

## GÉNERO—MERCURIO

Los minerales mas importantes pertenecientes á este género son: el mercurio nativo, mercurio argental, cinabrio y mercurio córneo.

MERCURIO Ó AZOGUE NATIVO—CUERPO SIMPLE—  
Fórmula química Hg

**CARACTÉRES.**—El mercurio es el único metal que se presenta líquido á la temperatura y presión ordinaria; se solidifica á 40° bajo cero del termómetro centígrado, cristalizando en este caso en octaedros regulares, adquiriendo un aspecto análogo al de la plata y siendo susceptible de forjarse y laminarse como otros cuerpos metálicos. En su estado natural, ofrece un color blanco de plata, lustre metálico intenso, siendo su peso específico de 13,5. A la temperatura de 360° se volatiliza produciendo vapores deletéreos, que originan temblores convulsivos á quienes los respiran; se evapora también, como todos los líquidos, á la temperatura ordinaria, si bien en cantidad muy pequeña; se disuelve en el ácido nítrico con desprendimiento de vapores rojos.

El mercurio que procede directamente de los talleres metalúrgicos es una sustancia casi pura; pero el que existe en los laboratorios químicos contiene constantemente ciertos cuerpos extraños, especialmente óxido de mercurio. Con efecto, el azogue absorbe con el tiempo cierta cantidad de oxígeno del aire, y se convierte en óxido: este óxido se esparce por toda la masa cuando se agita el metal, pero aparece bajo la forma de una película de color agrisado, si el líquido está en reposo. El mercurio, cuando es puro, no moja al cristal, y sus glóbulos ruedan sobre una superficie lisa con suma facilidad sin dejar lo que se llama cola; pero si contiene cuerpos extraños ú óxido mercurio, moja y se adhiere al cristal y á otras sustancias; haciéndole rodear sobre un cuerpo pulimentado no forma glóbulos esféricos, sino lágrimas mas ó menos alargadas.

**YACIMIENTO.**—Se encuentra el mercurio nativo en las minas de cinabrio, debido á la descomposición que experimenta este mineral; por lo comun se halla amalgamado con el oro y la plata, ó bien combinado con el azufre y cloro, constituyendo respectivamente las especies llamadas cinabrio y mercurio córneo. Las minas mas notables de España, en donde existe el mercurio nativo aunque en pequeñas cantidades, son las de Almaden y Almadenejos (Ciudad Real). Existe también en las célebres minas de cinabrio de Idria (Austria), Ripa (Toscana), Montañas Cevennes, Montpellier y Limoges (Francia), Lisboa (Portugal), etc.

**EXTRACCION DEL MERCURIO.**—Casi todo el metal que circula en el comercio procede de las minas de cinabrio. Para obtener el mercurio de este cuerpo, basta mezclarlo con limaduras de hierro ó con cal, y sujetar luego la mezcla á la destilación; en este caso el mercurio se volatiliza y se recoge en vasijas convenientes. El mercurio obtenido de esta manera no es completamente puro, siendo necesario para tenerle en este estado someterle á una serie de operaciones cuya explicación es ajena de una obra de Mineralogía.

**USOS.**—El mercurio es uno de los metales mas importantes bajo el punto de vista de sus aplicaciones á la ciencia, artes é industria. Sirve, como todo el mundo sabe, para la construcción de barómetros y termómetros; para obtener los gases solubles en el agua, como el ácido hidroclórico, amoníaco, ácido sulfuroso y otros; se le destina para la preparación de las sales mercuriales, que se emplean en medicina como anti-sifilíticas; sirve también para beneficiar ciertos

minerales de oro y plata, y para aislar los metales alcalinos potasio, sodio, etc.; por último, se destina para la fabricación del bermellon, y amalgamado con el estaño constituye el azogado de los espejos.

