

CHORLO VERDE. = *Estralita radiada*. = *Anfibolita*. = *Hornblenda*. = *Anfibol-hornblenda*. = *Blenda córnea*. = *Karintina*. = *Pargasita*. = *Actinolita*. = *Actinota*. (Véase

CHORLO VERDE. = *Talita*. = *Arendalita*. = *Estralita*. = *Pistachita*. = *Delfinita*. = *Acanticon*. = *Epidota de Haiy* (Véase

CHORLO VIOLADO. = *Chorlo morado*. = *Tumita*. = *Yanolita*. = *Piedra de Thum*. = *Thumerstein (de Werner)*. = *Axinita*. (Véase

CHRISOPASIO. = *Crisopasio*.

CHROMUN. Nombre latino del cromo: químicamente se espresa con el signo Chr.

D

DATOLITA. Mineral perteneciente á los borsilicatos: es blanco, tiene diversos matices, ó es de un gris verdoso que propende á verde garzo. Hallase en distintas concreciones, en gruesos y en pequeños granos cristalizados; la forma primitiva de estos cristales es un prisma recto con base romboidal; las secundarias son el prisma oblicuo rebajado en cuatro caras, y el prisma rectangular de las mismas caras, etc. El brillo de la datolita es luciente y vitreo; la division imperfecta; es traslúcida, diáfana, dura, y muy quebradiza; espuesta á la llama de una bugía, se vuelve opaca y briable; da una perla de rosa, color pálido, cuando se trata al soplete; peso específico; 2, 9.

Composicion segun Kla- proth.....	{	Acido bórico	24
		Cal.....	35, 5
		Silice.....	36, 5
		Agua.....	4
			100

De manganeso y hierro algunos indicios.

DATOLITA BOTRIOIDAL. = *Botriolita*. (Véase

DATOLITO. = *Datolita*.

DAURITA. = *Chorlo eléctrico*. = *Siberita*. = *Afrisita*. =

Iman de Ceilan. = *Apirita.* = *Lyncurium.* = *Turmalina.*
(Véase)

DELEZNABILIDAD. Propiedad que tienen algunos minerales de pulverizarse entre los dedos, á la mas leve presión: es peculiar á las variedades térreas, mas no á las cristalizadas, y algunas se presentan naturalmente deleznables, como el yeso que se llama *harina*.

DELFINITA. = *Talita.* = *Arendalita.* = *Estratila.* = *Pistachita.* = *Chorlo verde.* = *Acanticon.* = *Epidota de Haüy.*
(Véase)

DELICUESCENCIA. Propiedad que tienen algunos minerales de atraer la humedad del aire, con mas ó menos avidez, y esto, á veces, hasta el extremo de total disolución y de solo hallarse en este estado, sobre la superficie de la tierra, es decir, siempre disueltos en el agua.

DELVAUXINA. = *Vivianita.* = *Fosfato de hierro, hidratado.* (Véase)

DENDRITAS. Cuerpos que presentan el aspecto de arbolitos, con sus ramificaciones: las hay salientes y engastadas en las masas de otros cuerpos, ya superficialmente, ya á cierta profundidad: en el primer caso las dendritas se llaman *superficiales*, y en el segundo *profundas*.

A veces, están constituidas por cristales agudos, llamándose en tal caso, *espiculares*; otras veces varios cristales capilares, se agrupan al rededor de un eje, imitando á los corales y otros políperos; por lo mismo se conocen con el nombre de *coralóides*, y generalmente tienen su asiento en las paredes laterales é inferiores de las cavidades subterráneas.

DEUTO SULFATO DE COBRE. = *Piedra lapis.* = *Vitriolo azul.* = *Vitriolo de cobre.* = *Vitriolo de Chipre.* = *Cristales de Venus.* = *Cianosa.* = *Sulfato de cobre.* = *Cobre sulfatado.* = *Caparrosa azul.* (Véase)

DEUTO SULFURO DE ARSENICO. = *Sulfuro amarillo de arsénico.* = *Arsénico amarillo.* = *Sesqui-sulfuro de arsénico.* = *Oropimente amarillo.* = *Oropimente.* (Véase)

DEUTO-SULFURO DE MERCURIO. = *Sulfuro de mercurio.* = *Bisulfuro rojo de mercurio.* = *Bermillon.* = *Etiopie de mercurio.* = *Mercurio sulfurado.* = *Cinabrio.* (Véase)

DEUTOXIDO DE CERIO. Llámase tambien *cerito*, sien-

do su color el de rosa pálido y algunas veces el violado. Hasta ahora solo se encontró en la mina de cobre de Bastnaes, en Riddarhyta (Suecia). El análisis que de él hizo Vauquelin le dió:

Oxido de cerio.....	67
Sílice.....	17
Cal.....	2
Oxido de hierro.....	2
Acido carbónico y agua....	12
	<hr/>
	100

Parece que la cal y el hierro se hallan en estado de carbonato y de simple mezcla, al paso que una parte de óxido de cerio lo está en el de silicato.

