

c) Ejercicios para repasar óxidos metálicos.

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

Catión Metálico	Anión	Fórmula	Nombre
Na^{1+}		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 Bario
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	Fórmula	Nombre tradicional	Nombre Stock
Hg^{2+}		HgO	Óxido Mercurico	Óxido de Mercurio (II)
Co^{3+}		Co_2O_3	Oxido Cobáltico	Óxido de Cobalto (III)
Pb^{4+}		PbO_2	Oxido Plumbico	Óxido de Plomo (IV)
Sn^{2+}		SnO	Oxido Estañoso	Óxido de Estaño (II)
Ni^{2+}		NiO	Oxido Niqueloso	Óxido de Niquel (II)
Au^{3+}		Au_2O_3	Oxido Áurico	Óxido de Oro (III)
Zn^{2+}		ZnO	Oxido Cíncico	Óxido de Zinc
Ni^{3+}		Ni_2O_3	Oxido Niquélico	Óxido de Niquel (III)
Cu^{1+}		Cu_2O	Oxido Cuproso	Óxido de Cobre (I)
Au^{1+}		Au_2O	Oxido Auroso	Óxido de Oro (I)

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

- | | | | |
|-------------------------|---|--------------------|---|
| a) óxido de aluminio | <u>Al_2O_3</u> | f) óxido cúprico | <u>CuO</u> |
| b) óxido de cobalto(II) | <u>CoO</u> | g) óxido de calcio | <u>CaO</u> |
| c) óxido plumboso | <u>PbO</u> | h) óxido de litio | <u>Li_2O</u> |
| d) óxido de estaño(IV) | <u>SnO_2</u> | i) óxido de zinc | <u>ZnO</u> |
| e) óxido ferroso | <u>FeO</u> | j) óxido de oro(I) | <u>Au_2O</u> |