MERCURIO ARGENTAL—AMALGAMA DE PLATA  
NATURAL—Fórmula química Ag Hg

**CARACTÉRES.**—La forma dominante de esta sustancia es el cubo ó dodecaedro romboidal: su color es el blanco de plata, lustre metálico; raya á la caliza y se raya por el espato fluor, siendo su peso específico análogo al del mercurio nativo. Se descompone por la acción del calor y produce por destilación vapores de mercurio, que se condensan en la parte superior y fría del tubo donde se hace el ensayo; al soplete, y colocado sobre el carbon, se reduce á un boton de plata; soluble con facilidad en el ácido nítrico, y por medio del frote platea una lámina de cobre.

## COMPOSICION EN PESO

Mercurio . . . . .	64
Plata . . . . .	36
	100

**VARIEDADES.**—Se presenta además de cristalizado, en masas amorfas, ó en láminas de poco espesor, en la superficie de las rocas ó minerales que sirven de ganga á los sulfuros de plata y mercurio.

**YACIMIENTO.**—Existe el mercurio argental en las minas de mercurio de Morsfeld y Moschel-Landsber (Baviera del Rhin) y en Izlana (Hungria). Segun la opinion del señor Naranjo y de otros mineralogistas españoles, esta especie no se encuentra en Almaden ni en Almadenejos.

La arquerita, ó sea la verdadera plata amalgamada, ha estado unida por mucho tiempo con la plata nativa, constituyendo en la actualidad una variedad de la amalgama de plata. La arquerita, sin embargo, tiene por forma fundamental un octaedro. Contiene en 100 partes, 86,49 de plata y 13,51 de mercurio. Procede de la mina de Arqueros en la provincia de Coquimbo (Chile).

**USOS.**—Se destinan también el mercurio argental como la arquerita para obtener la plata.

CINABRIO Ó BERMELLON—MERCURIO SULFURADO Ó  
SULFURO DE MERCURIO—Fórmula química HgS

**CARACTERES.**—La forma dominante del cinabrio es un romboedro agudo de 71° 48', perteneciente al cuarto sistema: su fractura es desigual é irregularmente concóidea; color rojo de bermellon, rojo pardusco ó pardo de hígado; cuando se reducen los cristales á polvo presentan un rojo escarlata bastante pronunciado: lustre metálico diamantino en los ejemplares cristalizados; el cinabrio es tierno y susceptible de pulimento, adquiriendo en este caso un brillo metálico mate; raya al yeso y se raya por la caliza, siendo su peso específico de 8,2, densidad muy notable, puesto que los minerales dotados de cierta transparencia son por lo comun menos pesados. Los cristales de cinabrio son transparentes ó por lo menos traslúcidos á semejanza de la blenda, por lo que algunos le han llamado blenda roja; adquiere por el frote, cuando está aislado, la electricidad negativa. Segun la opinion de M. Descloizeaux, esta especie mineralógica se halla dotada de un eje de doble refracción positivo, propiedad análoga á la del cuarzo cristalizado, y como este, pre-

esta, cuando se colocan láminas muy delgadas entre las de turmalina, fenómenos ópticos especiales.

El cinabrio se volatiliza por la acción del fuego sin dejar residuo; mezclado con el borato sódico, y calentado en un tubo de ensayo, produce mercurio metálico que se condensa en la parte superior y fría del tubo, en forma de pequeños glóbulos; se disuelve por completo en el agua régia, siendo inatacable por los ácidos nítrico é hidroclórico.