Por lo demas, los principios constituyentes de este mineral, son muy variables, puesto que el *cerito*, que Beudant ha clasificado entre los silicatos, se halla compuesto de:

Sílice.....	68
Oxido de cerio.....	20
Agua.....	12
	<hr/>
	100

Los principios constituyentes de dicho óxido son

Metal.....	100
Oxígeno.....	26, 115

DEUTOXIDO DE COBRE. Procede casi siempre de la descomposición de los carbonatos: rara vez es puro; se halla en polvo negro; tizna los dedos y consta de oxígeno 20 partes, con 80 de cobre.

DEUTOXIDO DE HIERRO. (Véase *Hierro magnético*.)

DEVONITA. Mineral compuesto de fosfato de alúmina hidratado, y fluoruro aluminico, que se halla en las dolomias y esquistos arcillosos, tanto en la Groenlandia como en Méjico. Se encuentra cristalizado y en mamelones: en el primer caso la forma se deriva de un prisma recto rómboi-

dal, y en el segundo su estructura es fibrosa. Color blanco, mas ó menos verdoso, raya al espato calizo, pero se deja rayar por el feldespato, y pesa 2, 33. Los ácidos le disuelven, con auxilio del calor; tratado al soplete sobre un carbon, se hincha y toma un color blanco nevado, y si se calienta en un tubo deja una agua ácida que deslustra al vidrio. Consta de 32 partes de alúmina, 33 de ácido fosfórico, $\frac{1}{4}$ de fluor, 27 de agua, y el residuo en óxido de hierro, de manganeso, de calcio, etc. Llámase tambien *Wavelita*.

DIALAGA. (Véase *Dialaja*.)

DIALAJA. Se halla este mineral en la isla de Córcega, donde es conocido por los artistas con el nombre de *verde di Corsica*, y hacen uso de él para construir cajas de tabaco y otras bujerías. Existe ademas en Suiza, cerca del lago de Ginebra, en las inmediaciones de Turin, etc. La roca de la cual forma la dialaja una de las partes constituyentes mas esenciales, se denomina *gabbro*. Es duro, traslúcido, quebradizo, su color verde de yerba, su brillo lúcido y nacarado, da por la division un prisma romboidal, cuyas bases son brillantes y sus bordes empañados: es fusible al soplete en un esmalte gris verduzco y su densidad es de 3 á 3, 2.

Composicion segun Vauquelin:

Silice.....	50
Cal.....	13
Alúmina.....	11
Magnesia.....	6
Oxido de cromo.....	7, 5
— hierro.....	5, 3
— cobre.....	1, 5
	<hr/>
	94, 3

DIALOGITA. = *Dialojita*.

DIALOJITA. Es un carbonato de manganeso, bastante raro en la naturaleza, que frecuentemente se halla en union de la cal carbonatada silicifera y se encuentra en las minas de Nagy-ag (Transilvania). Cristaliza en romboedros obtusos, su textura es laminar, su color blanco de rosa, rojizo ó blanco puro: ofrece bastante dureza; su densidad es

de 3, 2 á 3, 5, y consta de 38 partes de ácido carbónico y 62 de protóxido de manganeso.

DIAMANTE. El diamante era conocido entre los antiguos bajo el nombre de *adamas*, y de ahí el nombre de *brillo adamantino* que se da á las piedras preciosas cuyo esplendor se acerca al suyo. Los persas, los turcos y los árabes le llaman *almas*: los alemanes y franceses *diamant*; los ingleses *diamond* ó *a'damand stone*; y los italianos *diamante*.

