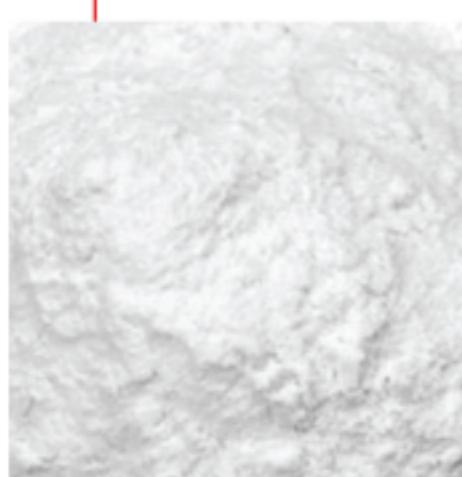




مصنع المنجم الذهبي  
لصناعة





المنجم الذهبي للصناعة هو مصنع سعودي في مجال تصنيع وتعدين السليكا وكربونات الكالسيوم ونمتلك أحدث وأفضل المعدات والخبرات البشرية لتقديم منتجات بأعلى جودة وأفضل سعر ويمتلك مصنع المنجم الذهبي أفضل أسطول نقل ومتعاقدين مع خطوط ملاحية لسهولة وسرعة نقل السليكا داخل وخارج المملكة  
يسعدنا تقديم منتجاتنا للعديد من المصانع وكل من الشركات الصغيرة والكبيرة

## الرؤية



نسعي الى تحقيق مكانة وسمعة قوية محلياً وعالمياً من خلال تقديم أفضل جودة لمنتجاتنا باستخدام أفضل التكنولوجيا والمساهمة في تحقيق رؤية المملكة ٢٠٣٠

## الرسالة



التركيز على الجودة وتقديم سعر تنافسي يتناسب مع جميع الصناعات والاستخدامات

## قيمنا



- التفوق- نتميز في إنجاز أعمالنا ونقدم بانتظام أفضل مستوى جودة ✓
- التفاني- نفخر بعملنا ونجهد دوماً لتحقيق أفضل النتائج ✓
- المصداقية- نلتزم بكل الوعود لكي نكتسب الثقة ✓
- التعاون- نعمل دوماً بروح الجماعة وتبادل المعرف لجعل موظفينا هم الأفضل في المجال دوماً ✓



الخاصية	السيليكا ( $\text{SiO}_2$ )
التعريف	معروفة أيضاً بثاني أكسيد السيليكون هي المكون الرئيسي للرمل والكوارتز، وتوجد بكثرة في قشرة الأرض
الانواع	<ol style="list-style-type: none"><li>١. الكوارتز: هو أحد أشكال السيليكا البلورية وهو الأكثر شيوعاً. يمكن العثور عليه في العديد من الصخور الرسوبية والبركانية والمحولة.</li><li>٢. الكريستوباليت والتريدابيليت: هما أشكال بلورية أخرى للسيليكا، وغالباً ما تكون عند درجات حرارة عالية.</li><li>٣. السيليكا السامية (Opal): تحتوي على بلورات غير منتظمة من ثاني أكسيد السيليكون. وهي تحتوي أيضاً على نسبة معينة من الماء في هيكلها.</li><li>٤. السيليكا المفاحجر: وهي تكوين عندما يتم تفاعل ثاني أكسيد السيليكون مع الأكسجين والماء بشكل بطيء.</li><li>٥. السيليكا السائلة: هي عبارة عن مستحلبات أو محليل من جسيمات السيليكا في السوائل.</li><li>٦. السيليكا الممزوجة (Fumed silica): هي جسيمات نانوية من السيليكا يتم إنتاجها في عملية خاصة تشمل تفاعل تبخير ثاني أكسيد السيليكون مع الأكسجين.</li><li>٧. السيليكا البلورية الكولويدية: هي جسيمات دقيقة من السيليكا البلورية التي يمكن أن تكون مستقرة في الماء أو السوائل الأخرى.</li></ol>
الاستخدامات الرئيسية	يتم استخدام الأشكال المختلفة من السيليكا في العديد من التطبيقات، منها صناعة الزجاج، صناعة السيراميك، الرمل الملبن، كمواد مالئة في الدهانات والبلاستيك، وكمكونات في منتجات العناية الشخصية، وفي التكنولوجيا والبحث العلمي.
المقاس	100um,150um,250um,300um,500um,600um,800um,1m,2m,3m,4m.
الصيغة الكيميائية	$\text{SiO}_2$
الوجود في الطبيعة	موجودة في الرمل والكوارتز
الكتافة	حوالي ٢,٦٥ جم/سم <sup>٣</sup>