## COMPOSICION EN PESO

Mercurio . . . . .	84,50
Azufre . . . . .	14,75
	99,25

**VARIEDADES.**—Pueden establecerse entre otras mas ó menos comunes las siguientes: 1.ª Cristalizada en prismas exagonales regulares ó en romboedros truncados. 2.ª Cinabrio granudo, variedad compuesta de un grano fino, que contiene muchas veces pequeñas láminas cristalinas que se cruzan en diversas direcciones; los ejemplares de esta variedad se distinguen por su mucho peso y por el color rojo oscuro que suelen presentar. 3.ª Cinabrio compacto, en realidad no es mas que una subvariedad del anterior; la coloración es también rojo-oscuro con tendencia á adquirir tintas parduscas ó negras. 4.ª Cinabrio terroso ó bermellon, de un color rojo vivo ó rojo claro cuando está puro. 5.ª Cinabrio hepático ó bituminífero, variedad impura, de color pardo rojizo ó negruzco, que desprende olor bituminoso por la elevación de temperatura. 6.ª Cinabrio fibroso, variedad sumamente rara en la naturaleza.

**YACIMIENTO.**—El criadero mas importante, mas antiguo y productivo del mundo es el de Almaden (Ciudad Real), constituido por varios filones de contacto que presentan una potencia de mas de diez metros, llegando en algunos sitios hasta diez y seis; los filones indicados, que han ido reuniéndose desde la superficie, constituyen hoy dos esenciales, á saber: el de *San Francisco* y el de *San Diego*. Este criadero corresponde al terreno silúrico, formado en esta localidad de pizarras y areniscas cuarzosas, dislocadas por rocas feldespáticas y anfíblicas. La ganga del cinabrio en Almaden suele ser el cuarzo, la baritina y pocas veces el espato fluor; las sustancias metálicas que van asociadas á este mineral son cobre y pirita de hierro en muy corta cantidad. Son además notables las minas de Mieres, Allen y Lena (Asturias), las cuales están enclavadas en el terreno carbonífero; en Usagre (Badajoz) se halla asociado el cinabrio á la galena, caliza y masas de lava, cuyo yacimiento es análogo en Collado (Teruel). Existe además cinabrio en terreno triásico de Aezcoa (Navarra), constituyendo parte accidental de filones de cobre; idéntico yacimiento tiene el cinabrio de Espadan (Castellón).

En el extranjero se cuentan las célebres minas de cinabrio de Idria (Austria) y Dos Puentes (Baviera renana), estando enclavadas una y otra en el terreno triásico. El criadero mas importante del extranjero descubierto hace pocos años, y que compite algun tanto con el de Almaden, se encuentra en California (América). El cinabrio de esta localidad pertenece á los terrenos primarios, y va acompañado de caliza, de hierro espático y de algunas otras sustancias. Hay también minas de este cuerpo en Coquimbo (Chile), entre Azoque y Cuenca (Colombia), San Onofre y San Juan de la Chica (México), en los Montes Urales y en la provincia de Yun-Nan (China).

Notabilísima ha sido y es la producción del mercurio del distrito minero de Almaden, que comprende el término de

esta población y los de Almadenejos, Gargantiel y Chillon, en donde ha habido explotación, por lo menos, desde la dominación de los romanos en España. Segun el Sr. Naranjo, de cuya obra tomamos estos datos, el producto de azogue de Almaden y Almadenejos en los trescientos cincuenta años transcurridos desde 1512 hasta 1861, se ha elevado á la suma de 2,412.958,778 quintales. A pesar de este enorme producto la riqueza y estabilidad de las minas de Almaden son hoy mejores y mas crecientes.

**USOS DEL CINABRIO.**—Se emplea para la obtención del mercurio; para la pintura y fabricación de lápices rojos.

MERCURIO CORNEO Ó CALOMELANOS—MERCURIO  
CLORURADO—CLORURO DE MERCURIO—Fórmula química Hg<sup>2</sup> Cl

**CARACTERES.**—La forma primitiva de este mineral es un prisma de base cuadrada perteneciente al segundo sistema; su estructura es compacta, y la fractura concoidea; color gris amarillento ó gris perla, lustre mas ó menos diamantino, y fosforesce por medio de la percusión; mas duro que el yeso y menos que la caliza, estando representado su peso específico por 6,4. Por medio de una temperatura elevada se volatiliza sin dejar residuo; insoluble en el ácido nítrico, y soluble en el cloro que le convierte en bicloruro; se descompone por la acción de la luz, adquiriendo un color mas oscuro.

