

bres, tales como, *nadelstein*, *sagenita*, *chorlo rojo*, *chorlo purpúreo*, *chorlo titánico*, *titanita*, *titano rutilo*, y es el ácido *titánico*, ó *bióxido de titano*. Está unido, frecuentemente, con los titanatos de hierro, manganeso y cal, en diversas proporciones. Color rojizo, pardo ó amarillo; se presenta en gruesos cristales prismáticos, acanalados, de base cuadrada; es mas duro que el cuarzo y su densidad de 4, 4 á 4, 24.

Composicion..	{ Titano.....	66
	{ Oxígeno.....	34
		100

RUTILO ACICULAR. Hállase en agujitas casi paralelas.

RUTILO CRISTALIZADO. Hállase en prismas octogonales, con vértices tetraédros.

RUTILO GENICULADO. Los ejes de cristalización se reúnen perpendicularmente por sus estremidades.

RUTILO LAMELIFORME. Sustancia de color rojo, cuya cristalización se verifica en láminas exagonales, agudas ó en rombales de 100° y 80°. Se ha llamado rutilo á pesar de que difiere de este por su sistema de cristalización, aunque otros autores la consideran como especie distinta y la describen con el nombre de *Brooquita*. El análisis no ha decidido aun esta cuestion; siendo lo mas probable que el ácido titánico sea una sustancia dimorfa, y que la broquita es al rutilo como la aragonita á la caliza comun.

RUTILO RETICULADO. Resulta del acicular, cuando sus agujas están dispuestas á modo de red.

SABOR. Hay gran número de minerales insípidos, particularmente los que son insolubles, y todo hace creer que su insipidez es inherente á su insolubilidad. Otros al contrario, tienen sabores decididos, de cuyo número son muchas sales y óxidos, los ácidos, etc.

SAFIRINA. = (Véase *Zafrina*.)

SAGENITA. = *Nadelstein*. = *Chorlo rojo*. = *Chorlo purpúreo*. = *Chorlo titánico*. = *Titanita*. = *Titano rutilo*. = *Acido titánico*. = *Bióxido de titano*. = *Rutilo*. (Véase

SCHILLERESPATO. = *Eschillerespato*.)

SAHLITA. = *Baikalita*. = *Fassaita*. = *Malacolita*. = *Malchurita*. = *Mussita*. = *Pirgoma*. = *Coccolita*. = *Diópsida*. (Véase

SAL ADMIRABLE. = *Vitriolo de Sosa*. = *Sal de Glauber* (ó de *Glaubero*). = *Sal de Epsom de Lorena*. = *Sosa vitriolada*. = *Sulfato de sosa*. = *Exantlosa*. (Véase

SAL AMONIACO SECRETA. = *Amoniaco vitriolado*. = *Mascagnina*. = *Sulfato de amoniaco*. (Véase

SAL CATHARTICA AMARGA. = *Sal de Epsom*. = *Sal de la higuera*. = *Sal de Sedlitz*. = *Sal de Egra*. = *Sal de Inglaterra*. = *Sal de Madrid*. = *Epsomita*. = *Sal de Seidchutz*. = *Vitriolo magnesiano*. = *Sulfato de magnesia*. (Véase

SAL COMUN = *Sal gema*. = *Salmara*. = *Sal marina*. = *Sosa muriatada*. = *Muriato de sosa*. = *Hidrociorato de sosa*. = *Clorura de sodio*. (Véase

SAL FEBRIFUGA (*de Silvio*).=Silbina.=Muriato de potasa.=Cloruro de potasio. (Véase)

SAL GEMA O GEMMA.=Salmara.=Sal comun.=Sosa muriatada.=Muriato de sosa.=Hidroclorato de sosa.=Cloruro de sodio. (Véase)

SAL MARINA.=Salmara.=Sal gemma.=Sal comun.=Sosa muriatada.=Muriato de sosa.=Hidroclorato de sosa.=Cloruro de sodio. (Véase)

SAL NARCOTICA.=Sal de Homberg.=Sal sedativa.=Acido del borraj.=Acido borácico.=Acido bórico. (Véase)

SAL NITRO.=Sal de nitro.=Nitrato de potasa. (Véase)

SAL SEDATIVA.=Sal de Homberg.=Sal narcótica.=Acido borácico.=Acido del borraj.=Acido bórico. (Véase)

SAL DE AGENJOS.= (Véase Potasa.)

