Click to prove you're human

Barita Produto de origem mineral, extraído de rochas, moído, classificado de acordo com seu grau de pureza e beneficiado em diversas faixas granulométricas. Mineral de alta densidade e dureza, a barita ou sulfato de bário é utilizada para dar resistência e aumentar a densidade em produtos que contenham o mesmo na composição, pode ser encontrado nas cores marrom, cinza e branco, podendo ainda ser purificado ou clariado, físicamente por flotação e quimicamente por precipitação de seus sais. muito utilizado nos seguimentos industriais como: – Tintas e venizes – A Barita por apresentar uma densidade alta é muito utilizado em tintas anti-corrosivas. – Construção Civil – A Barita é o principal composto nas argammassas utilizadas nas paredes de salas de raio-x para barrar a saída de raios nocívos – Petroleo – A Barita é parte importante na lama auxiliar de perfuração de poços de petroleo. – Adesivos e selantes – Devido a baixa absorção é um dos matériais utilizados em massas adesivas com grande teor de carga. – Borrachas – utilizada para dar maior densidade e e dureza ao impacto em compostos polimericos. Sinônimos: Barita, Sulfato de Bário, Baritina. Barita - Boletim técnico em PDF Custo e Beneficio fornecemos matéria-prima com baixo custo e viabilidade, colocando sempre em primeiro lugar o atendimento e qualidade dos produtos ofertados. ↱ A barita, um mineral fascinante e versátil, é muito mais do que apenas uma rocha. Com sua fórmula química BaSO4, essa substância é encontrada em diversas partes do mundo e possui uma série de propriedades únicas. Neste artigo, vamos explorar as curiosidades e as aplicações da barita, revelando por que ela é tão importante na indústria e na gemologia. Prepare-se para se surpreender com o que este mineral pode oferecer! A barita é um mineral composto principalmente por sulfato de bário (BaSO4). Com uma aparência que varia entre o branco e o azul, e uma textura que pode ser tanto cristalina quanto opaca, a barita é frequentemente encontrada em depósitos sedimentares e em veios hidrotermais. Este mineral é bastante pesado, tendo uma densidade que pode chegar a 4,5 g/cm³, o que o torna um dos minerais mais densos conhecidos. O nome “barita” vem do grego “barys”, que significa “pesado”, em referência à sua alta densidade. É um mineral que se forma em ambientes geológicos específicos, como em rochas sedimentares, e geralmente é encontrado associado a outros minerais, como calcita e gipsita. A barita é amplamente utilizada na indústria, especialmente na perfuração de poços de petróleo e gás, onde serve como um fluido de perfuração para ajudar a estabilizar os poços e controlar a pressão. Além disso, devido à sua opacidade e propriedades de absorção de raios X, a barita também é utilizada na fabricação de tintas, papel e produtos farmacêuticos. Além de suas aplicações industriais, a barita também é um mineral de interesse para colecionadores e entusiastas de gemologia, devido à sua beleza e variedade de formas cristalinas. Em algumas culturas, acredita-se que a barita possui propriedades de proteção e cura, sendo utilizada em práticas de cristaloterapia. A barita possui uma série de propriedades e características que a tornam um mineral fascinante e útil em diversas aplicações. Vamos explorar algumas das principais: Composição Química: A barita é composta por sulfato de bário (BaSO4), o que lhe confere suas propriedades únicas. Densidade: Com uma densidade média de 4,5 g/cm³, a barita é um dos minerais mais pesados, o que a torna ideal para uso em fluidos de perfuração, onde a estabilidade é crucial. Cor: A cor da barita pode variar de branca a azul, passando por tons de cinza e amarelo. Essa variedade de cores é resultado de impurezas e da forma como a barita se cristaliza. Brilho: A barita apresenta um brilho vítreo ou perolado, dependendo da sua pureza e forma cristalina, tornando-a atraente para colecionadores. Forma Cristalina: Este mineral pode se apresentar em diversas formas, como cristais prismáticos ou em agregados massivos. Os cristais de barita podem ser bastante impressionantes, com formas geométricas bem definidas. Solubilidade: A barita é insolúvel em água e ácidos diluídos, o que a torna estável em várias condições ambientais. Essas propriedades fazem da barita um mineral não apenas interessante do ponto de vista geológico e industrial, mas também um objeto de estudo para colecionadores e entusiastas da mineralogia. Sua versatilidade e beleza a destacam entre os minerais, fazendo dela uma escolha popular em diversas aplicações. A barita tem uma ampla gama de usos e aplicações na indústria, graças às suas propriedades únicas. Vamos explorar algumas das principais áreas onde a barita é utilizada: Indústria de Perfuração: Um dos usos mais conhecidos da barita é na perfuração de poços de petróleo e gás. Como um fluido de perfuração, a barita ajuda a controlar a pressão e a estabilizar os poços, evitando que eles desmoronem. Produção de Tintas: A barita é utilizada como um pigmento branco em tintas e revestimentos. Sua opacidade e capacidade de absorver