## COMPOSICION EN PESO

Mercurio . . . . .	85,11
Cloro . . . . .	14,89
	100,00

**VARIEDADES.**—Se presenta en prismas de base cuadrada, apuntados por una pirámide; se halla además en pequeñas costras de color gris perla.

**YACIMIENTO.**—Se encuentra en los principales criaderos de cinabrio, especialmente en Almadenejos, Idria y Horzowitz (Bohemia). Naranjo le halló en la mina llamada Entredicho de Almadenejos, en una arenisca de grano fino y de color agrisado.

## GÉNERO—PLOMO

Las especies de este género las divide Leymerie en tres secciones principales, á saber: 1.ª metalofanas; 2.ª litofanas; 3.ª versicoloras.

## PRIMERA SECCION—METALOFANAS

Los minerales de este grupo ofrecen brillo metálico mas ó menos intenso, color gris de plomo ó de acero, dureza superior á la del yeso é inferior á la de la caliza, y peso específico comprendido entre 6 y 7, menos el plomo que, como veremos, tiene una densidad relativa representada por 11,4; se funden al soplete desprendiendo vapores sulfurosos ó de ácido selenioso (excepto el plomo); y producen sobre el carbon una aureola amarilla; todas las especies son solubles en el ácido nítrico. Los minerales mas importantes de esta sección son los siguientes: 1.º plomo nativo; 2.º galena; 3.º plomo seleniado; 4.º Bulangarita, y 5.º Burnonita.

## PLOMO NATIVO—CUERPO SIMPLE—Pb

El plomo es también uno de los metales que se conocen desde época muy antigua. Se ha creído hasta hace poco

tiempo que este cuerpo no se encontraba nativo, sino combinado con el azufre, ácido carbónico, ácido fosfórico, etc. Hoy se ha probado hasta la evidencia que se halla aislado en Veracruz (México) y en algunas otras localidades.

**CARACTÉRES.**—El plomo, tal como se encuentra en el comercio, presenta un color gris azulado, lustre metálico intenso en la fractura reciente, pero que se empaña en contacto del aire; blando, flexible, eminentemente maleable y poco tenaz; se deja cortar por la navaja, y desarrolla por frotación un olor desagradable, estando representado su peso específico por 11,4. Se funde á la temperatura de 335°, cristalizando por enfriamiento en pequeños octaedros implantados unos en otros; al calor rojo produce vapores sensibles; se disuelve en el ácido nítrico con desprendimiento de vapores rojos, é introduciendo en la disolución una lámina de zinc, se cubre esta de partículas de plomo.

**YACIMIENTO.**—Se halla el plomo diseminado en rocas volcánicas ó cuarzosas, y en algunos casos en una caliza granuda atravesada por rocas basálticas. Este yacimiento tiene el plomo de Cumberland, el de Irlanda, el de Veracruz (México) y el recientemente descubierto en el Canadá. El malogrado ingeniero de minas Sr. Maestre lo encontró en el río Ojalora (Ciudad-Real), despues de grandes lluvias, y precedente, segun opinion del mismo Maestre, de los terrenos volcánicos próximos; tambien lo halló en Pradip (Tarragona).

**USOS.**—Se emplea el plomo en la fabricacion de balas y perdigones; reducido á láminas mas ó menos gruesas sirve para cubrir los edificios, azoteas, etc. Se destina además para construir tubos de conduccion de aguas: aleado con el estaño constituye la «soldadura de plomeros»; por último, se construyen con el plomo las cámaras destinadas á obtener el ácido sulfúrico; en union con el antimonio forma parte de los caracteres de imprenta, etc., etc.

