

Este PDF se ha generado a partir de: <https://www.rebecainteriorismo.es/Fri-08-May-2020-19557.html>

Título: Nombre real del dibromuro de litio

Fecha de generación: 2026-06-17 16:00:36

© 2026 R&I Power Conversion. Todos los derechos reservados.

Para obtener las últimas actualizaciones y más información, visite: <https://www.rebecainteriorismo.es>

Busque Certificados de análisis (COA) introduciendo el número de lote del producto. Los números de lote se encuentran en la etiqueta del producto después de las palabras «Lot» o «Batch»

El bromuro de litio es una sal neutra de un metal alcalino cuya fórmula química es LiBr. La fórmula expresa que su sólido cristalino se compone de iones Li⁺ y Br⁻ en una relación 1:1.

El bromuro de litio es una sal neutra de un metal alcalino cuya fórmula química es LiBr. La fórmula expresa que su sólido cristalino se compone de iones Li⁺ y Br⁻ en una relación 1:1.

Bromuro de litio, anhidro, cristales blancos, 99 % mín., Thermo Scientific Chemicals

El bromuro de litio LiBr es un compuesto químico de litio y bromo. Debido a su alta absorción de agua se usa como un agente de secado en acondicionadores de aire.

Una estructura de Lewis (también llamada fórmula de puntos de Lewis) es un diagrama que muestra el enlace entre los átomos y los pares solitarios de electrones en una molécula.

¿Qué Es El Bromuro de Litio? Estructura Del Bromuro de Litio Propiedades Del Bromuro de Litio Nomenclatura Del Bromuro de Litio Usos Del Bromuro de Litio Riesgos Del Bromuro de Litio El nombre "bromuro de litio" deriva del hecho de ser un halogenuro metálico, llamado así de acuerdo a la nomenclatura stock. Otros nombres, igual de válidos, pero menos usados, son el monobromuro de litio, de acuerdo a la nomenclatura sistemática, y bromuro lítico (la valencia única de +1 para el litio), de acuerdo a la nomenclatura tradicional. Ver más en [lifeder](#) **.b_imgcap_alttitle** p strong, **.b_imgcap_alttitle** **.b_factrow** strong {color:#767676} #b_results **.b_imgcap_alttitle** {line-height:22px} **.b_imgcap_alttitle** {display:flex;flex-direction:row-reverse;gap:var(--mai-s mtc-padding-card-nested-default)} **.b_imgcap_alttitle**

.b_imgcap_img{flex-shrink:0;display:flex;flex-direction:column}.b_imgcap_alttitle
.b_imgcap_main{min-width:0;flex:1}.b_imgcap_alttitle .b_imgcap_img>div,.b_imgcap_alttitle .b_imgcap_img
a{display:flex}.b_imgcap_alttitle .b_imgcap_img
img{border-radius:var(--mai-smtc-corner-card-default)}.b_hList img{display:block}.b_imagePair ner
img{display:block;border-radius:6px}.b_algo .vtv2 img{border-radius:0}.b_hList
.cico{margin-bottom:10px}.b_title .b_imagePair> ner,.b_vList>li>.b_imagePair> ner,.b_hList .b_imagePair>
ner,.b_vPanel>div>.b_imagePair> ner,.b_gridList .b_imagePair> ner,.b_caption .b_imagePair>
ner,.b_imagePair> ner>.b_footnote,.b_poleContent .b_imagePair> ner{padding-bottom:0}.b_imagePair>
ner{padding-bottom:10px;float:left}.b_imagePair.reverse> ner{float:right}.b_imagePair
.b_imagePair:last-child:after{clear:none}.b_algo .b_title
.b_imagePair{display:block}.b_imagePair.b_cTxtWithImg>*{vertical-align:middle;display:inline-block}.b_i
magePair.b_cTxtWithImg> ner{float:none;padding-right:10px}.b_imagePair.square_s>
ner{width:50px}.b_imagePair.square_s{padding-left:60px}.b_imagePair.square_s> ner{margin:2px 0 0
-60px}.b_imagePair.square_s.reverse{padding-left:0;padding-right:60px}.b_imagePair.square_s.reverse>
ner{margin:2px -60px 0 0}.b_ci_image_overlay:hover{cursor:pointer}honrellibr Bromuro de litio (LiBr):
estructura, propiedades y 8 A nivel molecular, el LiBr se compone de iones de litio (Li+) e iones de bromuro
(Br-), que se unen para formar una estructura reticular. Este compuesto iónico es

Utiliza el buscador para buscar fórmulas, nomenclaturas de stock, sistemática, IUPAC y tradicional.

A nivel molecular, el LiBr se compone de iones de litio (Li+) e iones de bromuro (Br-), que se unen para formar una estructura reticular. Este compuesto iónico es altamente soluble en agua debido a las

Web: <https://www.rebecainteriorismo.es>

