



I'm not robot



I am not robot!

Ejercicios de formulación Oxisales ácidas. Completa los huecos para que el nombre o las fórmulas sean correctas. N° Nombre Fórmula Hidrogeno sulfato de aluminio Hidrogeno tetroxosulfato (VI) de níquel (III) Sulfato ácido de potasio Formula las siguientes sales: simples y oxosales.

EJERCICIOS EN PAPELOXISALES N° Fórmula Nomenclatura $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$ Nitrato de hierro(II) NaClO Hipoclorito de sodio MgSO_4 Sulfato de magnesio $\text{Sn}(\text{BrO}_2)_2$ Bromito de estaño(II) CaCO_3 Carbonato de calcio K_2TeOH Hipotelurito de potasio RbIO_4 Peryodato de rubidio NiSO_4 Sulfato de níquel(II) LiNO_2 Nitrito de litio CoSeO_4 Seleniato de cobalto(II) Displaying Ejercicios formulacion oxisales neutras y acidas (con soluciones).docx

OXISALES SALES ÁCIDAS TEMAFORMULACIÓN INORGÁNICA ¿Cuáles son los conceptos y ejercicios clave de este tema?

EJERCICIOS DE NOMENCLATURA Y FORMULACIÓN DE OXISALES (SALES NEUTRAS) Son compuestos ternarios constituidos por un no metal, oxígeno y metal. Fe^{3+} Cs^+ Ejercicios de formulación Oxisales ácidas. Se clasifican en Missing: pdf Ejercicios oxosales Formulación oxocompuestos. Sal Nomenclatura Tradicional Nomenclatura sistemática LiBr Bromuro de litio Bromuro de litio $\text{Be}(\text{ClO})_2$ Clorato de berilio Bis [Trioxoclorato (V)] de berilio FeIO_4 Yodato de hierro (III) Tris [Dioxoyodato(III)] de hierro (III) CsF Fluoruro de cesio Fluoruro de cesio NiS Sulfuro de N° Nombre Fórmula. Formula las siguientes sales: simples y oxosales. Copyright © Todos los Derechos Reservados Puede ser libremente copiado para uso personal Sales Las sales son compuestos inorgánicos que se obtienen a partir de la combinación de un hidróxido y un ácido (que puede ser un oxoácido o un hidrácido). Cation Li^+ Be^{2+} . Advertencia: Este tema pertenece al libro “Una química para todos. Cuaderno de ejercicios” cuyo De esta manera, no se consentirá el plagio y/o distribución sin consentimiento del propietario Formula las siguientes sales: simples y oxosales Cation Anion Sal Li^+ Br^- Be^{2+} ClO_4^- Fe^{3+} IO_4^- Cs^+ F^- Ni^{2+} SAl_3 2CO_3 Ba^{2+} PO_4 Ca^{2+} NO_3 Co^{3+} I- Ejercicios de Formulación de sales simples y oxisales

EJERCICIOS DE NOMENCLATURA Y FORMULACIÓN DE OXISALES (SALES NEUTRAS) Son compuestos ternarios constituidos por un no metal, oxígeno y metal. N° Nombre Fórmula Hidrogeno sulfato de aluminio Hidrogeno tetroxosulfato (VI) de níquel (III) Sulfato ácido de potasio Dihidrógeno tetraoxofosfato (V) de oro(I) Hidrogeno trioxosulfato (IV) de cobalto (III) Hidrogenofosfato cálcico Cation Anion Sal Li^+ Br^- LiBr Be^{2+} $\text{ClOBe}(\text{ClO})\text{Fe}_3+\text{IO}$ Nombra las siguientes sales: simples y oxosales. Completa la tabla. La reacción que tiene lugar es: ÁCIDO OXOÁCIDO + HIDRÓXIDO > SAL NEUTRA + AGUA La neutralización completa del Formula las siguientes sales: simples y oxosales. Cation Anion Sal Li^+ Br^- LiBr Be^{2+} $\text{ClOBe}(\text{ClO})\text{Fe}_3+\text{IO}$ Ejercicios de Nomenclatura de sales básicas N° Fórmula Sistemática Sistemática II Tradicional $\text{Al}(\text{OH})_3$ $\text{Ni}(\text{OH})_2$ NO_3 $\text{Ca}(\text{OH})_2$ NO_3 $\text{Ca}(\text{OH})_2$ $\text{Co}_2(\text{OH})_4$ SeO_4 Soluciones de nomenclatura de sales simples y oxisales. Se Ejercicios de Formulación de sales simples y oxisales. Se obtienen por neutralización total de un hidróxido sobre un ácido oxoácido.