**GALENA—PLOMO SULFURADO—SULFURO DE PLOMO—**  
Fórmula química  $PbS$

**CARACTÉRES.**—La galena, denominada tambien «alcohol de alfareros», ofrece por forma primitiva un cubo; por lo general, se presenta hojosa, laminar y granuda; color gris de plomo, lustre metálico intenso; quebradiza, raya al yeso y se raya por la caliza, siendo su peso específico de 7,2. Se funde con facilidad al soplete desprendiendo vapores sulfurados, y se reduce sobre el carbon á un glóbulo de plomo, blanco, blando y maleable; soluble en el ácido nítrico, é introduciendo en la disolución una lámina de zinc, se depositan sobre ella partículas de plomo.

La galena rara vez existe pura, sino mezclada con los sulfuros de cobre, de plata y de antimonio, que le comunican, especialmente el último, una estructura fibrosa que sustituye á la hojosa tan característica de esta especie.

**VARIEDADES DE FORMAS REGULARES.**—Se cuentan entre otras las siguientes: 1.ª Galena cúbica. 2.ª En octaedros sencillos ó modificados. 3.ª Cubo-dodecaédrica. 4.ª Dodecaédrica.

**VARIEDADES DE FORMAS Y ESTRUCTURAS ACCIDENTALES.**—1.ª Galena pseudo-mórfica ó epigénica, procedente de la alteracion de la piromorfito ó de la cerusa; esta variedad ofrece la forma prismática propia de los minerales á quienes sustituye. 2.ª Galena incrustante, cubriendo cristales de espato fluor ó de caliza; por lo general, estos cristales desaparecen y dejan un molde vacío ó esqueleto mas ó menos sólido. 3.ª Galena hojosa ó laminar; esta variedad que es la mas comun, produce cubos por medio de la exfoliacion. 4.ª Escamosa, compuesta de láminas mas peque-

ñas ó de escamas brillantes que se cruzan en diversas direcciones. 5.ª Granuda, formada de un grano fino y muy unido, presentando al propio tiempo un color gris de acero con una ligera tinta azulada. 6.ª Compacta, de estructura lisa ó casi lisa, cuyos granos únicamente son visibles mediante una lente. 7.ª Especular, de superficie brillante y pulimentada. 8.ª Palmeada ó estriada, que ofrece una superficie cubierta de estrias anchas y divergentes.

**VARIEDADES DE MEZCLAS.**—1.ª Galena argentífera; esta variedad ofrece todos los caracteres exteriores de la galena, pero se presenta casi siempre en pequeñas láminas ó en granos acerados. La cantidad de plata de dichas galenas es muy pequeña, ofreciendo las mas ricas un 0,01, 0,03, pocas veces un 0,05 y mas raro un 1 por 100. Las galenas argentíferas se explotan como minas de plata. 2.ª Galena cuprífera, compuesta de un doble sulfuro de cobre y de plomo; existen además galenas seleníferas, antimoníferas, ferríferas, platiníferas y sobresulfuradas, ó sean las que contienen un exceso de azufre.

**YACIMIENTO.**—La galena es la única especie de plomo que se encuentra en la naturaleza formando grandes depósitos; la mayor parte de los filones de plomo se hallan enclavados en rocas pizarrosas de los terrenos primarios. En el extranjero son notables los criaderos de Cornouailles, Devonshire, Durhan y Derbyshire (Inglaterra), Huelgoat y Poullaouen (Francia), Bleiberg en Carintia (Austria), las minas de Bleiberg y de Gemund (Prusia) y otras no menos importantes.

España posee minas de galena, y aun de las demás especies del género, en todas sus provincias, excepto tal vez en la de Valladolid. Las mas productoras son: Almería, Murcia, Jaen, Málaga, Córdoba, Granada, Badajoz, Ciudad Real y Tarragona, siendo los criaderos mas notables los de Linares (Jaen) y los de Sierra de Gador y Sierra Almagrera (Almería). Los primeros forman verdaderos filones que están enclavados en el terreno silúrico; los segundos pertenecen al terciario.

