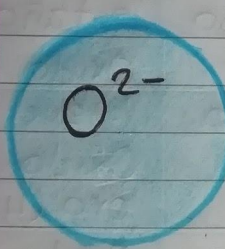


Simbolo	Nombre	Simbolo	Nombre	Simbolo	Nombre	Simbolo	Nombre
Li^{1+}	Litio	Be^{2+}	Berilio				
Na^{1+}	Sodio	Mg^{2+}	Magnesio	Al^{3+}	Aluminio		
K^{1+}	Potasio	Ca^{2+}	Calcio			Bo^{4+}	Boro
Rb^{1+}	Rubidio	Sr^{2+}	Estroncio			Si^{4+}	Silicio
Cs^{1+}	Cesio	Ba^{2+}	Bario				
		Ra^{2+}	Radio				
		Cr^{2+}	Cromo (II)	Cr^{3+}	Cromo (III)	Co^{4+}	Cobalto
Cu^{1+}	Cobre (I)	Cu^{2+}	Cobre (II)	Cu^{3+}	Cobre (III)	Cu^{4+}	Cobre (IV)
		Fe^{2+}	Hierro (II)	Fe^{3+}	Hierro (III)		

Simbolo	Nome	Simbolo	Nome	Simbolo	Nome	Simbolo	Nome	Simbolo	Nome
Ag^{1+}	Ouro (I) o auroso	Ag^{1+}		Au^{3+}			Ouro (III) o áurico		
Ag^{1+}	Prata	Co^{2+}	Cobalto (II) o cobaltoso	Co^{3+}			Cobalto (III) o cobáltico		
Hg^{2+}	Mercurio (I) mercuroso	Ni^{2+}	Níquel (II) o níqueloso	Ni^{3+}			Níquel (III) o níquelico		
Hg^{2+}	Mercurio mercuroso	Hg^{2+}	Mercurio (II) o mercurico						
Sn^{2+}	Estanho (II) o estânico	Sn^{2+}	Estanho (II) o estânico	Sn^{4+}			Estanho (IV) o estânico		
Pb^{2+}	Chumbo (II) o plumboso	Pb^{2+}	Chumbo (II) o plumboso	Pb^{4+}			Chumbo (IV) o plumbico		
Zn^{2+}	Zinco	Zn^{2+}	Zinco	V^{3+}					
Cd^{2+}	Cádmio	Cd^{2+}	Cádmio						

C) EJERCICIOS PARA REPASAR ÓXIDOS METÁLICOS.

e.1 Une los siguientes cationes metálicos de número de oxidación fijo con el anión oxido.

Catión Metálico	Anión	Formula	Nombre
Na^{1+}		Na_2O	Oxido de sodio
Mg^{2+}		Mg_2O_2	Oxido de Magnesio
Ca^{2+}		Ca_2O_2	Oxido de Calcio
K^{1+}		K_2O	Oxido de potasio
Cd^{2+}		Cd_2O_2	Oxido de Cadmio
Ba^{2+}		Ba_2O_2	Oxido de Bario
Zn^{2+}		Zn_2O_2	Oxido de Zinc
Al^{3+}		Al_2O_3	Oxido de Aluminio
Sr^{2+}		Sr_2O_2	Oxido de Estroncio
Cs^{1+}		Cs_2O	Oxido de Cesio

C2 Une los siguientes cationes metálicos de número de oxidación variable con el anión oxido.

Catión Metálico	Anión	Formula	Nombre Tradicional	Nombre Stock
Hg^{2+}	O^{2-}	Hg_2O_2	Oxido Mercurico	Oxido de Mercurio (II)
Co^{3+}		Co_2O_3	Oxido Cobaltico	Oxido de Cobalto (III)
Pb^{4+}		Pb_2O_4	Oxido Plumbico	Oxido de Plomo (IV)
Sn^{2+}		Sn_2O_2	Oxido estanoso	Oxido de estaño (II)
Ni^{2+}		Ni_2O_2	Oxido Niqueloso	Oxido de Niquel (II)
Au^{3+}		Au_2O_3	Oxido Aurico	Oxido de oro (III)
Zn^{2+}		Zn_2O_2	Oxido Zinc	Oxido de Zinc (II)
Ni^{3+}		Ni_2O_3	Oxido Niquelico	Oxido de Niquel (III)
Cu^{1+}		Cu_2O	Oxido Cuproso	Oxido de Cobre (I)
Au^{1+}		Au_2O	Oxido Auroso	Oxido 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) | Co_2O_2 |
| c- Óxido plumboso | Pb_2O_2 |
| d- Óxido de estaño (IV) | Sn_2O_4 |
| e- Óxido ferroso | Fe_2O_2 |
| f- Óxido cúprico | Cu_2O_2 |
| g- Óxido de calcio | Ca_2O_2 |
| h- Óxido de Litio | Li_2O |
| i- Óxido de zinc | Zn_2O_2 |
| 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>K_2O</u> | <u>1^+</u> |
| b- <u>MgO</u> | <u>2^+</u> |
| c- <u>Co_2O_3</u> | <u>3^+</u> |
| d- <u>Hg_2O</u> | <u>1^+</u> |
| e- <u>SnO</u> | <u>2^+</u> |
| f- <u>PbO_2</u> | <u>4^+</u> |
| g- <u>Fe_2O_3</u> | <u>3^+</u> |
| h- <u>K_2O</u> | <u>1^+</u> |
| i- <u>Au_2O_3</u> | <u>3^+</u> |
| j- <u>Hg_2O</u> | <u>1^+</u> |

C.5 Escribe el nombre (Tradicional o Stock) de los siguientes compuestos.

Tradicional

- f- Cu_2O Oxido cuproso
 g- ZnO Oxido de zinc
 h- Ni_2O_3 Oxido Niquelico
 i- HgO Oxido Mercurico
 j- SnO Oxido Estanoso

- f- PbO_2 Oxido Plumbico
 g- Fe_2O_3 Oxido ferrico
 h- K_2O Oxido de Potasio
 i- Au_2O_3 Oxido aurico
 j- Hg_2O Oxido Mercuroso.

C.6. Completa la siguiente tabla colocando la Formula o el nombre (Tradicional o Stock).

1- Oxido de Litio	Li_2O
2- NiO	Oxido de Niquel (II)
3- Oxido Niquelico	Ni_2O_3
4- PbO_2	Oxido de Plomo (IV)
5- Au_2O	Oxido de oro (I)
6- Oxido ferroso	Fe_2O_2
7- Oxido Estanoso	SnO
8- Oxido de Potasio	K_2O
9- Oxido de Aluminio	Al_2O_3
10- HgO	Oxido de Mercurio (II)

11- CuO

12- Óxido áurico

13- Cr_2O_3

14- Óxido de zinc

15- Cr_2O_3

16- HgO

17- Óxido de Calcio

18- SnO_2

19- Na_2O

20- CoO

Óxido de cobre (II)

Au_2O_3

Óxido de cobalto (III)

ZnO

Óxido de cromo (III)

Óxido de Magnesio

CaO

Óxido de estaño (IV)

Óxido de Sodio

Óxido de cobalto (II)