SAL DE AMONIACO.=Cloridrato de amoniaco.=Muriato de amoniaco.=Amoniaco muriatado.=Hidroclorato de amoniaco. (Véase)

SAL DE CENTAURA. (Véase Potasa)

SAL DE DUOBUS.=Tártaro vitriolado.=Arcanum duplicatum.=Panacea nelsótica.=Vitriolo de potasa.=Caput mortum.=Sal de Glaser.=Sulfato de potasa. (Véase)

SAL DE EGRA.=Sal de Epsom.=Sal de la higuera.=Sal de Sedlitz.=Sal de Inglaterra.=Sal de Madrid.=Epsomita.=Sal cathártica amarga.=Sal de Seidchutz.=Vitriolo magnesiano.=Sulfato de magnesia. (Véase)

SAL DE EPSOM.=Sal de la higuera.=Sal de Sedlitz.=Sal de Egra.=Sal de Inglaterra.=Sal de Madrid.=Epsomita.=Sal cathártica amarga.=Sal de Seidchutz.=Vitriolo magnesiano.=Sulfato de magnesia. (Véase)

SAL DE EPSOM DE LORENA.=Sal de Glaubero (ó de Glaubert).=Sal admirable.=Vitriolo de sosa.=Sosa vitriolada.=Sulfato de sosa.=Exantalosa.= (Véase)

SAL DE GLASER.=Sal de Duobus.=Tártaro vitriolado.=Arcanum duplicatum.=Panacea nelsótica.=Vitriolo de potasa.=Caput mortum.=Sulfato de potasa. (Véase)

SAL DE GLAUBERO (ó de Glaubert).=Sal admirable.=Vitriolo de Sosa.=Sosa vitriolada.=Sal de Epsom de Lorena.=Sulfato de sosa.=Exantalosa. (Véase)

SAL DE HOMBERG.=Sal sedativa.=Sal narcótica.=Acido borácico.=Acido del borraj.=Acido bórico. (Véase)

SAL DE INGLATERRA.=Sal de Epsom.=Sal de la higuera.=Sal de Sedlitz.=Sal de Egra.=Sal de Madrid.=Epsomita.=Sal cathártica amarga.=Sal de Seidchutz.=Vitriolo magnesiano.=Sulfato de magnesia. (Véase)

SAL DE MADRID.=Sal de Epsom.=Sal de la higuera.=Sal de Sedlitz.=Sal de Egra.=Sal de Inglaterra.=Epsomita.=Sal cathártica amarga.=Sal de Seidchutz.=Vitriolo magnesiano.=Sulfato de magnesia. (Véase)

SAL DE NITRO.=Nitrato de potasa. (Véase)

SAL DE PERSIA.=Borraj.=Crisócolo.=Tinkal.=Atincar.=Punxa.=Alcali néumo.=Sosa boratada.=Subborato de sosa. (Véase)

SAL DE SEDLITZ.=Sal de Epsom.=Sal de la higuera.=Sal de Egra.=Sal de Inglaterra.=Sal de Madrid.=Epsomita.=Sal cathártica amarga.=Sal de Seidchutz.=Vitriolo magnesiano.=Sulfato de magnesia. (Véase)

SAL DE SEIDCHUTZ.=Sal de Epsom.=Sal de la higuera.=Sal de Egra.=Sal de Sedlitz.=Sal de Inglaterra.=Sal de Madrid.=Epsomita.=Sal cathártica amarga.=Vitriolo magnesiano.=Sulfato de magnesia. (Véase)

SAL DE SOSA.=Sosa nativa.=Alcali fijo mineral efervescente.=Alcali mineral nativo.=Creta de sosa.=Mefto de sosa.=Cristal de sosa.=Sosa carbonatada.=Sosa efervescente.=Natron. (Véase)

SAL DE LA HIGUERA.=Sal de Epsom.=Sal de Sedlitz.=Sal de Egra.=Sal de Inglaterra.=Sal de Madrid.=Epsomita.=Sal cathártica amarga.=Sal de Seidchutz.=Vitriolo magnesiano.=Sulfato de magnesia. (Véase)

SALAMSTONO. Variedad del corindon romboidal.