Tiene la mayor estimacion entre todas las *piedras preciosas*; y la India es el primer parage en donde se ha encontrado. Se halla principalmente en los reinos de Golconda y de Visapur, en el distrito de Serra-do-Frio (Brasil) como tambien en Bengala, hácia las fronteras de Missore, en la isla de Borneo, etc. Tavernier indica, como mas abundantes, las minas de *Gani* de *Raolconda* y de *Gonel*: la primera pertenece al reino de Golconda, y es muy celebrada por el grosor de los diamantes que en ella se han encontrado. Su valor ha disminuido, porque á veces, son colorados. La mina de *Raolconda*, descubierta á mediados del siglo XIV, pertenece al rey de Visapur, y dista unas nueve jornadas de esta ciudad. Los diamantes de *Gonel* se hallan en el rio de este nombre que fluye por Bengala. Cuando se retiran las aguas, estráense los diamantes de las arenas que aquellas han depositado. Del *Gonel* salen los diamantes conocidos en el comercio con el nombre de *puntas sencillas*. La mina de diamante del Brasil fué descubierta á principios del siglo XVIII, en la provincia de *Minas-Geraes*, distrito de Serra-do-Frio. El producto anual de aquellos terrenos diamantíferos, fué primero de 15 libras; y en el dia es de 12 á 13, ó de 24 á 30,000 quilates, que despues de la talla, quedan reducidos á ocho ó nueve mil quilates propios para la joyería. El mas grueso de los diamantes encontrados en el Brasil, es de forma octáedra natural: antes de tallado, pesó 95 quilates ó unas 5 dracmas y 20 granos. Los diamantes existen siempre en los terrenos de trasporte que parecen ser de naturaleza moderna, y generalmente se componen de sustancias terrosas y gujarros cuarzosos rodados, sirviéndoles de cemento una mezcla arcillo-ferruginosa y cuarzoza. En estos depósitos los diamantes están siempre diseminados en muy corta cantidad, generalmente separa-

dos unos de otros, y envueltos en una costra terrosa mas ó menos adherente y á poca profundidad. De algunos años á esta parte parece que se han descubierto diamantes en Siberia hácia la falda occidental de los montes Urales.

El diamante no tiene color: encuéntranse sin embargo, diamantes azules, pardos, amarillos, grises, negros, rojos y verdes (1). Su forma primitiva es el octáedro, y su molécula integrante el tetraédro regular. Se presenta en cantos rodados y bajo mas de quince formas cristalinas diferentes, que constituyen otras tantas variedades. Es el mas duro de todos los cuerpos. Por mucha que sea la dureza del diamante, su estructura laminosa facilita su division, buscando diestramente con un punzoncillo de acero muy agudo la juntura de las láminas. Los que no se prestan bien á esta operacion, por tener sus láminas curvilíneas, ó contorneadas en diversos sentidos, llevan entre los lapidarios el nombre de *diamantes de naturaleza*. No puede pulimentarse sino por medio de sus mismos polvos. Cuando está así tallado, descompone los rayos solares, y ofrece un juego agradable de colores de iris. Tiene aquel esplendor vivo que le es propio; su fractura es laminosa, y los fragmentos tienen la forma del octáedro, ó del tetraédro; es semi-transparente, de simple refraccion, y raya todos los cuerpos conocidos. Desarrolla por el frote, la electricidad positiva, mientras que el cuarzo bruto da la resinosa; y fosforece por su esposicion al sol ó por el choque eléctrico. Despues del oropimente y el plomo rojo, es el cuerpo que refracta mas la luz, y la refracta por entero bajo un ángulo de incidencia que escede $24^{\circ} 13'$, lo que da margen al magnífico esplendor que ostenta: peso específico, de 3, 4 á 3, 6.

Los diamantes se creian infusibles: no obstante, el doctor Simillan ha operado en ellos un principio de fusion lo mismo que en la antracita, poniéndolos dentro de una cavidad practicada en un pedazo de cal y someténdolos allí á la accion del soplete con gas hidrógeno y oxígeno.

He aquí los nombres que dan los lapidarios y joyeros, á las diversas especies de diamantes.

(1) El rojo y el verde son muy raros; el negro se llama diamante saboyardo.

- 1.^o *Diamantes patagones*, así se llaman los mas gruesos.
- 2.^o *Diamantes de primera agua*, los que tienen mas hermosa blancura.
- 3.^o *Diamantes de segunda agua*, los que siguen despues.
- 4.^o *Diamantes puntas sencillas*; en octáedros naturales.
- 5.^o *Diamantes brutos*: son dodecaédros de caras convexas, casi esferóideos.
- 6.^a *Diamantes de naturaleza*: ya los hemos dado á conocer.