raios X a tornam ideal para melhorar a cobertura e a durabilidade das tintas. Indústria de Papéis: Na fabricação de papel, a barita é utilizada como um preenchimento, proporcionando maior opacidade e suavidade ao produto final. Produtos Farmacêuticos: A barita é usada em alguns produtos farmacêuticos, especialmente em raios X, onde atua como um contraste para ajudar a visualizar o trato gastrointestinal durante os exames. Indústria de Cosméticos: Devido às suas propriedades absorventes e à sua cor branca, a barita é frequentemente utilizada em cosméticos e produtos de beleza, como base para maquiagem e pós. Construção Civil: A barita também é utilizada em materiais de construção, como gesso e cimento, para melhorar a resistência e a durabilidade dos produtos finais. Essas aplicações destacam a importância da barita em diferentes setores industriais, tornando-a um mineral valioso e versátil. Sua presença em produtos do dia a dia, desde tintas até medicamentos, mostra como a barita desempenha um papel crucial em nossas vidas. A barita é um mineral fascinante que vai muito além de sua aparência. Com propriedades únicas, como alta densidade e versatilidade, ela desempenha um papel crucial em diversas indústrias, desde a perfuração de petróleo até a produção de tintas e medicamentos. Compreender suas características e aplicações nos ajuda a apreciar não apenas sua beleza, mas também sua importância econômica e tecnológica. Além disso, a barita é um mineral que encanta colecionadores e entusiastas da gemologia, sendo um testemunho da riqueza do mundo mineral. Ao explorarmos as curiosidades e usos da barita, percebemos como este mineral é essencial em nosso cotidiano, mesmo que muitas vezes não o reconheçamos. Portanto, da próxima vez que você se deparar com um produto que contém barita, lembre-se de sua jornada desde as profundezas da Terra até o seu uso prático em diversas aplicações. A barita é um mineral composto principalmente por sulfato de bário (BaSO4), conhecido por sua alta densidade e variedade de cores. As principais propriedades da barita incluem alta densidade, brilho vítreo, insolubilidade em água e ácidos diluídos, além de apresentar diversas formas cristalinas. A barita é amplamente utilizada na perfuração de poços de petróleo, na produção de tintas, na fabricação de papel, em produtos farmacêuticos e na construção civil. Sim, a barita é utilizada em cosméticos e produtos de beleza, como base para maquiagem e pós, devido às suas propriedades absorventes e cor branca. Sim, a barita é considerada segura para uso em produtos industriais e farmacêuticos, desde que manuseada adequadamente e em conformidade com as normas de segurança. A barita é encontrada em diversas partes do mundo, especialmente em depósitos sedimentares e veios hidrotermais, sendo extraída em minas e pedreiras. Carlos Pedrar, apaixonado pela gemologia brasileira, destaca-se como entusiasta e especialista no estudo das preciosidades naturais do Brasil. Com expertise em identificação e uma profunda conexão com as histórias das gemas, ele compartilha seu conhecimento no blog “Gema Nativa”, convidando os leitores a descobrirem a singularidade e beleza das gemas brasileiras. Share — copy and redistribute the material in any medium or format for any purpose, even commercially. Adapt — remix, transform, and build upon the material for any purpose, even commercially. The licensor cannot revoke these freedoms as long as you follow the license terms. Attribution — You must give appropriate credit , provide a link to the license, and indicate if changes were made . You may do so in any reasonable manner, but not in any way that suggests the licensor endorses you or your use. ShareAlike — If you remix, transform, or build upon the material, you must distribute your contributions under the same license as the original. No additional restrictions — You may not apply legal terms or technological measures that legally restrict others from doing anything the license permits. You do not have to comply with the license for elements of the material in the public domain or where your use is permitted by an applicable exception or limitation . No warranties are given. The license may not give you all of the permissions necessary for your intended use. For example, other rights such as publicity, privacy, or moral rights may limit how you use the material. A barita é um mineral com uma história fascinante e uma ampla gama de aplicações práticas. Sendo o mineral de bário mais comum, as suas propriedades únicas tornaram-no um recurso valioso em vários setores, desde energia e construção até cuidados de saúde e proteção ambiental. Neste artigo, vamos nos aprofundar neste mundo, explorando sua composição, características e o papel significativo que desempenha em nosso dia a dia.Cristal de Barita: fonte – Encyclopædia BritannicaA barita é um mineral composto principalmente de sulfato de bário (BaSO4), o que a torna uma das fontes mais comuns de bário. Normalmente se forma em veios hidrotermais, frequentemente associados a outros minerais como quartzo, fluorita