SALES BORATADAS.=Boratos.

SALES METALICAS. Para facilitar el conocimiento de los metales, vamos á indicar los colores que toman sus disoluciones salinas por la accion de los reactivos, como igualmente el de los precipitados que se efectuan. Mr. Lassaigne fué el primer quimico á quien ocurrió tan feliz idea; y creemos conveniente esponer los resultados que obtuvo de sus ingeniosas operaciones. Prevenimos de ante-

mano que siguiendo su ejemplo, nos hemos ceñido á los once metales que mas abundan en la naturaleza.

ANTIMONIO.

(Sales con base de protoxido).

Solucion en el agua sin color.

Tratada por la potasa se produce en ella un precipitado blanco; por el amoniaco *idem*; por el ácido hidrosulfúrico (gas hidrogeno sulfurado) ó un hidrosulfato, se forma un precipitado naranjado. Una lámina de zinc sumergida en una solucion de una sal antimonial, se descompone y el antimonio se deposita sobre la lámina.

ARSENICO.

(Arsénico blanco ó deutóxido de arsénico, ácido arsenioso).

Solucion en el agua sin color.

- Por el ácido hidrosulfúrico y los hidrosulfatos, precipitado amarillo.
- Por el sulfato de cobre amoniacal, precipitado verde grisáceo.
- Por el agua de cal, precipitado blanco.
- Saturada por la potasa y el nitrato de plata, amarillo que tira á pardo.
- Saturada por la potasa y el hidrociorato de cobalto, precipitado de color de rosa.
- Saturada por la potasa y el hidrociorato de níquel, precipitado azul verdoso.
- Acidulada por el ácido sulfúrico y puesta en contacto con una lámina de zinc, esta toma un color muy bello.

(Acido Arsénico).

Solucion tambien sin color.

- Por el agua de cal ó de harilá, precipitado blanco.

- Por el sulfato de cobre amoniacal, precipitado azul.
- Saturada por la potasa y el nitrato de plata, precipitado rojo pardo.

COBRE.

(Sales con bases de deutóxido).

- Con la potasa cáustica, precipitado azul claro.
- Con el amoniaco en esceso, rojo oscuro.
- Con el hidro-ferro-cianato de potasa, pardo-rojizo.
- Con el ácido hidrosulfúrico ó un hidrosulfato, pardo negruzco.
- Con el arsenito de potasa, verde.
- Con el hidrodato de potasa, amarillo parduzco.
- Con una lámina de hierro, esta se cubre de una capa cobriza metálica.

ESTAÑO.

(Sales con base de protóxido).

La solucion es sin color.

- Con la potasa cáustica precipitado blanco, soluble en un esceso.
- Con el amoniaco, precipitado blanco, insoluble en un esceso.
- Con el ácido hidrosulfúrico, precipitado de color de chocolate.
- Con el cloruro de oro (solucion estendida), precipitado violáceo.
- Con el cloruro de oro (solucion concentrada), precipitado de color de violeta.
- Con una lámina de zinc, sal descompuesta.

(Con base de deutóxido).

La solución es igualmente sin color.

- Con la potasa cáustica precipitado blanco, soluble en un esceso.
- Con el amoníaco, precipitado blanco, insoluble en un esceso.
- Con el ácido hidrosulfúrico, ó un hidrosulfato, precipitado amarillo.

HIERRO.

(Sales con bases de protóxido).

- Color de la solución acuosa, tanto débil, como concentrada.
- Con la potasa, precipitado formado instantáneamente.
- Con la potasa, precipitado tratado por el cloro, color de chocolate.
- Con el hidro-ferro-cianato de potasa (con adición de cloro), azul oscuro.
- Con el hidrosulfato de potasa, precipitado negruzco.

