

NOMENCLATURA 31-07-2021

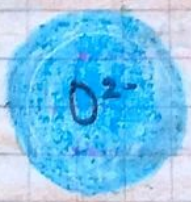
Ejercicios Para Repasar Óxidos metálicos

C.1 Une los siguientes cationes metálicos de número de oxidación fijo con el anión óxido.

Catión Metálico	Anión	Formula	Nombre
Na^{1+}	O^{2-}	Na_2O	Óxido de sodio
Mg^{2+}		MgO	Óxido de magnesio
Ca^{2+}		CaO	Óxido de Calcio
K^{1+}		K_2O	Óxido de Potasio
Cd^{2+}		CdO	Óxido de Cadmio
Ba^{2+}		BaO	Óxido de zinc
Zn^{2+}		ZnO	Óxido de Zinc
Al^{3+}		Al_2O_3	Óxido de Aluminio
Sr^{2+}		SrO	Óxido de Estroncio
Cs^{1+}		Cs_2O	Óxido de Cesio

C.2 Une los siguientes cationes metálicos de número de oxidación variable con el anión óxido

Catión Metálico	Anión	Formula	Nombre Tradicional	Nombre Stock
Hg^{2+}	O^{2-}	HgO	Óxido mercurio	Óxido de Mercurio(II)
Co^{3+}		Co_2O_3	Óxido Cobáltico	Óxido de Cobalto(III)

Pb^{4+}		PbO_2	Óxido Plúmbico	Óxido de Plomo (IV)
Sn^{2+}		SnO	Óxido de Estaño	Óxido de Estaño (II)
Ni^{2+}		NiO	Óxido Niqueloso	Óxido de Níquel (II)
Au^{3+}		Au_2O_3	Óxido Áurico	Óxido de Oro (III)
Zn^{2+}		ZnO	Óxido de Zinc	Óxido de Zinc
Ni^{3+}		Ni_2O_3	Óxido Niquelico	Óxido de Níquel (III)
Cu^{2+}		Cu_2O	Óxido Cúprico	Óxido de Cobre (I)
Au^{+}		Au_2O	Óxido Áurico	Óxido de Oro (I)

C.3 Escribe la fórmula de los siguientes óxidos metálicos.

a) Óxido de Aluminio Al_2O_3

b) Óxido de Cobalto (II) CoO

c) Óxido Plumboso PbO

d) Óxido de Estaño (IV) SnO_2

e) Óxido Ferroso FeO

f) Óxido Cúprico CuO

g) Óxido de Calcio CaO

h) Óxido de Litio Li_2O

i) Óxido de Zinc ZnO

j) Óxido de Oro (I) Au_2O

C.4 En cada una de las siguientes fórmulas químicas subraya el catión y en el espacio correspondiente escribe su número de oxidación.

- | | | | |
|---------------------------------------|-----------|---------------------------------------|-----------|
| a) <u>K₂O</u> | <u>1+</u> | f) <u>PbO₂</u> | <u>4+</u> |
| b) <u>MgO</u> | <u>2+</u> | g) <u>Fe₂O₃</u> | <u>3+</u> |
| c) <u>Co₂O₃</u> | <u>3+</u> | h) <u>K₂O</u> | <u>1+</u> |
| d) <u>Hg₂O</u> | <u>1+</u> | i) <u>Au₂O₃</u> | <u>3+</u> |
| e) <u>SnO</u> | <u>2+</u> | j) <u>Ag₂O</u> | <u>1+</u> |

C.5 Escribe el nombre (tradicional o stock) de los siguientes compuestos.

- a) Cu₂O Óxido cuproso
- b) ZnO Óxido de zinc
- c) Ni₂O₃ Óxido níquelico
- d) HgO Óxido de Mercurio (II)
- e) SnO Óxido estannoso
- f) PbO₂ Óxido plúmbico
- g) Fe₂O₃ Óxido férrico
- h) K₂O Óxido de potasio
- i) Au₂O₃ Óxido áurico
- j) Hg₂O Óxido de Mercurio (I)

C.6 Completa la siguiente tabla colocando la fórmula o el nombre (tradicional o stock).

1.- Óxido de Litio	Li_2O
2.- NiO	Óxido Niqueloso
3.- Óxido Niquelico	Ni_2O_3
4.- PbO_2	Óxido Plumbico
5.- Au_2O	Óxido Auroso
6.- Óxido Ferroso	FeO
7.- Óxido de Estanoso	SnO
8.- Óxido de Potasio	K_2O
9.- Óxido de Aluminio	Al_2O_3
10.- HgO	Oxido de Mercurio (II)
11.- CuO	Óxido Cúprico
12.- Óxido Aurico	Au_2O_3
13.- Co_2O_3	Óxido Cobáltico
14.- Óxido de zinc	ZnO
15.- Cr_2O_3	Óxido de Cromo (III)
16.- MgO	Óxido de Magnesio
17.- Óxido de calcio	CaO
18.- SnO_2	Óxido Estánico
19.- Na_2O	Óxido de Sodio
20.- CoO	Óxido Cobaltoso

Ejercicios Para Repasar Anhídridos u Óxidos no metálicos

C.1 Une los siguientes cationes no metálicos con el anión óxido para formar el anhídrido correspondiente.

Cation no metálico	Anion	Formula	Nombre Tradicional	Nombre stock
Cl^{1+}	O^{2-}	Cl_2O	Anhídrido hipocloroso	Óxido de Cloro (I)
Br^{3+}		Br_2O_3	Anhídrido bromoso	Óxido de Bromo (III)
C^{4+}		CO_2	Anhídrido carbónico	Óxido de Carbono (IV)
I^{7+}		I_2O_7	Anhídrido periódico	Óxido de Yodo (VII)
Cl^{3+}		Cl_2O_3	Anhídrido cloroso	Óxido de cloro (III)
Br^{1+}		Br_2O	Anhídrido hipobromoso	Óxido de Bromo (I)
S^{2+}		SO	Anhídrido hiposulfuroso	Óxido de Azufre (II)
I^{5+}		I_2O_5	Anhídrido yódico	Óxido de Yodo (V)
C^{2+}		CO	Anhídrido carbonoso	Óxido de Carbono (II)
Br^{7+}		Br_2O_7	Anhídrido perbromico	Óxido de Bromo (VII)

C.2 Escribe la fórmula de los siguientes óxidos no metálicos o anhídridos.

a) Óxido de bromo (V) Br_2O_5 f) Anhídrido periódico I_2O_7

b) Anhídrido hipocloroso Cl_2O g) Óxido de azufre (IV) SO_2

c) Anhídrido hipobromoso Br_2O h) Anhídrido yódico I_2O_5

d) Óxido de Carbono (II) CO i) Anhídrido clórico Cl_2O_3

e) Óxido de Yodo (VII) I_2O_7 j) Óxido de bromo (I) Br_2O