7.^o *Diamantes, granos de sal*: son los muy pequeños. *Composicion*: Newton sospechó la combustibilidad del diamante. En 1794 la Academia de Florencia anunció que esta combustion se consumaba en el foco de un espejo ustorio. Muchos químicos repitieron el experimento, y uno de ellos, el ilustre y desgraciado Lavoisier, advirtió que se convertia en ácido carbónico. Despues, los señores Arago y Biot, pensaron que podia contener hidrógeno, vista la energia de su fuerza refringente. H. Davy sospechó en él algo de oxígeno. Este hábil químico operó muchas veces, la combustion del diamante; y el resultado de estos diversos experimentos, hechos con la mas minuciosa exactitud, fué que dicha sustancia, por la combustion, no da mas que ácido carbónico puro, sin que en nada se altere el volumen del gas; de suerte que debe mirarse el diamante como carbono puro, cuyas moléculas están unidas por una gran fuerza de cohesion.

El principal uso del diamante es como objeto de lujo: se conoce desde la mas remota antigüedad, pero nuestros mayores no sabian darle pulimento, y por lo mismo no pudieron formar idea de la belleza que adquiere con dicha operacion. En Europa se desconocia el arte de labrarlo hasta el último tercio del siglo XV, en que lo descubrió Luis Berguens, y se practica por medio de sus mismos polvos, para lo cual se emplean los fragmentos mas oscuros y mas opacos: combinase esta operacion, en los diamantes grandes, con la esfoliacion ó segregacion de láminas. En Europa se sacrifica mucho su volumen para quitar un defecto ó aumentar el número de caras, con lo que aumenta tambien

prodigiosamente su belleza: los de poco grueso ó que tienen alguna falta difícil de encubrir, se tallan á manera de rosa y se embuten dentro de una cavidad: los demas se montan al aire y se les da la talla de brillante. Se aprecian preferentemente los incoloros ó los de un color decidido, con tal que sean diáfanos perfectos; y su precio que siempre es considerable, aunque varia segun los caprichos de la moda, recibe un aumento extraordinario y creciente en una proporcion muy rápida, cuando pasan de cierta magnitud.

OBSERVACIONES SOBRE LOS DIAMANTES.

El valor de los diamantes es relativo á su agua; es decir, á su blancura, magnitud y grosor. Su peso se espresa por quilates, cada uno de los cuales es igual á 4 granos (26 centigramos). El precio de un diamante es al de otro que tiene la misma transparencia, el mismo color, la misma forma, la misma pureza, etc., como los cuadrados de sus pesos respectivos.

El precio medio de los diamantes brutos, que merecen ser tallados, es poco mas ó menos de 50 francos por el primer quilate. Como el valor de un diamante tallado es igual al de un diamante bruto de peso doble, fuera de la mano de obra, un diamante trabajado del peso de

	FRANCOS.
1 quilat. costará.....	200
2 id..... $2^2 \times 200 =$	800
3 id..... $3^2 \times 200 =$	1800
4 id..... $4^2 \times 200 =$	3200
de 100 id..... $100^2 \times 200 =$	2.000,000

Sin embargo, esta regla no se estiende á los diamantes cuyo peso escada de 20 quilates. Los que son mas gruesos de venden á precios inferiores al valor que tendrian segun este cálculo. Vamos á dar un ejemplo del modo de valorar el precio de un diamante. Este tallado, ha perdido la mitad de su peso primitivo, y de consiguiente se debe doblar su

peso. Supongamos, pues, que pese un quilate, dóblese y tómesese el cuadrado de dos, que da cuatro. Este 4 multiplicado por 48, precio medio del quilate bruto, da 192 por un diamante de 1 quilate.

Pongamos otro ejemplo:

Sea un diamante tallado, de 3 quilates.

Dóblese 3, y saldrán 6.

Cuádrese 6 y resultan..... 36

Multiplíquese por..... 48

Y salen..... francos 1,728 para un diamante tallado de tres quilates. Estos precios varian segun la hermosura de su agua y su grado de perfeccion.

Los diamantes que tienen un blanco de nieve, son los mas estimados, y los joyistas les llaman *primera agua*.

Los diamantes de 5 á 6 quilates son muy bellos; los de 12 á 20 muy raros y con mas razon los de mayor peso. Solamente algunos pasan de 100.

