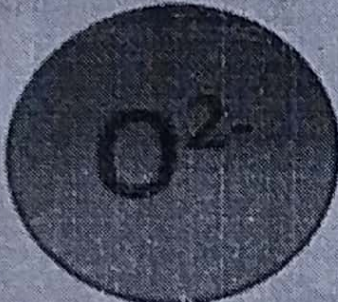


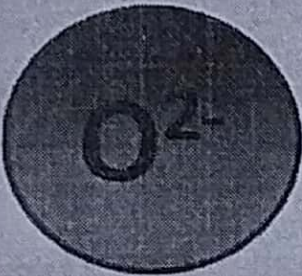
c) Ejercicios para repasar óxidos metálicos.

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

Catión Metálico	Anión	Fórmula	Nombre
Na^{+}		Na_2O	Óxido de Sodio
Mg^{2+}		MgO	Óxido de magnesio
Ca^{2+}		CaO	Óxido de Calcio
K^{+}		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^{+}		Cs_2O	Óxido de Cesio

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

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 mercurioso	óxido de mercurio (II)
Co ³⁺		Co ₂ O ₃	óxido cobático	óxido de cobalto (III)
Pb ⁴⁺		PbO ₂	óxido de plumbico	óxido de plomo (IV)
Sn ²⁺		SnO	óxido estannoso	óxido de estaño (II)
Ni ²⁺		NiO	óxido níqueloso	óxido de níquel (II)
Au ³⁺		Au ₂ O ₃	óxido aurico	óxido de oro (III)
Zn ²⁺		ZnO	óxido de zinc	óxido de zinc (II)
Ni ³⁺		Ni ₂ O ₃	óxido níquelico	óxido de níquel (III)
Cu ²⁺		Co ₂ O	óxido cuproso	óxido de cobre (I)
Au ¹⁺		Au ₂ O	óxido auroso	óxido de oro (I)

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

a) óxido de aluminio

f) óxido cúprico

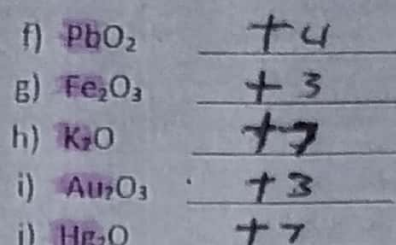
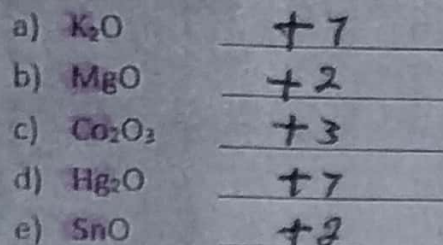
Cu^{2+}				
Au^{3+}				

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

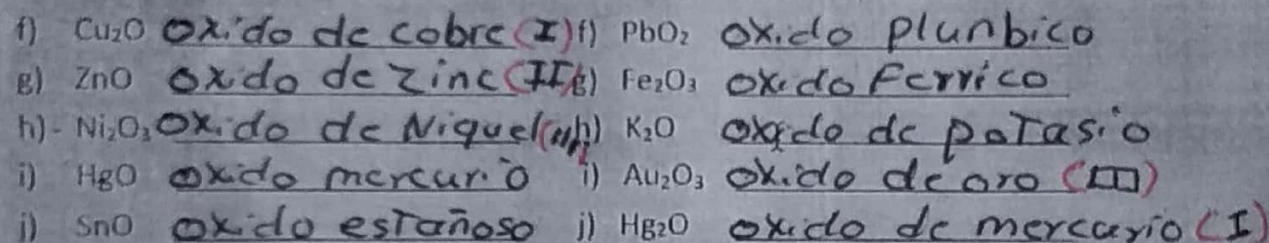
- a) óxido de aluminio Al_2O_3
 b) óxido de cobalto(II) CoO
 c) óxido plumboso PbO
 d) óxido de estaño(IV) SnO_2
 e) óxido ferroso FeO

- 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.



c.5 Escribe el nombre (tradicional o Stock) de los siguientes compuestos.



c.6 Completa la siguiente tabla colocando la fórmula o el nombre (tradicional o Stock).

1.-óxido de litio	<u>Li₂O</u>	11.-CuO	<u>óxido cuprico</u>
2.-NiO	<u>óxido Niquel (II)</u>	12.-óxido áurico	<u>Al₂O₃</u>
3.-óxido níquelico	<u>Ni₂O₃</u>	13.-Co ₂ O ₃	<u>óxido cobaltoso</u>
4.-PbO ₂	<u>óxido de plomo (IV)</u>	14.-óxido de zinc	<u>ZnO</u>
5.-Au ₂ O	<u>óxido de oro (I)</u>	15.-Cr ₂ O ₃	<u>óxido cromoso (III)</u>
6.-óxido ferroso	<u>FeO</u>	16.-MgO	<u>óxido de magnesio (II)</u>
7.-óxido estañoso	<u>SnO</u>	17.-óxido de calcio	<u>CaO</u>
8.óxido de potasio	<u>K₂O</u>	18.-SnO ₂	<u>óxido de estaño (IV)</u>
9.óxido de aluminio	<u>Al₂O₃</u>	19.-Na ₂ O	<u>óxido de sodio</u>
10 HgO	<u>óxido de mercurio</u>	20.-COO	<u>óxido cobaltoso</u>