الخاصية	السيليكا ( $\text{SiO}_2$ )
الصلابة (على مقياس موس)	7
التأثيرات الصحية المحتملة	التهاب الرئة الناتج عن السيليكا (عند استنشاق الغبار)
اللون	شفاف إلى أبيض (عادةً)
نقاء الطبيعة	عالي في الكوارتز
الذوبانية في الماء	غير قابلة للذوبان
الذوبانية في الأحماض	يذوب في حمض الهيدروفلوريك
نقطة الانصهار	حوالي $17..^\circ\text{C}$
المتانة الكيميائية	عالية
الاستخدام في الصناعات الدوائية	في مستحضرات الأدوية كمادة مساعدة
التأثير على البيئة	تأثيرات محدودة إذا تم التخلص منها بشكل صحيح
تكلفة الإنتاج	متوسطة إلى عالية حسب النقاء المطلوب
الاستخدام في مستحضرات التجميل	كمواد مالة وللتقوير
استخدامها في المواد الغذائية	مكملات غذائية وكعوامل مضادة للتكتل



# كريونات الكالسيوم

الخاصية	كريونات الكالسيوم (CaCO <sub>3</sub> )
التعريف	مركب كيميائي غير عضوي وهو من المواد الطبيعية الشائعة والواسعة الانتشار في قشرة الأرض
الأنواع	<p>١. <b>الكالسيت (Calcite)</b> : هو الشكل الأكثر شيوعاً من كريونات الكالسيوم، ويُستخدم في صناعة الإسمنت، وكمادة مالئة في البلاستيك والدهانات، ومكون أساسي في معظم الصخور الرسوبيّة</p> <p>٢. <b>الأراجونيت (Aragonite)</b> : هو شكل بلوري آخر من كريونات الكالسيوم. يتميز بخصائص بلورية مختلفة عن الكالسيت. توجد بكثرة في البيئات البحرية، خاصة في المرجان وقواقع بعض الرخويات</p> <p>٣. <b>الفاتيريت (Vaterite)</b> : هو شكل بلوري نادر من كريونات الكالسيوم. يعتقد أنها تتحول إلى كالسيت عند تعرضها للضغط والظروف المحيطة المختلفة</p> <p>٤. بالإضافة إلى الأشكال البلورية، توجد كريونات الكالسيوم أيضاً في العديد من التكوينات الطبيعية الأخرى، مثل الجير، الطباشير، والرخام</p>
الاستخدامات الرئيسية	يتم استخدام كريونات الكالسيوم في العديد من التطبيقات الصناعية والتجارية، بدءاً من مكملات الكالسيوم في المنتجات الغذائية وحتى كمواد مالئة في الورق والبلاستيك، صناعة الأسمنت، معاجين الأسنان
المقاس	10um, 20um, 25um, 45um, 75um, 100um, 150um, 250um, 300um, 500um, 600um, 800um, 1m, 2m, 3m, 4m
الصيغة الكيميائية	CaCO <sub>3</sub>
الوجود في الطبيعة	موجودة في الحجر الجيري والرخام والكالسيت
الكتافة	حوالي ٢,٧٦ جم/سم <sup>٣</sup>



الخاصية	كريونات الكالسيوم (CaCO <sub>3</sub> )
الصلابة (على مقياس موس)	3
التأثيرات الصحية المحتملة	قليلة، لكن الكميات الكبيرة قد تسبب تكلسات في الأعضاء الداخلية
اللون	أبيض
نقاء الطبيعة	يعتمد على المصدر
الذوبانية في الماء	قليلة جداً
الذوبانية في الأحماض	يذوب في الأحماض فُطلقاً
نقطة الانصهار	حوالي 800 °C (يتحلل قبل الذوبان)
المثانة الكيميائية	متوسطة إلى عالية
الاستخدام في الصناعات الدوائية	كمكمل غذائي وفي مستحضرات الأدوية
التأثير على البيئة	تأثيرات محدودة، قد تُستخدم لتحسين الأرض الزراعية
تكلفة الإنتاج	متوسطة
الاستخدام في مستحضرات التجميل	كمواد مالة وتبنيض البشرة
استخدامها في المواد الغذائية	كمكمل غذائي وفي معالجة المياه



المملكة العربية السعودية - الرياض - طريق الخرج - صناعية الفوزان



0555909616



0503806333



info@goldenmine.com.sa



WWW.GoldenMine.com.sa