El diamante conocido por mas voluminoso es el del rajah de Mattan, en Borneo, que pesa 367 quilates (mas de 2 onzas y $\frac{1}{2}$). El del emperador de Mogol es de 279 quilates: Tavernier le ha estimado en 11.723,000 francos y le compra á un huevo partido por medio. El del emperador de Rusia pesa 193 quilates: es del tamaño de un huevo de paloma y de mala forma; fué comprado en 2.160,000 francos y 96,000 de pension vitalicia. El del emperador de Austria pesa 139 quilates: está tallado en rosa y es de mala forma; su valor asciende á 2.600,000 francos. El diamante del rey de Francia llamado el *Regente*; pesa 136 quilates $\frac{3}{4}$; pesaba 410 antes de ser tallado; es notable por su hermosa forma, bellas proporciones y perfecta limpidez; se considera como el mas hermoso de Europa; fué comprado por el duque de Orleans, entonces regente, en 2.250,000 francos, y valuado en mas de un duplo. El *Sancy* fué traído de Constantinopla por el baron de Sancy: forma parte de los diamantes de la corona: costó 600,000 francos, está valuado en 1.000,000 y segun algunos pesa 55 quilates; aunque el señor Caire dice 33 $\frac{3}{4}$. Todos estos hermosos diamantes se han encontrado en la India. El que posee el rey de Portugal es el mas grueso que se ha hallado en el Brasil. Se ha estimado su peso en 120 quilates. Maw no le da mas

que $9\frac{3}{4}$: no se ha tallado, y está en la forma octaédrica natural.

Los lapidarios tallan el diamante de cuatro modos distintos.

1.^a La *pedra delgada* 3.^a La *rosa*.

2.^a La *pedra espesa* 4.^a El *brillante*.

Las minas de diamantes explotadas en el Brasil, han reportado al gobierno, (desde 1730 hasta 1814) 3.024,000 quilates, ó bien 36,000 por año, (algo mas de quince libras). Este producto ha disminuido considerablemente. El gasto de explotación del diamante bruto, tomado en cuenta el producto del oro de los lavados, es de 152 rs. y 30 mrs. por quilate.

DIAMANTE SABOYARDO. Este nombre reciben los diamantes cuando son de color negro.

DIAMANTE DE ALENZON. (Véase *Cuarzo hialino*.)

DIANA. Este nombre y el de *tuna* dieron á la plata los antiguos alquimistas.

DIASFORA. Hállase en masas compuestas de fibras ligeramente curvilíneas y fáciles de separar: su color es el gris y el blanco amarillento ó verdoso. Su brillo intenso y nacarado; raya al vidrio, decrepita por la acción del calor y desprende agua: peso específico 3,43240. Su composición, aunque poco conocida, se atribuye á la alúmina, á una sustancia alcalina y al agua.

DIASPORO. (Véase *Diaspora*.)

DIBUJO DE COLORES. (Véase *Colores*.)

DICHOITA. = *Dicroita*.

DICROITA. = *Peliom.* = *Yolita.* = *Cordierita*. (Véase

DIDIMIO. Nombre de uno de los cuerpos simples nuevamente descubiertos: fué hallado por Mosander en la certerita, y segun su dictámen es el que da el color moreno á este mineral y colora de amatista á la itria: el descubridor añade que no le ha podido separar totalmente del láutano y cerio con que siempre está unido; pero es de esperar que nuevas observaciones disipen las dudas que velan su existencia.

DIDIMIUM. Nombre latino del didimio: químicamente se espesa con la inicial *D*.

DIMORFISMO. (Véase *Isomorfismo*.)

DIOPSIA. (Véase *Diopsida*.)

DIOPSIDA. Hállase por primera vez en la mina de plata de Sahla (Westermania) y despues en Noruega: nosotros la tenemos en varios puntos de los Pirineos y en la cordillera que sirve de límite entre las dos Castillas. Suele cristalizar en prismas sencillos ú octaédros oblicuos; su color es blanquecino ó gris verdoso-claro, su fractura principal laminosa con triple division, es diáfana, inatacable por los ácidos, fusible al soplete en un vidrio trasparente. Su disolución apenas presenta indicios de óxido de hierro, pero sí las reacciones de la cal y la magnesia. Peso específico 3, 25 á 3, 34: en cuanto á equivalentes. (Véase *Malacolita*.)

Composicion segun Vau-	quelin.....	{ Sílice..... 53 Cal..... 20 Magnesia..... 19 Hierro y manganeso..... 4	99	

La *coccolita* es una variedad de la especie anterior y se encuentra en capas de trap, juntamente con la piedra calcárea granular, el granate y la piedra de hierro magnética.

Preséntase en concreciones distintas de granos gruesos, ó cristalizada en prismas hexáedros con dos bordes laterales opuestos, agudos y en bisel hácia las estremidades: tambien se encuentra en prismas de cuatro caras. Este mineral es duro, quebradizo, traslúcido por los cortes, de fractura desigual, de color verde, con diversos matices, y su densidad 3, 3. Vauquelin lo analizó y obtuvo los siguientes principios: sílice 50 partes, cal 24, magnesia 10, alúmina 1, 5, óxido de hierro 7, idem de manganeso 3.

