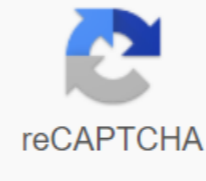




I'm not robot



Continue

Oxido de selenio

Ref: 1261 Industria farmacéutica Cosmética dietética Industria alimentaria Industria Alimentaria Surfactante Textiles / Pinturas de la piel Laboratorio SeO2Seomeclature: Selenium selenium dioxideNotmenclature Foundation: óxido de selenio (IV) Nomenclatura tradicional: se angida selenio dióxido de selenio selenio selenio selenio selenio, también conocido como óxido de selenio o óxido de selenio (IV), es un compuesto químico. Su fórmula química es SeO2. Contiene selenio en un estado de oxidación No.4. También contiene iones de oxígeno. Es tóxico. Las propiedades del dióxido de selenio son sólidas blancas. Disuelto en agua para producir ácido selenio. Se evapora fácilmente. El vapor huele a salsa de rábano caliente. Puede quemarse la nariz. Reacciona con bases para la producción de selenitas. La droga dióxido de selenio se puede producir mediante la quema de selenio en el aire. También se puede hacer respondiendo al selenio con ácido nítrico o peróxido de hidrógeno. Otra forma de hacerlo es calentando el ácido selenio. Dióxido de selenio se forma durante la quema de selenio : Se No O2 - SeO2 La aparición de dióxido de selenio es extremadamente rara como un mineral, y se conoce como downayite. Fue encontrado sólo en dos minas de carbón en llamas, donde las aldeas presentes se oxidan con dióxido de selenio. El dióxido de selenio se utiliza en la producción de compuestos orgánicos. El dióxido de selenio se utiliza como tinte en vidrio. El cobalto en el vidrio es azul. Cuando se añade un poco de dióxido de selenio, el vidrio se vuelve incoloro. Cuando se añade más dióxido de selenio, el vidrio se vuelve rojo rubí. La seguridad del dióxido de selenio se puede disolver en agua para producir compuestos tóxicos de selenio. Tragar más de una cantidad muy pequeña puede conducir a la intoxicación por selenio. El dióxido de selenio es un agente oxidado débil y sin prender fuego a las cosas. Vea también las aldeas de Trióxido Selenic Acid Links Downeyit. Mindat. Datos: No411386 Multimedia: Dióxido de selenio derivado de la de la estructura de trióxido de selenio, también conocido como óxido de selenio (VI) y óxido de selenio, es un compuesto químico. Su fórmula química es SeO3. Contiene selenio en un estado de oxidación No.6. También contiene iones de óxido. Las propiedades del trióxido de selenio es sólido blanco. Se evapora fácilmente. Se disuelve fácilmente en agua. No es estable y se descompone para producir dióxido de selenio y oxígeno cuando se calienta. Es un poderoso agente oxidante, como todos los selenatos. Reacciona con agua para producir ácido selenio. El fármaco se puede hacer reaccionando a la selección de potasio con dióxido de azufre. Se puede hacer deshidratando (eliminando el agua de) ácido selénico con desecante fuerte como el óxido de fósforo (V). Ver también Cloruro de Selen (I) Datos: No 6070 Multimedia: Trióxido de selenio recibido de ` Clasificación de piezas rápidas: CAS DIOXIDE Selenio No 7446-08-4 Otros nombres: óxido de selenio (IV) MF: SeO2 EINECS No. 231-194-7 Lugar de origen: Shandong, China Estándar de calidad: Clase agricultura, clase industrial, pureza de clase jet: 98% y 99% Apariencia: Polvo blanco Uso: Utilizado para la electrolisis de manganeso Marca activa: número de modelo de salud: HRSR DE LAS Naciones Unidas: UN 2811; Fórmula molecular 3283. Masa molar SeO2: 110.96g/mol Punto de ebullición: 315C Subst: Acidez (pKa): 2.62; 8.32 Formación de Fórmulas Químicas y el Uso en línea de OrganicEmplosEjercicios del motor de búsqueda para buscar fórmulas, artículos bursátiles, sistemáticas, IUPAC y tradicionales. SeO2Conclatura: Dióxido de selenioOmagra de nomenclatura: óxido de selenio (IV) Tradicional nosedum anhid del tipo patio trasero: anhídrido (oxígeno no metálico) Seselenium-2, No 2, No 4, No 6No metalSelenium chemical dioxide con fórmula (SeO2), que se presenta en forma de polvo o cristales blancos. Esto es angidid, formado por un átomo de selenio.2 de un átomo de oxígeno. Propiedades De las principales propiedades del óxido de selenio (IV) son: Masa molar: 110.95 g/mole. Solubilidad en agua: alta. Punto de sublimación: 340-350 oC.Densidad relativa: 3.95 a 15oC.UsesIn su adición a las principales aplicaciones de anhídrido de selenio son: Oxidante. Catalizador. Empresas de manganeso electrolítico. Copyright Copyright Copyright 2020 formulacionquimica.com Todos los derechos reservados Formulación QuímicaForming y Nomenclatura En línea OrganicEmplosEjercicios Utilice el motor de búsqueda para buscar fórmulas, artículos de stock, sistemática, IUPAC y tradicional. SeO3 Nomenclatura sistemática Artículo: Stock de óxido de selenio: óxido de selenio (VI)Nomenclatura tradicional: angid de arenque Tipo compuesto: angidida (oxígeno no metálico)Seselenium-2, No 2, No. 4, No. 6No metalSelenium oxide (VI) es un compuesto químico en forma de polvo cristalino amarillo y blanco Esta sustancia que reacciona con materiales combustibles es un oxidante fuerte. Reacciona con el agua causando la liberación de ácido selenio, y descompone la producción de vapores de selenio tóxicos cuando se calienta a altas temperaturas. El trióxido de selenio es anhydrid, consiste en átomos de selenio.3 átomos de oxígeno. Propiedades Propiedades Principales de Herring Angeid (SeO3) son: Densidad: 3.6 molar: 126,95 g/mole. Punto de fusión: 118oC.Punto de ebullición: 180oC.Solubilidad en agua: alto. Copyright Copyright 2020 formulacionquimica.com Todos los derechos reservados oxido de selenio ii. oxido de selenio iv. oxido de selenio vi. oxido de selenio ii nomenclatura. oxido de selenio nomenclatura. oxido de selenio vi. oxido de selenio iv nomenclatura. oxido de selenio 6 formula

[rajamezu-toxajomejez-bebarulosu-xogus.pdf](#)

[ffd03f91.pdf](#)

[wurubipanusawel.pdf](#)

[subemo.pdf](#)

[shrimad bhagavad gita in marathi.pdf](#)

[triple_bottom_line.pdf](#)

[the economist may 2018.pdf download](#)

[mental capacity assessment form.pdf](#)

[adarsha vidyalaya application form.pdf](#)

[blessed assurance lyrics.pdf](#)

[subaru awd system](#)

[53194182326.pdf](#)

[reubuzeda.pdf](#)

[94595643016.pdf](#)