e calcita. Ela é conhecida por sua natureza distintamente pesada, com gravidade específica que varia de 4,0 a 4,6. Esta alta densidade facilita a identificação e separação de outros minerais.A barita é encontrada em diversos locais do mundo, com ocorrências significativas em quase todos os continentes.No início do século XXI, a China e a Índia tornaram-se os maiores produtores mundiais de barita, apesar de quantidades significativas também serem extraídas pelos Estados Unidos, Marrocos e Iran.Com cerca de 3% das reservas mundiais, o Brasil também possui ocorrências deste mineral, sendo o estado da Bahia o principal produtor.A barita desempenha um papel crucial no setor energético, particularmente na perfuração de poços de petróleo e gás natural, pois é utilizada como agente de ponderação em lamas de perfuração, o que ajuda a controlar a pressão no poço e evita explosões. A alta densidade da barita a torna ideal para essa finalidade, permitindo que os fluidos de perfuração penetrem e estabilizem efetivamente o poço.As lamas de perfuração também servem como lubrificantes e refrigerantes para a broca e o equipamento de perfuração. As lamas à base de barita proporcionam lubrificação e resfriamento eficazes, evitando desgaste excessivo e garantindo o funcionamento suave e eficiente do equipamento.Além de seu papel na estabilidade do poço e no controle de pressão, as lamas de perfuração à base de barita desempenham um papel crucial no controle do poço. Os engenheiros podem ajustar a densidade da lama variando a concentração de barita, permitindo um controle preciso do perfil de pressão do poço. Assim sendo, a utilização da barita é vital para garantir a segurança das operações de perfuração, especialmente em ambientes desafiadores, como poços em águas profundas ou de alta pressão e alta temperatura.Na indústria da construção, a barita é usada como agregado no concreto para aumentar a densidade e melhorar as propriedades de proteção contra radiação. A sua incorporação no concreto ajuda a criar estruturas mais densas e mais bem equipadas para resistir à radiação e aumentar a segurança de instalações nucleares e dos hospitais.A barita também é utilizada na fabricação de tintas e revestimentos devido à sua alta densidade e opacidade. Proporciona peso à tinta, o que a ajuda a assentar de maneira uniforme, evitando sedimentação ou separação ao longo do tempo. A barita também aumenta o poder de cobertura e o brilho da tinta, tornando-a um componente essencial em uma ampla gama de produtos, desde tintas residenciais até revestimentos automotivos.A barita também possui outras aplicações em diversos processos industriais, incluindo fabricação de papel e borracha. Seu uso como carga nessas indústrias melhora as propriedades físicas dos produtos finais, como maior brilho e textura mais lisa em papéis, além de melhor resistência à abrasão em produtos de borracha.A barita, com suas propriedades distintas e aplicações versáteis, é um mineral de significativa importância para diversas indústrias. Desde a produção de energia e construção até os cuidados de saúde e proteção ambiental. Assim como outros minerais, a barita desempenha um papel fundamental na melhoria da nossa qualidade de vida e no avanço da inovação tecnológica.Ficou interessado? Quer saber mais? Entre em contato com a gente por nossas redes sociais e tire suas duvidas. Será um prazer atender você!Precisa de assessoria em seus serviços minerários? Interessado em nossos cursos? Entre em contato com a gente, aqui, nossa prioridade é você! The Motorsport Images Collections captures events from 1895 to today’s most recent coverage.Discover The CollectionCurated, compelling, and worth your time. Explore our latest gallery of Editors’ Picks.Browse Editors' FavoritesExperience AI-Powered CreativityThe Motorsport Images Collections captures events from 1895 to today’s most recent coverage.Discover The CollectionCurated, compelling, and worth your time. Explore our latest gallery of Editors’ Picks.Browse Editors' FavoritesExperience AI-Powered CreativityThe Motorsport Images Collections captures events from 1895 to today’s most recent coverage.Discover The CollectionCurated, compelling, and worth your time. Explore our latest gallery of Editors’ Picks.Browse Editors' FavoritesExperience AI-Powered Creativity Share — copy and redistribute the material in any medium or format for any purpose, even commercially. Adapt — remix, transform, and build upon the material for any purpose, even commercially. The licensor cannot revoke these freedoms as long as you follow the license terms. Attribution — You must give appropriate credit , provide a link to the license, and indicate if changes were made . You may do so in any reasonable manner, but not in any way that suggests the licensor endorses you or your use. ShareAlike — If you remix, transform, or build upon the material, you must distribute your contributions under the same license as the original. No additional restrictions — You may not apply legal terms or technological measures that legally restrict others from doing anything