La produccion de plomo en España es superior á la de toda la Europa. En 1860, por ejemplo, se obtuvo la fabulosa suma de 3.168,189 quintales métricos de mineral de plomo.

**USOS DE LA GALENA.**—Su aplicacion mas importante es para obtener el plomo; reducida á polvo la emplean los alfareros para barnizar las vasijas de barro, de donde toma el nombre de «alcohol de alfareros».

**CLAUSTALITA Ó FILQUERODITA—PLOMO SELENIADO—SELENIURO DE PLOMO—**Fórmula química  $PbSe$

Esta especie es sumamente rara, no habiéndose encontrado mas que en Clausthal (Harz).

**CARACTÉRES.**—Esta especie mineralógica presenta caracteres muy afines á los de la galena, pero se distinguen en el olor de berza podrida que por la accion del calor desprende el plomo seleniado.

COMPOSICION EN PESO

Selenio . . . . .	30
Plomo . . . . .	70
	100

**YACIMIENTO.**—Como hemos indicado, solo se ha encontrado amorfa en las minas de Clausthal y Tilkerode (Harz).

**BULANGERITA (DEDICADA A BOULANGER) Ó PLUMBOSTIBA—PLOMO ANTIMONIO SULFURADO Ó SULFO-ANTIMONIURO DE PLOMO—**Fórmula química  $3PbS+Sb^2S_3$

**CARACTERES.**—No se ha presentado hasta ahora en formas bien determinadas; color gris azulado claro, estructura fibroso-laminar ó testáceo-curva; muy blanda, puesto que se deja rayar por la caliza, siendo su peso específico de 5,96 á 6. Se funde con facilidad al soplete con desprendimiento de vapores sulfurados y humos blancos antimoniales, y haciendo el experimento sobre el carbon, se cubre este de un círculo amarillo, debido al óxido de plomo; se disuelve en el ácido nítrico con depósito de antimonito de plomo.

COMPOSICION EN PESO

Plomo . . . . .	55,57
Antimonio . . . . .	24,60
Azufre . . . . .	18,86
	99,03

**YACIMIENTO.**—Esta especie mineralógica fué descubierta por primera vez en el departamento de Gard, donde está asociada al cuarzo, pirita de hierro y estibina; posteriormente se ha encontrado en Siberia y Toscana. En España la tenemos en Losacio (Zamora).

**BURNONITA Ó ENDELIONA—PLOMO-ANTIMONIO SULFURADO CUPRÍFERO—SULFO-ANTIMONIURO DE PLOMO CUPRÍFERO—**Fórmula química  $(Sb^2S_3+4PbS)(Sb^2)$

**CARACTÉRES.**—Esta especie mineralógica, que se ha dedicado al conde de Bournon, tiene por forma primitiva un prisma rectangular recto, correspondiente al tercer sistema; color gris de acero, fractura concoidea y desigual, lustre craso, y algo diamantino; raya á la caliza y se raya por el espato fluor; frágil, estando representado su peso específico por 5,7 á 5,9. Se funde al soplete desprendiendo vapores sulfurados y antimoniales; produce un boton negro de lustre metaloide; se disuelve en caliente en el ácido nítrico.

COMPOSICION EN PESO

Plomo . . . . .	39,0
Cobre . . . . .	13,5
Antimonio . . . . .	28,5
Azufre . . . . .	16,0
Hierro . . . . .	01,0
	98,0

**YACIMIENTO.**—Se encuentra generalmente en masas cristalinas ó en cristales bien determinados en los filones de plomo y de cobre de Cornouailles, Harz, Braunsdorf (Sajonia), Piamonte, Auvernia y México. En España se encuentra en Monte-rubio (Burgos), Garlitos (Badajoz) y en la Gargantilla de Buitrago.

