

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

burdina(2+) oxido	FeO
rubidio oxido	Rb_2O
kobre(1+) oxido	Cu_2O
kadmio oxido	CdO

kobalto(3+) oxido

Co_2O_3

5. Izenda (edo formula) itzazu hurrengo oxido anizkoitzak karga-zenbakia erabiliz.

TiZnO_3

titanio(4+) zink oxido

Pb_3O_4

diberun(2+) berun(4+) oxido

Fe_3O_4

burdina(2+) diburdina(3+) oxido

CaTiO_3

kaltzio titanio(4+) oxido

Cu_6PbO_8

berun(4+) hexakobre(2+) oxido

6. Izenda (edo formula) itzazu hurrengo peroxido, superoxido eta ozonidoak karga-zenbakia erabiliz.

KO_2

potasio dioxido($\cdot 1-$)

Na_2O_2

sodio dioxido($2-$)

CsO_3

zesio trioxido($\cdot 1-$)

Cu_2O_2

kobre(1+) dioxido($2-$)

$\text{Mg}(\text{O}_2)_2$

magnesio dioxido($\cdot 1-$)

7. Formula (edo izenda) itzazu hurrengo peroxido, superoxido eta ozonidoak.

merkurio(II) peroxido

HgO_2

bario superoxido

$\text{Ba}(\text{O}_2)_2$

zesio ozonido

CsO_3

litio superoxido

LiO_2

bario peroxido

BaO_2

8. Izenda (edo formula) itzazu hurrengo haluroak.

OBr_2

oxigeno dibromuro

O_7Cl_2

heptaoxigeno dikloruro

O_5I_2

pentaoxigeno diioduro

O_3Br_2

trioxigeno dibromuro



OCl_2

oxigeno dikloruro