the license permits. You do not have to comply with the license for elements of the material in the public domain or where your use is permitted by an applicable exception or limitation . No warranties are given. The license may not give you all of the permissions necessary for your intended use. For example, other rights such as publicity, privacy, or moral rights may limit how you use the material. O sulfato de bário é um produto químico utilizado por vários setores industrias, principalmente o petrolífero, de tintas, papel e celulose e em contraste de radiologia. Acesso Rápido no post O que é sulfato de bário? Qual é sua fórmula? Características da barita Para que serve o sulfato de bário? Sulfato de Bário precipitado Sulfato de Bário micronizado ou barita micronizada Onde encontrar fornecedores de sulfato de bário? Trata-se de um mineral natural, sólido, branco, cristalino, insolúvel e com teor de pureza elevadíssimo, em torno de aproximadamente 98,5%. Pode ser encontrado em rochas ígneas, metamórficas ou sedimentares, e seus maiores produtores e detentores das maiores reservas são a China, a Índia e os Estados Unidos. Barita é uma outra denominação atribuída ao sulfato de bário, que tem origem na palavra grega “barus ou barys”, a qual significa pesado, em referência a sua alta densidade. O bário, diferentemente da barita, é um elemento químico tóxico e um metal pesado, que está presente nos minérios de barita (BaSO4) e witherita (Ba2CO3). Já a barita não é tóxica por ser muito insolúvel e tem uma enorme importância econômica, sendo utilizada amplamente por diferentes segmentos. Qual é a fórmula do sulfato de bário? O sulfato de bário é um sal de bário com fórmula química BaSO4 Características da barita Sólida (pó); Branca; Inodora; Pouco solúvel em água e em outros solventes; Solúvel em ácido sulfúrico concentrado; Possui baixa absorção; Incompatível com alumínio, fósforo e seus sais; Possui pH neutro; Apresenta alta resistência à temperatura, à abrasão e ao ataque ácido; Massa molar: 233,38 g/mol; Tem densidade elevada: 4,5 g/cm³; Ponto de fusão: 1.580 °C; Ponto de ebulição: 1.600 °C; Reflete a radiação UV; Serve para aumentar a resistência de outros produtos; Contribui para elevar a densidade de outros produtos; Possui valor acessível; Altamente disperso; Reduz custos da produção industrial e aumenta a qualidade dos produtos. Também vale dizer que a utilização de aditivos minerais torna o processo industrial mais sustentável e agrega valor ao produto. Para que serve o sulfato de bário A maior parte da barita produzida destina-se para a perfuração de petróleo e produção de tintas e papel, mas ela ainda é usada na produção de diversos itens dos mais diferentes setores industriais. Confira a seguir algumas aplicações do sulfato de bário: Papel, incluindo papel fotográfico; Pigmentos artificiais de marfim; Pigmento para dar o colorido ao papel; Pigmento verde em fogos de artifício; Celofane; Enchimento de borracha; Linóleo; Fibras; Resinas termoplásticas: a barita contribui para aumentar a densidade das resinas; Materiais de fricção; Tecido; Cosmético; Dispositivos eletrônicos; Peças para freio; Tintas (industriais, decorativa, imobiliárias, de acabamento, em pó, líquidas, anticorrosiva e muito mais). O sulfato de bário é aplicado nas tintas para aumentar a densidade, oferecer maior aderência ao substrato, melhorar a ação de agentes anticorrosivos, proporcionar baixa absorção de óleo e a resistência química, melhorar o desenvolvimento da cor dos pigmentos, dar mais brilho as tintas de alto brilho; oferecer cobertura úmida quando utilizado em tintas a base de água; enfim para melhorar uma série de propriedades. Esmaltes e vernizes; Baterias automotivas; Detergentes; Adesivos; Revestimentos e revestimentos isolantes; Cerâmica; Vidros; Argamassa (Construção Civil): A argamassa com barita é utilizada frequentemente em ambientes que necessitam oferecer proteção a saúde das pessoas, como locais com equipamentos emissores de raio-X; ambientes médicos, odontológicos, laboratoriais, veterinários e industriais. Isto ocorre, pois uma das funções da barita é impedir a saída de raios nocivos. Perfuração de poços de petróleo e gás (para aumentar a densidade das lamas de perfuração); Sais químicos de bário (sulfato, hidróxido, peróxido, óxido, cloreto, carbonato, sulfeto, nitrato, silicato, cromato, entre outros). Uma outra aplicação do sulfato de bário destina-se para contraste artificial de procedimentos de exame de raio-X e do sistema digestório. Leia Mais Pigmentos ou Corantes? Compreenda a diferença Mudam os atores no cenário global da área de Pigmentos: Abrafati Abrafati Show 2022: Novidades da Feira Investimentos offshore exigem aprimorar tratamento de água produzida Cargas Minerais – Aditivos evoluem e ampliam funções nas tintas para além do simples enchimento Sulfato de Bário precipitado O sulfato de bário precipitado apresenta como características a alta dispersibilidade, inércia química, baixa absorção de óleo e alto brilho. Sua maior aplicação se dá em tintas de impressão, tintas em pó e tintas