SECCION SEGUNDA—LITOFANAS INCOLORAS

Las sustancias incluidas en esta seccion tienen por cuerpo mineralizador el ácido carbónico, el sulfúrico ó el cloro; son incoloras en estado de pureza, ofreciendo al propio tiempo un brillo vítreo y diamantino; la generalidad de ellas tienen muy poca dureza; son frágiles y presentan un peso específico poco superior á 6 enteros. Se funden por la accion del

soplete, y algunas son solubles en el ácido nítrico. Las especies mas importantes de este grupo son las siguientes: 1.ª cerusa; 2.ª Anglesita; 3.ª querasina.

**CERUSA Ó PLOMO BLANCO—PLOMO CARBONATADO—**  
CARBONATO DE PLOMO—Fórmula química  $PbO, Co^2$

**CARACTÉRES.**—La cerusa, llamada tambien albayalde natural, ofrece por forma primitiva ó dominante un prisma romboidal ó rectangular, perteneciente al tercer sistema; por lo comun presenta color blanco, algunas veces blanco amarillento, gris, pardo y en algunos casos negro, cuyo último color se debe á los sulfuros de plomo ó de plata; el brillo es vítreo y diamantino, trasparente ó trasluciente, siendo la fractura vítrea; esta especie es frágil, menos dura que el espato fluor y mas que la caliza, estando representado su peso específico por 6,6. Colocada sobre el carbon, y expuesta á la accion del soplete, decrepita, cambia de coloracion y se reduce á un boton metálico de plomo caracterizado por su blandura y maleabilidad; se disuelve en el ácido nítrico con desprendimiento de ácido carbónico, é introduciendo en la disolución una lámina de zinc se cubre de partículas de plomo metálico.

COMPOSICION EN PESO

Oxido de plomo . . . . .	83,5
Acido carbónico . . . . .	16,5
	100,0

**VARIEDADES.**—Cristalizada en prismas exagonales apuntados, que se unen muchas veces constituyendo verdaderas hemitropias análogas á las del aragonito y carbonato de barita; en algunos casos se hallan unidos formando una cruz oblicua ó una estrella de seis radios; además de estos cristales se encuentran tambien en la naturaleza formas dodecaédricas idénticas á las de la Witerita. Se presenta tambien la cerusa en masas compactas ó reniformes, cuya variedad, si se exceptúa el peso, tiene todos los caracteres exteriores de un mineral lapídeo; por último, existe esta especie en masas bacilares y aciculares, de color blanco y de brillo vítreo y diamantino muy marcado.

**YACIMIENTO.**—Se halla, por lo comun, asociada con la galena en las minas de plomo. En el extranjero existen cristales bien determinados de este mineral en Bretaña, los Vosgos y Languedoc (Francia), Escocia, Cornouailles, Siberia, Sajonia, Estados-Unidos, etc. En España se encuentra diseminada en los mismos puntos que la galena, siendo uno de los criaderos mas principales el de la Sierra de Cartagena ó Sancti-Spiritus, en donde hay cristales perfectamente determinados.

**USOS.**—Sirve para la obtencion del plomo; se emplea en la pintura, para dar el color blanco á los cuadros, siendo el mejor y mas permanente; amasada con una corta cantidad de aceite de linaza, sirve para preparar el betun de vidrieros ó sea el albayalde.

**ANGLESITA—PLOMO SULFATADO—SULFATO DE PLOMO—**  
Fórmula química  $PbO, SO_3$

**CARACTÉRES.**—La anglesita, así llamada por Beudant por haber sido descubierta en la isla de Anglesea, tiene por forma dominante un octaedro que deriva del tercer sistema; su color es blanco, lustre vítreo intenso y algo diamantino; raya el yeso y se raya por la caliza. Fusible al soplete, y se reduce á metal cuando se la mezcla con la sosa y se hace el ensayo sobre el carbon.