(Sales con base de tritóxido de hierro).

- Con la potasa ó el amoníaco, amarillo rojo pardo.
- Con el hidro-ferro-cianato de potasa, azul muy oscuro.
- Con el infuso de nuez de agallas, violado negro.
- Con el hidrosulfato de potasa, negro.
- Con el sulfocianato de potasa,rojizo.

MERCURIO.

(Sales con base de protóxido).

Su solución es sin color.

Con la potasa ó el amoníaco, negruzco.

- Con el ácido hidroclicórico, blanco.
- Con el hidrosulfato de potasa negruzco.
- Con el hidriodato de potasa, amarillo.
- Con el cromato de potasa, rojo.
- Con una lámina de cobre, descomposición y cobre plateado.

(Sales con base de deutóxido).

Solución también sin color.

- Con la potasa ó el agua de cal, amarillo.
- Con el amoníaco, blanco.
- Con el hidrosulfato de potasa, negruzco.
- Con el hidriodato de mercurio, encarnado.
- Con una lámina de cobre, metal reducido y aplicado sobre la lámina.

ORO.

(Color de la disolución tanto débil como concentrada).

- Con el agua de barita, amarillo parduzco.
- Con el amoníaco, amarillo claro.

Solución concentrada y protocloruro de estaño en esceso, violado.

Solución dilatada y protocloruro de estaño, color de púrpura que tira á rosa.

- Con el proto sulfato de hierro, negro violáceo.

PLATA.

(Sales con bases de óxido de plata).

La solución de estas sales no tiene color.

- Por el ácido hidroclicórico, el cloro ó un hidroclicato, el precipitado es blanco, cuajado: resulta un cloruro de plata.
- Por el ácido hidroclicórico espuesto el precipitado á la luz, pasa de blanco á colorado.
- Por el ácido hidrosulfúrico, ó bien un hidrosul-

fato, f6rmase en ella un precipitado negrozco.

- Por el hidriodato de potasa, precipitado blanco.
- Por el cromato de potasa, toma el liquido un color amarillo rojizo, y da un precipitado que tira á purpurino.

PLATINO.

- Con el cloruro de potasio ó potasa, amarillo.
- Con el hidrioclorato de amoniaco, amarillo.
- Con el hidrosulfato de potasa, negrozco.
- Solucion estendida con el hidriodato de potasa, rojo pardo.

PLOMO.

Solucion sin color.

- Con la potasa cáustica ó el subcarbonato de este álcali, blanco.
- Con el ácido hidrosulfúrico, ó un hidrosulfato, negrozco.
- Con el ácido sulfúrico ó un sulfato soluble, blanco.
- Con el cromato de potasa, amarillo oscuro.
- Con el hidriodato de potasa, amarillo menos intenso.

ZINC.

(Sales con base de óxido de zinc).

Solucion sin color.

- Con la potasa cáustica, precipitado blanco, soluble en un exceso.
- Con el amoniaco, *idem*.
- Con el hidrosulfato de potasa ó de amoniaco, precipitado blanco.
- Con el hidro-ferro-cianato de potasa, precipi-

tado blanco. (Véase *Análisis. Ensayos químicos. Metal (medios para reconocer la naturaleza de un)*).

SALES ORGANICAS. (Véanse *Guano. Humboldtita. Melita*).

SALHITA. = *Sahlita*.

SALINIOIDES. (Véase *Silicóidos*).

SALITRE. = *Cristal mineral*. = *Azoato de potasa*. = *Nitro*. = *Nitro lunar*. = *Potasa nitrada*. = *Nitrato de potasa*. (Véase

SALMARA. = *Salmarina*. = *Sal gemma*. = *Sal comun*. = *Sosa muriatada*. = *Muriato de sosa*. = *Hidrioclorato de sosa*. = *Cloruro de sodio*. (Véase

SALMIAC. = *Cloruro de amoniaco*. (Véase

SAMNITA. = *Samnita*. = *Arenisca micácea*. = *Arenisca de la Ulla*. (Véase

SANDARACO. (Véase *Arsénico*).