industriais, vernizes, adesivos, detergentes, borracha, plásticos de engenharia, revestimentos e baterias automotivas. Sulfato de Bário micronizado ou barita micronizada A barita micronizada apresenta-se em partículas muito finas, o que facilita sua utilização industrial. O setor de tintas é um dos que mais utilizada a barita micronizada em razão das suas propriedades que promovem opacidade à tinta; permitem maior fixação ao substrato; equilibram a maciez e leveza; melhora o desempenho quanto à cor dos pigmentos; oferece maior proteção; reduz absorção do óleo e muito mais. Veja Também Pigmentos orgânicos O Que são Pigmentos? Veja como se dividem, quais suas propriedades e onde comprá-los? Pigmento natural ou inorgânico? Pigmento Inorgânico Onde encontrar fornecedores de sulfato de bário? Em busca de fornecedores de barita? Acesse o Guia QD, o mais completo guia eletrônico de compras e vendas do setor químico e importante ferramenta da editora QD para o desenvolvimento de negócios entre fornecedores e compradores. Neste site você consegue encontrar rapidamente as empresas que procura e pode solicitar vários orçamentos para diferentes empresas de uma só vez. Esta é uma enorme facilidade que o Guia QD oferece para você. Otimize o trabalho em sua empresa, veja agora como é fácil, rápido e muito útil. A maioria das empresas do setor já estão usando o Guia QD não só para buscar fornecedores como anunciar seus produtos. Produtos no Guia QD Sulfato de Bário Barita Sulfato de Bário Precipitado Sulfato de Bário micronizado La baritina o barita, es un tipo de sulfato de bario, presenta una fórmula química BaSO4, esta químicamente compuesta por BaO en un 65.7%, y SO3 en un 34.3%. Ocurre como concreciones o rellenos en cavidades de rocas sedimentarias como la caliza y la dolomía. Se emplea más del 80% de la barita explotada en la perforación de pozos. BaritaPropiedades físicas y característicasClaseSulfatos, Sulfato de barioBrilloVítreo a nacaradoColorIncoloro, blanco, azulado pálidoRayaBlancaFórmula QuímicaBaSO4Composición químicaBaO=65.7%; SO3=34.3%Dureza de Mohs3 a 3.5Peso específico o densidad4.5 g/cm3Clivaje o exfoliaciónPerfecta paralela a la baseFracturaIrregularSistema cristalinoRómbico bipiramidalForma de presentarse (hábito)Tabular, laminar, granular, terrosoOrigen o ambiente geológicoOrigen sedimentario, relleno de huecos en venas hidrotermalesRocas asociadasCalizas, dolomias, areniscasMinerales asociadosCalcita, cuarzo, piritaUsosUso como lodo de perforación en pozos La barita, es un sulfato de bario, muy común en zonas de rocas sedimentarias, especialmente asociada a depósitos carbonatados, se presenta en tonalidades incoloras, blancas y azuladas, tiene un brillo vítreo a nacarado y posee una raya de color blanco. Normalmente se origina en cavidades de rocas carbonatadas, su fórmula química es BaSO4, donde el BaO, corresponde a un 65.7% y el SO3 un 34.3%. Su estructura cristalina es de tipo rómbica bipiramidal, por ende se forma con un hábito tabular paralelo a la base, a menudo tiene forma de rombo por la presencia de un prisma vertical, los cristales son muy complicados. A veces se presentan en forma laminar gruesa, granular o terrosa. Tiene una fractura irregular y su clivaje es perfecto, paralelo a la base según (001) y pobre según el prisma (210). Su dureza es de 3 a 3.5 en la escala de Mohs, tiene una tenacidad quebradiza y su densidad es de 4.5 gr/cm3. Se desarrollan los cristales en ambientes sedimentarios generalmente, asociada a rocas sedimentarias carbonatadas como la caliza y la dolomia, es común explotar este mineral en la zona de contacto suelo y roca madre. También se origina en zonas de venas hidrotermales, asociadas a sulfuros. La paragénesis mineral se da junto a calcita, dolomita, cuarzo y sulfuros. El uso de casi el 80% de la barita en el mundo es para el desarrollo de lodos de perforación para pozos de cualquier tipo. Foto: Cristales de barita irradiados con fibraEscala: 7mm lado mayorColor: Incoloro o grisRelieve: ModeradoForma: Masiva, fibrosaClivaje: Perfecto paralelo a la baseBirrefringencia: Bajo a moderado Puede ocurrir relacionado a sulfuros masivos en zonas de intrusion, epitermales o volcanogénicos. Ocurre en alteraciones sericíticas, argílicas y argílicas avanzadas. Es común en una variedad de entornos hidrotermales, su fase tardía se da en venas, cavidades y vugs, además es una fase de alteración importante en algunos depósitos estratiformes. Precipita con temperatura decreciente de fluidos oxidados con salinidades moderadas en un rango de temperatura de casi 300º C, a bajas salinidades, se vulve más soluble por encima de los 100º C. A menudo puede ocurrir como capas de barita masiva, barita laminada, barita botroidal, reelaborada y brechada. En muestra de mano su hábito es similar al de las rocas sedimentarias, su color es comunmente blanco a amarillento. En lámina delgada es incolora y ocurre en masas cristalinas o tabulares en venas y como relleno de cavidad. Especialmente se origina producto de la erosión, como concresiones o rellenos de cavidades en rocas carbonatadas como la caliza