

Mineral de Silicio

El silicio es un elemento químico metaloide, número atómico 14 y situado en el grupo 4 de la tabla periódica de los elementos formando parte de la familia de los carbonoides. Es el segundo elemento más abundante en la corteza terrestre (27,7% en peso) después del oxígeno. Se presenta en forma amorfa y cristalizada; el primero es un polvo parduzco, más activo que la variante cristalina, que se presenta en octaedros de color azul grisáceo y brillo metálico.

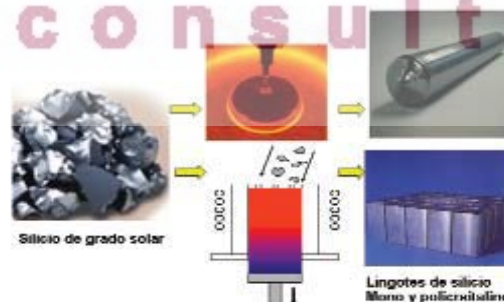
Por sus propiedades semiconductoras se usa en la fabricación de transistores, células solares y todo tipo de dispositivos semiconductores.

DISPONIBILIDAD DE SILICIO SOLAR (2004-2007)

	Capacidad de producir Silicio		Producción de Silicio de grado solar	
	2004		2004	2006-2007*
Hemlock	7.000		2.500	5.500
Wacker	5.000		2.000	3.500
SGS	2.100		2.100	2.400
Tokuyama	5.200		1.000	1.000
ASiMI	2.600		-	500
Otros	5.550		1.000	2.000
Rechazo de la industria electrónica			2.600	3.000
Reservas/Stocks			2.200	2.500
TOTAL DISPONIBLE	27.450		13.400	20.400
Equivalente en MW			1.031	1.700

* Aumentos de capacidad/producción anunciados hasta el momento

Actualmente operan en el Mundo un total de SEIS fábricas capaces de producir Silicio de Grado Solar apto para su transformación en lingotes que una vez cortados darán lugar a Wafers de Silicio Mono o Poli cristalinas aptas para la fabricación de Células Solares Fotovoltaicas.



Transformación de polisilicio a lingotes

WEW mantiene relaciones comerciales con estas Compañías, posibilitando el ENCUENTRO DIRECTO entre nuestros Clientes y cualquiera de estas empresas que el propio Cliente decida.