

PROPOSITO: Aproximar a los estudiantes al estudio de la química y sus aplicaciones.

Cation Metálico

**Anion
Oxido**

Formula

Nombre



Oxido de
Magnesio



Oxido de
Calcio



Oxido de
Potasio



Oxido de
Cadmio



Oxido de
Bario



Oxido de
Zinc



Oxido de
Aluminio

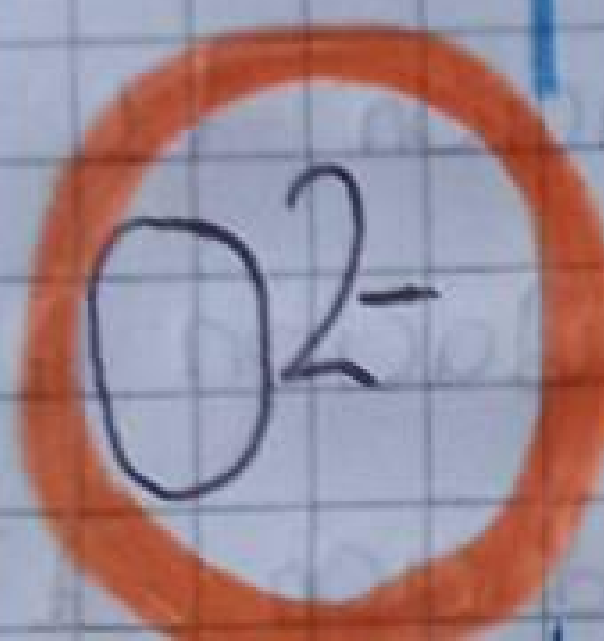


Oxido de
Estroncio



Oxido de
Cesio

Catión Metálico	Anión	Formula	Potencia + una
Na ⁺		Na ₂ O	Oxido de sodio (se omite el N° por que el Na tiene E.O. unico)
Mg ⁺²			
Ca ⁺²			
K ⁺			
Cd ⁺²	O ⁻²		
Ba ⁺²			
Zn ⁺²			
Al ⁺³			
Sr ⁺²			
Li ⁺			

Cation Metálico	ANIÓN	FORMULA	NOMBRE Tradicional	NOMBRE Stock
Hg^{2+}		HgO	óxido	
Co^{3+}		Co_2O_3	óxido cobáltico	
Pb^{4+}		PbO_2	óxido plumbico	
Sn^{2+}		SnO	óxido estannoso	
Ni^{2+}		NiO	óxido níqueloso	
Au^{3+}		Au_2O_3	óxido aurico	
Zn^{2+}		ZnO	óxido de cinc	
Ni^{3+}		Ni_2O_3	óxido níquelico	
Cu^{1+}		Cu_2O	óxido cúprico	
Au^{3+}		Au_2O	óxido auroso	

3

- óxido de aluminio Al_2O_3
- óxido de cobalto (II) CoO
- óxido plumboso PbO
- óxido de estaño (IV) SnO_2
- óxido ferroso FeO
- óxido cúprico CuO
- óxido de calcio CaO

h) Oxido de lito LiO

i) Oxido de zinc ZnO

j) Oxido de oro (I) Au₂O

4

a) Cation K, estado de oxidación +1

b) Cation Pb, estado de oxidación +1

c) Cation Mg, estado de oxidación +2

d) Cation Ag, estado de oxidación +2

e) Cation Hg, estado de oxidación +1

f) Cation Au, estado de oxidación +2

g) Cation Sn, estado de oxidación +4

h) cation S, estado de oxidación +4

Los cationes son los iones cargados positivamente, mientras que los aniones cargados negativamente.

5

óxido de cobalto

a

óxido de lantano

B

óxido de zinc

C

óxido de níquel

d

óxido mercurio

e

f

óxido de plomo u óxido de plumbum

g

óxido ferrico

h

óxido potasio

i

óxido de oro u óxido aurico.