DIOPTASA. = *Cobre Dioptasa*. (Véase

DIORITA. Haüy dió este nombre á una roca llamada por Werner *grunstein* ó *roca verde*: consta como partes esenciales, de hornblenda y feldespato compacto, conteniendo ademas, como partes accesorias, la mica, el cuarzo, la dialaja, el granate, la serpentina, etc. Cambia de estructura, de lo que proceden sus variedades principales, á

saber, la *granugienta* de que están formados muchos monumentos antiguos de la India y algunos del Egipto; la *porfroidal* de constitucion análoga al granito del mismo nombre, la *pizarrosa* y la *orbicular*, compuesta de esferóides de la misma, encajados en una diorita de grano muy menudo, llamada comunmente *granito orbicular de Córcega*.

DIPIRO. Este mineral, que recibió de Werner el nombre de *schmelzstein*, ha sido descubierto en los Pirineos, hácia Mauleon y se halla engastado en una roca de esteatita, ya en masas fasciculares ó bien en pequeños cristales prismáticos, bastante duros para rayar el vidrio. Es frangible, su color blanco agrisado ó blanco rojizo, su lustre vídrioso y su densidad 2, 63.

Composicion segun Vau- quelin.....	Sílíce.....	61		
		Alúmina.....	24	
			Cal.....	10
			Agua.....	2
		96		

DIROMBOEDRO. = Dodecaedro hipiramidal.

DISCRASA. = *Plata antimonial*. = *Antimoniuro de plata*. (Véase

DISOMOSA. = *Sulfuro de arsénico y níquel*. (Véase

DISTHENA. = *Distena*.

DISTENA. Esta sustancia es infusible al soplete y por eso se ha usado antes de ahora para sostener los minerales que se habian de ensayar. Ofrece diversas variedades. Se presenta algunas veces en union de la estaurótida, granate y turmalina. Se halla en el granito y el esquisto micáceo de las montañas primitivas, en el monte de San Gortardo, en diversas partes de Europa, de Asia y de América. Está en masa ó diseminada en concreciones diferentes, ya vacilares fibrosas ó en cristales prismáticos, hexágonos, octágonos irregulares y ensanchados en dos caras opuestas. Las caras son brillantes, nacaradas y estriadas; la forma primitiva un prisma oblicuo cuadrangular. Su color es azul de Prusia que pasa á gris ó á verde; es traslúcida ó trasparente, su division doble, quebradiza, idioeléctrica en

el estado de pureza; algunos de sus cristales adquieren por medio de la frotacion la electricidad resinosa, y otros la vitrea. Peso específico 3, 5. En cuanto á equivalentes, (Véase *Cianita*

Composicion..	Sílíce.....	43	32
	Alúmina.....	53	568
	Hierro.....	0	5
	Vestigios de potasa.....	2	
		99	100

Klaproth. Arfwedson.

DODECAEDRO (de Jameson). = *Granate blanco*. = *Granete del Vesubio*. = *Leucita*. = *Leucolita*. = *Zeolita*. = *Vesubiana (de Kirwan)*. = *Anfigena*. (Véase

DODECAEDRO BIPIMIDAL. Consta su superficie de doce triángulos isósceles, que, reunidos de seis en seis presentan una pirámide exagonal doble; por eso se llama dodecaedro bipiramidal, mientras que otros lo denominan diromboedro.

DODECAEDRO PENTAGONAL. El dodecaedro regular geométrico tiene sus aristas iguales, todos sus ángulos planos de 108°, y todos los diedros de 116° 33' 32". El dodecaedro pentagonal de la naturaleza presenta algo designa-les sus aristas; sus ángulos planos son, dos de 106° 37'; dos de 102° 38', y uno de 121° 30'; sus ángulos diedros son de 113° 30', los unos, y de 127° los otros aproximadamente.

DOLERITA. Haüy dió este nombre á una roca negruzca compuesta esencialmente de piróxena y feldespato laminar, cuyas partes accesorias son la mica, la peridota y la anfigena. Forma masas grandes, á veces divididas por retraccion, cuya estructura por menor varia, siendo *granugiesita* cuando las dos partes esenciales están unidas casi en iguales proporciones; *porfirica*, si el feldespato se halla en cristales embutidos en una masa dominante de piróxena; *amigdaliforme*, si la roca presenta huecos ocupados posteriormente por núcleos de diversa sustancia. Corresponde á los terrenos igneos llamados de *derrame*.