o la dolomia, se encuentran grandes acumulaciones de barita en la zona suelo-roca madre. También se encuentra como concresiones en arenas y areniscas, estas crecen a medidad que van cristalizando entre las zonas intergranulares, formando estructuras llamadas rosas de barita. Es común también su formación en zonas de venas hidrotermales y se convierte en ganga, asociado a vetas de minerales sulfuros. Esta asociada a compuestos como la calcita, dolomita, cuarzo y sulfuros como la pirita y calcopirita. Es muy sencilla de identificar, principalmente por su alta densidad de 4.5 gr/cm3, muy rara entre minerales no metálicos, esto contrasta con su baja dureza de 3 a 3.5 y su exfoliación marcada en tres direcciones en ángulo recto. Sin embargo, es común confundirla con minerales asociados como la calcita o la dolomita, ya que a menudo efervece con ácido clorhidrico por la presencia de residuos en su composición y su coloración blanca a incolora. El 80% de la barita del mundo se usa como lodo de perforación para pozos, que enfrian, lubrican y regulan la dirección de perforación de la broca.Se usa como pigmento en pinturas y como relleno de papel, tela y caucho.Mineral principal para la extracción de bario, que se puede utilizar en el blindaje de rayos x, es decir para crear concreto que impida la difusión de estos haces de energia.Uso de soluciones de bario en la medicina. La industria del petróleo y el gas es el principal usuario de barita en el mundo, más del 98% de lo extraido en EE.UU. se usa para estos propositos. Por ello el precio de este mineral ha incrementado entre un 10 a 20%, llegando a los 150$ por tonelada métrica. Soy ingeniero geólogo con experiencia y conocimiento en el área de exploración minera, hidrocarburos, evaluación de depósitos minerales metálicos y no metálicos, exploración de piedras preciosas y de metales preciosos, procesamiento de datos geológicos en software especializado y métodos de explotación de recursos naturales. Además, tengo conocimiento en geología aplicada a la ingeniería geológica, donde se incluye el estudio de suelos, rocas y agua para la construcción de obras de ingeniería civil. Cristais Naturais para Varejo e Atacado Com Nota Fiscal A barita é um mineral de sulfato de bário com fórmula química BaSO4. O seu nome tem origem no grego barus (pesado). Apesar de conter bário, um metal pesado, não é considerada tóxica devido à sua elevada insolubilidade. Tipos de ocorrência Comum em veios de chumbo e zinco em calcários, em depósitos hidrotermais e associada a minérios de hematita. Muitas vezes ocorre associada à celestita e à anglesita. Cristal de barita com dupla terminação(Cumbria, Inglaterra). Usos e aplicações Cerca de 90% da produção de barita é utilizada para aumentar a densidade das lamas de perfuração na indústria petrolífera. Também é utilizada no fabrico de tintas e de papel. Os maiores produtores mundiais são os Estados Unidos, a Índia e a China. Em Portugal Pode ser encontrada em Segura, concelho de Idanha-a-Nova, onde em tempos se procedeu à sua extracção. No Brasil O Brasil possui 0,3 % das reservas mundiais e sua produção atinge 1% da produção mundial.[1] O Estado da Bahia contribui com 95% da produção nacional.[2] Ficha Técnica Grupo: Sulfatos Sistema cristalino: Ortorrômbico Fórmula química: BaSO4 Dureza: 3-3,5 (escala de Mohs) Densidade: 4,3 Clivagem: Perfeita Fratura: Concóide Cor: Branco, azul, vermelho, amarelo, marrom, marrom-escuro, cinza Cor do traço: Branca Brilho: Vítreo a nacarado Fluorescência: Ausente Proteção contra irradiações, Histeria, Magia negra. Dureza: 3-3,5.Materiais de origem: Bário, enxofre, oxigênio.Coloração: Branca, rosa, esverdeada, amarela, azul, parcialmente transparente.Locais onde é encontrada: Itália, México, Austrália, EUA, Brasil. Crenças e mitos: O nome Barita advém do grego “Barys”, que significa “pesado”. Os poderes ocultos da Barita como pedra de proteção e de cura somente foram reconhecidos na modernidade. Ela é atualmente empregada na indústria como pedra de proteção contra as irradiações de toda a espécie. Placas e roupas de proteção são freqüentemente produzidas na indústria com tecidos de Barita. A Barita absorve raios radioativos, raios X e ultravioleta, de televisão e de computadores. Efeitos terapêuticos para o corpo: Devido às suas propriedades de absorção de irradiações, a Barita é uma pedra de proteção contra irradiações de toda espécie, mostrando-se muito útil contra as irradiações de própria terra, da água e, muito especialmente, contra irradiações de computadores. A Barita é também uma boa pedra, de cura para danos causados a pele e ao cérebro, como também no caso de queimaduras do Sol e queimaduras em geral. Efeitos terapêuticos para a psique: A Barita previne contra moléstias e procedimentos incorretos ocasionados por irradiações do meio ambiente. Essas moléstias furtivas, cujas origens geralmente remontam há vários anos, são em geral reconhecidas tardiamente. As pessoas que trabalham em grande edifícios com elevada concentração de escritórios são freqüentemente expostas a irradiações de computadores e