DESARROLLO.

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

**Cation metalico   Anion     Formula       Nombre**

        Mg²⁺                    O²⁻              **MgO           Oxido de magnesio**

        Ca²⁺                    O²⁻             **CaO           Oxido de calcio**

            K⁺                    O²⁻                **K₂O           Oxido de Potasio**

        Cd²⁺                    O²⁻               **CdO           Oxido de Cadmio**

        Ba²⁺                    O²⁻               **BaO           Oxido de Bario**

        Zn²⁺                    O²⁻                **ZnO           Oxido de Zinc**

        Al³⁺                    O²⁻                **Al₂O₃          Oxido de Aluminio**

        Sr²⁺                    O²⁻              **SrO            Oxido de Estroncio**

        Cs⁺                    O²⁻                **Cs₂O           Oxido de Cesio**

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

**Cation metalico   Anion     Formula       Nombre nombre strock**

        Hg2+                  O²⁻           **hgO           Oxido mercurio oxido mercurio(ll)**

        Co3⁺                    O²⁻          **CO2o3       Oxido colbatico oxido cobalto(lll)**

        Pb4⁺                    O²⁻            **pbO2        Oxido plúmbico oxido de plomo(lV)**

        sn²⁺                    O²⁻            **snO           Oxido estañoso oxido estaño(ll)**

        ni²⁺                    O²⁻           **niO           Oxido niqueloso oxido niquel(ll)**

        au3⁺                    O²⁻          **Au2o3       Oxido aurico oxido de oro(lll)**

        zn2⁺                    O²⁻            **znO         Oxido de cinc oxido de cinc(ll)**

        ni3⁺                    O²⁻           **ni2O3       Oxido niquelico oxido niquel(lll)**

        cu1⁺                    O²⁻            **Cu₂O         Oxido cuproso oxido de cobre(l)**

c.3 Escribe la fórmula de los siguientes óxidos metálicos

 a) óxido de aluminio Al2O3

 f) óxido cúprico CuO

 b) óxido de cobalto(II) CoO

 g) óxido de calcio CaO

 c) óxido plumboso PbO

 h) óxido de litio Li2O

 d) óxido de estaño(IV) SnO2 i) óxido de zinc ZnO

e) óxido ferroso FeO

j) óxido de oro(I) Au2O

c.4 En cada fórmula identifica el catión y subráyalo. Determina el número de oxidación del catión y escríbelo en el espacio correspondiente.

 a) K2O \_\_\_\_\_1+\_\_\_\_\_

 f) PbO2 \_\_\_\_4+\_\_\_\_\_

 b) MgO \_\_\_\_\_2+\_\_\_\_\_

g) Au2O \_\_\_\_1+\_\_\_\_\_\_

 c) Co2O3 \_\_\_\_\_3+\_\_\_\_\_

 h) Li2O \_\_\_\_1+\_\_\_\_\_\_

 d) Hg2O \_\_\_\_\_1+\_\_\_\_\_

 i) Au2O3 \_\_\_\_3+\_\_\_\_\_\_

 e) SnO \_\_\_\_\_2+\_\_\_\_\_

 j) HgO \_\_\_\_2+\_\_\_\_\_\_

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

 a) Cu2O óxido cuproso

f) PbO2 óxido plúmbico

 b) ZnO óxido de zinc

 g) Fe2O3 óxido férrico

 b) Ni2O3 óxido niquélico

 h) K2O óxido de potasio

 c) HgO óxido de mercurio(II)

 i) Au2O3 óxido áurico

 d) SnO óxido estanoso

 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 Li2O 11.-CuO óxido cúprico

2.- NiO óxido niqueloso 12.-óxido áurico Au2O3

3.- óxido niquélico Ni2O3 13.-Co2O3 óxido cobáltico

 4.-PbO2 óxido plúmbico 14.-óxido de zinc ZnO

5.-Au2O óxido auroso 15.-Cr2O3 óxido de cromo(III)

 6.-óxido ferroso FeO 16.-MgO óxido de magnesio

 7.-óxido de estanoso son 17.-óxido de calcio CaO

 8.-óxido de potasio K2O 18.- SnO2 óxido estánico

 9.- óxido de aluminio Al2O3 19.-Na2O óxido de sodio

10.-HgO óxido de mercurio(II) 20.-CoO óxido cobaltoso