DOLOMIA. Este mineral, cuyo conocimiento se debe á Dolomieu, comprende un gran número de variedades, según sus formas cristalinas, su estructura y sus diversos colores. Se electriza difícilmente por frotación, pierde al fuego el ácido carbónico sin deformarse y se disuelve con mucha lentitud, casi sin efervescencia en el ácido nítrico, á la temperatura ordinaria. Esta disolución despues de haber precipitado abundantemente con el oxalato de amoniaco, da tambien un copioso precipitado con la potasa, aun cuando previamente se hubiese ensayado con el sulfidrato del mismo álcali. Las dolomias cristalinas se hallan en los criaderos metalíferos, las compactas en muchos terrenos de sedimento donde raras veces forman depósitos considerables, y con frecuencia están en relación con diversos productos ígneos. Apenas tiene usos: se habia propuesto para preparar una cal que se creyó conveniente en las construcciones hidráulicas; pero por ahora los esperimentos que se hicieron no han sido coronados con un éxito bastante feliz.

La dolomia ha sido llamada *espato perlado*, *espato taloso*, *espato magnesiano*, *miemita*, *tarandita*, *moroquita*, etc.; pero algunos autores confundieron esta especie con la *giobertita* en cuyo caso la sinonimia es la que á continuación se espresa.

DOLOMIA. = Carbonato de magnesia. = *Magnesita*, = *Magnesia carbonatada*. = *Magnesia efervesciente*. = *Magnesia areada*. = *Magnesia blanca*. = *Tierra muriática de Kirwan*. = *Greda magnesiana*. = *Breunerita*. = *Giobertita*. (Véase

DOLOMIA COMPACTA. Las rocas de serpentina la contienen así en vetas como en masa. Color blanco de nieve, mate, fractura concóidea aplastada, semi-dura, algo traslúcida por los bordes. Llámase tambien *gurofita*. Peso específico, 2, 76.

Carbonato de cal.....	70, 5
————— magnesia.....	29, 5
	100

DOLOMIA COMUN. = *Dolomia granuda*. (Véase

DOLOMIA GRANUDA. Se encuentra este mineral en masas y concreciones distintas y granudas. Es poco traslucido, semi-duro, suave al tacto, color blanco y á veces agrisado ó amarillento, brillo fuerte y nacarado; fractura, en grande, imperfectamente esquitosa, fosforescente por la frotación, ó cuando se la espone sobre un hierro encendido. Peso específico, 2, 83.

Composicion..	(Carbonato de cal.....	52, 08
	————— de magnesia..	46, 50
	————— Oxido de manganeso.	0, 25
	————— de hierro.....	0, 05
		98, 88

Hallóse por primera vez en el palacio de Borghesi (Roma) una variedad de *dolomia flexible*. Ha demostrado la esperiencia que las diversas variedades de dolomia, lo mismo que las de piedra calcárea granuda, podian llegar á ser flexibles cortándolas en tablillas largas y delgadas, y sometiénolas por seis horas á una temperatura de cerca de 250 centígrados.

DOLOMIA FLEXIBLE. (Véase *Dolomia comun* y *dolomia parda*.)

DOLOMIA PARDA. Se halla en el norte de Inglaterra, en capas muy espesas y de considerable amplitud, reposando sobre el criadero ó depósito de carbon de piedra de Newcastle. Color gris amarillento ó pardo amarillento, brillante en lo interior; fractura astillosa, traslúcida en los bordes, quebradiza, mas dura que el espato calizo. Peso específico de los cristales 2, 8.

Composicion segun Tennant, que la describe con el nombre de <i>calcareo mag-</i> <i>nesiana</i>	(Acido carbónico.....	47, 2
	Cal.....	29, 5
	Magnesia.....	20, 3
	Alumina y hierro.....	0, 8
		97, 8

Hay tambien una *dolomia flexible* que tiene conexion con esta sub-especie: se ha encontrado cerca del castillo de

Tynmouth. Color gris amarillento, en masa, opaca muy flexible, porosa, fractura terrosa, se deja mellar por el cuchillo. Peso específico 2, 54.

Composicion..	{	Carbonato de cal.....	62
		de magnesia..	36
			<hr/> 98

DOLOMIA EN COLUMNAS. Existe en Rusia juntamente con la serpentina, ya en masa ó en concreciones prismáticas, delgadas, de un blanco sucio; lustre vitreo que propende al nacarado, quebradiza, division imperfecta, fractura desigual, algo traslúcida. Peso específico, 2, 76.

Composicion..	{	Carbonato de cal.....	51
		magnesia.....	47
		hierro hidra-	
		tado.....	1
		<hr/> 99	

DOLOMITA. = *Dolomia*.