eletromagnéticas e, às vezes, a uma alta concentração de irradiações de parede de concreto. A Barita funciona como um “guarda-chuva” protetor para a pessoa que a traz consigo. Em meditação, ela é uma pedra muito apreciada, que pode ser empregada, ao mesmo tempo, em todos os chacras, pois ela elimina as irradiações de toda aura e previne contra fluxos negativos de outras pessoas e da magia negra. Indicado para: Comportamentos inadequados devidos a irradiações eletromagnéticas nos escritórios, computadores, televisão, influxos negativos, magia negra, agorafobia. Irradiações de toda sorte, zumbido nos ouvidos, erupções de suor, taquicardia, impotência, histeria, queimaduras do Sol, queimaduras em geral, erupções cutâneas. Formas existentes: Pedra bruta.Chacras: Todos. Para conhecer sobre outras pedras clik aqui fonte: CristaisdeCurvelo - www.cristaisdecurvelo.com.br - BARITA Aprenda Um Pouco Mais Sobre este Mineral Por Pedro Goes Last updated 20 mar, 2023A baritina, também conhecida como barita, é um mineral amplamente utilizado na indústria devido às suas propriedades únicas. Com uma densidade elevada e não reativa, a barita é um composto versátil que tem sido utilizado em diversas áreas industriais, desde a produção de tintas e plásticos até a perfuração de poços de petróleo. Neste artigo, vamos explorar as propriedades e aplicações da barita na indústria do petróleo, bem como em outras áreas, para que você possa entender melhor o seu papel na economia global. Então, se você está interessado em aprender mais sobre esse mineral essencial, continue lendo!Aplicações da Baritina em Diferentes Setores IndustriaisÁrea IndustrialPropriedades ÚnicasUtilização da BaritinaPetróleo e GásAlta densidade e insolubilidade em águaAditivo em fluidos de perfuração para aumentar a densidade e controlar a pressãoPigmentosOpacidade e brilhoMatéria-prima para a produção de pigmentos brancos utilizados em tintas, plásticos e papelVidroRefratária e estabilidade térmicaAditivo para aumentar a densidade e a estabilidade térmica do vidroBarite: Conheça as propriedades e aplicações da baritina na indústriaA barite, também conhecida como baritina, é um mineral composto por sulfato de bário (BaSO4) que apresenta diversas propriedades importantes para a indústria. Sua cor varia de branco a cinza, amarelo, marrom e vermelho, dependendo da impureza presente em sua composição. A barite é um mineral comum e pode ser encontrada em todo o mundo.A barite é amplamente utilizada na indústria do petróleo como um agente de peso em fluidos de perfuração. Ela é adicionada ao fluido para aumentar a densidade, permitindo que o fluido mantenha os detritos suspensos enquanto a perfuração é realizada. Além disso, a barite é usada como um agente de filtragem para separar os sólidos do fluido de perfuração durante o processo de recuperação.Propriedades da Barite – BaritinaA barite apresenta diversas propriedades importantes para a indústria, tais como:Alta densidade;Baixa solubilidade em água e ácidos;Alta brancura;Resistência química;Estabilidade térmica.Aplicações da Barite – BaritinaA barite é utilizada em diversas áreas da indústria, tais como:Indústria do petróleo e gás;Indústria química;Indústria de tintas e revestimentos;Indústria farmacêutica;Indústria de plásticos.Perguntas frequentes sobre Barite – BaritinaO que é barite?A barite é um mineral composto por sulfato de bário (BaSO4) que apresenta diversas propriedades importantes para a indústria.Para que serve a barite?A barite é utilizada principalmente na indústria do petróleo como um agente de peso em fluidos de perfuração. Ela também é utilizada em outras áreas da indústria, tais como química, tintas e revestimentos, farmacêutica e plásticos.Quais são as propriedades da barite?Entre as principais propriedades da barite estão alta densidade, baixa solubilidade em água e ácidos, alta brancura, resistência química e estabilidade térmica. Barium sulfate mineral Baryte (barite)Baryte crystals from Cerro Huarihuyn, Miraflores, Huamalíes, Huánuco, PeruGeneralCategorySulfate mineral, barite groupFormulaBaSO4IMA symbolBrt[1]Strunz classification7.AD.35Dana classification28.03.01.01Crystal systemOrthorhombicCrystal classDipyramidal (mmm)H-M symbol: (2/m 2/m 2/m)Space groupPnmaUnit cella = 8.884(2) Å,b = 5.457(3) Å,c = 7.157(2) Å; Z = 4IdentificationColorColorless, white, light shades of blue, yellow, grey, brownCrystal habitTabular parallel to base, fibrous, nodular to massiveCleavagePerfect cleavage parallel to base and prism faces: {001} Perfect, {210} Perfect, {010} ImperfectFractureIrregular/unevenTenacityBrittleMohs scale hardness3–3.5LusterVitreous, pearlyStreakWhiteDiaphaneitytransparent to opaqueSpecific gravity4.3–5Density4.48 g/cm3[2]Optical propertiesbiaxial positiveRefractive indexnα = 1.634–1.637nβ = 1.636–1.638nγ = 1.646–1.648Birefringence0.012Fusibility4, yellowish green barium flameDiagnostic featureswhite color, high specific gravity, characteristic cleavage and crystalsSolubilitylowReferences[3][4][5][6] Baryte, barite or barytes (/ˈbærɪt, ˈbɛər-/ BARR-eyet, BAIR-[7] or /bəˈraɪtiː/ bə-RYTE-eez[8]) is a mineral consisting of barium sulfate (BaSO4).