SANIDINA. = *Feldespato de sosa*. = *Chorlo blanco*. = *Cleavelandita*. = *Tetartina*. = *Albina*. (Véase

SAPARA. = *Chorlo azul*. = *Cianita*. = *Alúmina siliciatada*. = *Saparita*. = *Distena*. (Véase

SAPARITA. = *Chorlo azul*. = *Sápapa*. = *Cianita*. = *Alúmina siliciatada*. = *Distena*. (Véase

SARDÓNICA (*Calcedoni amarilla, ó cornerina amarilla (de Werner)*). Su color varia mucho; es de un amarillo anaranjado, presenta matices desde el color pardo oscuro hasta el amarillo parduzco anaranjado, aunque tambien se hallan algunas sin color. Las sardónicas se emplean para fabricar diversas joyas como alfileres de camafeo, etc.

SASSOLINA. = (*Acido bórico, hidradado*) Encuéntrase esta sustancia disuelta en ciertos lagos de Toscana ó efflorescente en sus inmediaciones, asi como en pequeñas masas mezcladas de azufre, en el crater del Vulcano. Usase para preparar el borraj, y su fórmula de composicion es Bo Aq. (Véase *Acido bórico. Boridos*).

SATUROSA. Sustancia metalóidea de color gris de acero, densidad entre 3 y 6, nada dúctil, frágil, de polvo negro, que cristaliza en prismas exagonales correspondientes segun parece, al sistema tercero. Se funde al so-
plete, desprende azufre y vapores blancos antimoniales, con poco ó nada de olor arsenical, y se reduce á plata: es

atacada por el ácido nítrico, dando un precipitado blanco antimonial: el líquido que sobrenada, deja depositar partículas de plata sobre una lámina de cobre, y precipita con mucha abundancia, con el ácido clorhídrico. Hállase en los mismos criaderos que la argiritosa, miargirita y proustita, y se beneficia juntamente con ellas, pero su explotación es mas ventajosa por cuanto contiene en plata, mas de las dos terceras partes de su peso. Su fórmula de composición es $Sb^2 + Su^2 + 6 Ag Su$. (Véase *Sulfuro de plomo y plata*.)

Composición según Klaproth.

Azufre.....	12, 25
Plomo.....	48, 06
Plata.....	20, 40
Antimonio.....	7, 88
Hierro.....	2, 25
	<hr/>
	90, 84

SAUSSURITA. (Véase *Albita*.)

SCHEEK-STEIN. (Véase *Calcaria de transición*.)

SCHEELIO. = *Escheelio*.

SCHEELITA. = *Escheelita*.

SCHMELZSTEIN. (de *Werner*) = *Dipiro*. (Véase

SEFITA. Roca de textura granugienta, compuesta esencialmente de una pasta arcillosa que envuelve fragmentos de varias pizarras y de filada, del tamaño de un guisante ó de una avellana. Contiene, como partes accesorias granos de cuarzo y de feldespato y pedazos angulosos de granito, micasquisto, pórfido y otras rocas cristalinas. Forma depósitos considerables, y á veces colinas enteras, en los terrenos semicristalinos y sedimentarios inferiores. No contiene ningun criadero metálico, mas que algo de oligisto compacto, y Haiiy le dió el nombre de *gres rudimentario*.

SELENIDOS. Consta de selenio unido con uno ó dos principios electro-positivos, de suerte que son *seleniuros sencillos ó dobles*. Reconócense porque espuestos al soplete dan en el tubo abierto un olor como de rábanos podridos y un sublimado rojo en el tubo cerrado. Conócense hasta ahora tres seleniuros simples á saber, el cobre Cu^2

Se, de composición análoga á la chalcosina, y los de plomo $Pb Se$, y plata $Ag Se$, de composición parecida á la galena argirosa, etc. Este último no ha recibido nombre mineralógico; el de cobre se llama *Berzelina* y el de plomo *Claustalia*. Se han analizado algunos mas de los dobles, dos de cobre y plomo, uno de cobalto y plomo, otro de mercurio y plomo, otro de zinc y mercurio, y otro de cobre y plata; este último $Cu^2 Se + Ag Se$, se llama eucairita; los demas no tienen nombres especiales. Todos ellos son muy raros y solo se emplean por los químicos para extraer el selenio y preparar sus compuestos.