DONIO. Nombre de un cuerpo simple nuevamente descubierta, aunque muy poco conocido.

DUCTILIDAD. Es la propiedad inherente á algunos metales de poderse estender en hilos mas ó menos delgados pasando por la hilera, ó bien reducirse á láminas ú hojas mas ó menos ténues por el golpe del martillo ó por la presión en el cilindro. Rigurosamente hablando, esta última propiedad constituye la maleabilidad que le es peculiar, porque se ha reconocido que los metales que pasan con mas facilidad por la hilera, no son siempre los que mejor ceden á la presión del cilindro. Sábese en efecto que se hacen del hierro hilos muy delgados, y que sin embargo no con igual facilidad puede reducirse á hojas; mientras que se lamina el plomo, metal que está muy distante de convertirse en hilos tan fácilmente como el hierro.

DUREZA. Los antiguos mineralogistas juzgaban de la dureza de los cuerpos por el choque del eslabon y la mayor ó menor cantidad de chispas que se producian; pero

este método es defectuoso, pues hay algunas variedades de cuarzo que por ser friables no producen chispas por el choque del acero, y no obstante, son de la misma naturaleza que los mas duros sílices.

Preténdese graduar la dureza de los minerales por la resistencia que oponen á dejarse rayar por otros; y la comparación de esta misma resistencia entre los cuerpos mas ó menos duros, establece su grado de dureza. Cuando se hacen ensayos de esta clase, es preciso tomar minerales cristalizados del mejor modo posible. Se han dividido los minerales en seis clases con respecto á la dureza.

La primera comprende los que solamente pueden rayarse con el diamante, que es el cuerpo mas duro de todos.

La segunda los que pueden ser rayados por el cuarzo.

La tercera los que se rayan con el acero: así es que el mármol se raya con él, y no el pórfido, lo cual sirve para distinguirlos.

La cuarta aquellos cuya dureza se compara con la del vidrio: así aunque el asbesto y la tremolita se asemejan mucho, esta raya al vidrio y aquel no produce semejante efecto.

La quinta tiene por punto comparativo al mármol.

La sexta la cal sulfatada, ó yeso, que se raya con la uña.

El profesor Mohs, que ha estudiado mucho los grados de dureza de los minerales, los ha especificado del modo siguiente:

- 1 espesa la del talco.
- 2 yeso.
- 3 espato-calizo.
- 4 espato-fluor.
- 5 apatito.
- 6 feldespató.
- 7 cuarzo.
- 8 topacio.
- 9 corindon.
- 10 diamante.

En algunas obras de mineralogía se clasifican los cuerpos en duros, semi-duros y blandos.

1.º Los *duros* no se dejan mellar por el cuchillo, y desprenden chispas con el acero. Los que no se dejan raspar con la lima se llaman *sumamente duros*; los que ceden algo á ella, *muy duros*; y *duros*, aquellos que se dejan rayar con dicho instrumento.

2.º Los *semiduros* no despiden chispas con el eslabon, y con dificultad se dejan mellar por el cuchillo.

3.º Los *blandos* se cortan fácilmente con el cuchillo, pero no pueden mellarse con la uña. (Véase *Blandura*.)

DUSODILA. (Véase *Carbueros de hidrógeno*.)

E

EDELFORSA. Nombre que recibe un trisilicato de zinc.

EFLORESCENCIA. Propiedad que tienen ciertos minerales de reducirse á polvo por el contacto del aire: suele ser efecto de la pérdida del agua de cristalización, de cuyas resultas las moléculas quedan disgregadas, como en el *natron* y en la *exantolosa*; á veces va acompañada ó seguida de otras alteraciones químicas, como en la *melanteria*; y á veces, por fin, se verifica sin cambio en la composición de los cuerpos, por la simple disgregación de las moléculas que se habian unido de un modo forzado en otras circunstancias.

EISENCROMA. = Cromato férrico-aluminico. = Hierro cromado. = Hierro cromatado. = Cromato de hierro. = Siderocroma. (Véase

EISENKIESEL. = Eisenquiesel.

EISENQUIESEL. (Véase Cuarzo ferruginoso.)

EISENRACHM PARDO. = Hierro escamoso. = Hierro micáceo.

EISENRACHM ROJO. = Hierro rojo escamoso. = Mica roja. = Pirosiderita.

EKEBERGITA. Este mineral es duro, fusible, su brillo craso, color verdoso, fractura concóidea, peso específico 2, 74. Es un silicato aluminoso, y segun se cree una especie de *natrolita*.