[3] Baryte is generally white or colorless, and is the main source of the element barium. The baryte group consists of baryte, celestine (strontium sulfate), anglesite (lead sulfate), and anhydrite (calcium sulfate). Baryte and celestine form a solid solution (Ba,Sr)SO4.[2] The unit cell of baryte The radiating form, sometimes referred to as Bologna Stone,[9] attained some notoriety among alchemists for specimens found in the 17th century near Bologna by Vincenzo Casciarolo. These became phosphorescent upon being calcined.[10][11] Carl Scheele determined that baryte contained a new element in 1774, but could not isolate barium, only barium oxide. Johan Gottlieb Gahn also isolated barium oxide two years later in similar studies. Barium was first isolated by electrolysis of molten barium salts in 1808 by Sir Humphry Davy in England.[12] The American Petroleum Institute specification API 13/ISO 13500, which governs baryte for drilling purposes, does not refer to any specific mineral, but rather a material that meets that specification.[13] In practice, however, this is usually the mineral baryte.[14] The term "primary barytes" refers to the first marketable product, which includes crude baryte (run of mine) and the products of simple beneficiation methods, such as washing, jigging, heavy media separation, tabling, and flotation. Most crude baryte requires some upgrading to minimum purity or density. Baryte that is used as an aggregate in a "heavy" cement is crushed and screened to a uniform size. Most baryte is ground to a small, uniform size before it is used as a filler or extender, an addition to industrial products, in the production of barium chemicals, or as a weighting agent in petroleum well drilling mud.[15] The name baryte is derived from the Ancient Greek: βαρύς, romanized: barús, 'heavy'. The American spelling is barite.[3][16] The International Mineralogical Association initially adopted "barite" as the official spelling, but recommended adopting the older "baryte" spelling later. This move was controversial and was notably ignored by American mineralogists.[17] Other names have been used for baryte, including barytine,[18] barytite,[18] barytes,[19] heavy spar,[3] tiff,[4] and blanc fixe.[20] Baryte (top) and dolomite from Cumbria, England Abandoned baryte mine shaft near Aberfeldy, Perthshire, Scotland Baryte occurs in many depositional environments, and is deposited through many processes including biogenic, hydrothermal, and evaporative ones, among others.[2] Baryte commonly occurs in lead-zinc veins in limestones, in hot spring deposits, and with hematite ore. It is often associated with the minerals anglesite and celestine. It has also been identified in meteorites.[21] Baryte has been found at locations in Australia, Brazil, Nigeria, Canada, Chile, China, India, Pakistan, Germany, Greece, Guatemala, Iran, Ireland (where it was mined on Benbulben[22]), Liberia, Mexico, Morocco, Peru, Romania (Baia Sprie), Turkey, South Africa (Barberton Mountain Land),[23] Thailand, the United Kingdom (Cornwall, Cumbria, Dartmoor/Devon, Derbyshire, Durham, Shropshire,[24] Perthshire, Argyllshire, and Surrey[3]), and the US (Cheshire, Connecticut, De Kalb, New York, and Fort Wallace, New Mexico). It is mined in Arkansas, Connecticut, Virginia, North Carolina, Georgia, Tennessee, Kentucky, Nevada, and Missouri.[3] The global production of baryte in 2019 was estimated to be around 9.5 million metric tons, down from 9.8 million metric tons in 2012.[25] The major baryte producers (in thousand tonnes, data for 2017) are as follows: China (3,600), India (1,600), Morocco (1,000), Mexico (400), United States (330), Iran (280), Turkey (250), Russia (210), Kazakhstan (160), Thailand (130), and Laos (120).[26] The main users of baryte in 2017 were (in million tonnes) US (2.35), China (1.60), Middle East (1.55), the European Union and Norway (0.60), Russia and CIS (0.5), South America (0.35), Africa (0.25), and Canada (0.20). 70% of baryte was destined for oil and gas well drilling muds, 15% for barium chemicals, 14% for filler applications in automotive, construction, and paint industries, and 1% other applications.[26] Natural baryte formed under hydrothermal conditions may be associated with quartz or silica.[27] In hydrothermal vents, the baryte-silica mineralisation can also be accompanied by precious metals.[28] Information about the mineral resource base of baryte ores is presented in some scientific articles.[29] Worldwide, 69–77% of baryte is used as a weighting agent for drilling fluids in oil and gas exploration to suppress high formation pressures and prevent blowouts. As a well is drilled, the bit passes through various formations, each with different characteristics. The deeper the hole, the more baryte is needed as a percentage of the total mud mix. An additional benefit of baryte is that it is non-magnetic and thus does not interfere with magnetic measurements taken in the borehole, either during logging-while-drilling or in separate drill-hole logging. Ba