SELENIO. El selenio fué descubierto por Berzelius, hácia fines del año 1816, en el azufre de Fahlun y en la *eukairita*: lo incluyó en el número de los metales, pero tal vez con mas acierto lo clasifica Thénard entre los meta-lóideos: su nombre se deriva de *selen* (luna.)

El selenio á la temperatura ordinaria es sólido, insípido, inodoro, frágil, quebradizo y fácil de pulverizar: su fractura es vítrea y de color de plomo, su polvo rojo oscuro. Cristaliza difícilmente; le raya con facilidad el corte de un cuchillo; es mal conductor del calórico y de la electricidad, no se electriza por el frotamiento; su peso específico es de 4, 32, y el atómico es de 494, 581. Espuesto al fuego se ablanda pronto, es medio líquido á los 100°, pero se funde enteramente con una temperatura poco mas elevada y hierve á los 450°, entonces se sublima en vapores amarillos oscuros, y se depositan bajo la forma de un polvo rojo que se puede considerar como pequeños cristales de selenio; enfriado se solidifica nuevamente; pero es blando, se amasa entre los dedos y puede extenderse en largos hilos.

Puesto sobre carbones incandescentes arde con una llama blanca hácia la base y verde azulada en la parte superior, con especialidad cuando se activa la combustión por medio del soplete: entonces se desarrolla un olor particular que recuerda el de los rábanos podridos, desprendiéndose, al propio tiempo, un humo violáceo que es el selenio que se volatiliza.

El selenio no tiene acción sobre el oxígeno ni sobre el aire atmosférico sino se le calienta. Cuando se le pone en

un frasco pequeño de vidrio, para que no se esparza, se le aplica calor, y se hace llegar una corriente de gas oxígeno, hierva, absorbe el gas, arde con una llama cuya luz es muy débil, y pasa al estado de ácido selenioso que se sublimará y condensará bajo la forma de un polvo blanco, desapareciendo el selenio. Este no se inflamará si el frasco es de mayor cabida, solo se combinará con el oxígeno formando óxido de selenio que quedará en estado de gas, mezclado con el aire, y su olor es parecido al de las coles podridas. Se une al hidrógeno, pero solo cuando se halla en estado naciente: se une además al fósforo, al azufre, al cloro y al bromo. El ácido sulfúrico disuelve el selenio y toma un color verde; el agua lo precipita de esta disolución bajo la forma de un polvo rojo.

Se combina fácilmente con la plata y otros metales, de donde se le extrae, así como de la *eukairita*, y el azufre de Falhüm y de Lipari, pues nunca se halla puro en la naturaleza. Por ahora no se le conocen aplicaciones, escasea extraordinariamente y con mas particularidad se halla en Suecia.

SELENITA. = *Yeso*. = *Piedra de yeso*. = *Espejuelo*. = *Espejuelo espático* = *Sulfato de cal, hidratado*. (Véase

SELENIUM. Nombre latino del selenio: químicamente se espresa con el signo *Se*.

SELENIURO DE COBRE. Este mineral que también se llama *berzelina* es muy escaso. Berzelius le encontró en la pirita de Falhüm y entre las grietas de un carbonato de cal laminar, al que da un color negro; es dúctil, metalóideo, se presenta en forma dendrítica y su color es blanco de plata.

Composicion: {	Selenio.....	39
	Cobre.....	61
		<hr/> 100

SELENIURO DE COBRE Y PLATA. Se encontró en una mina de cobre, antigua, ya abandonada, en Skricko, rum (Esmoland). Es metalóideo, dúctil, color gris de plomo, muy escaso y se halla en la misma ganga que el seleniuro de cobre.

Composi- cion... {	Seleniuro de	Selenio.....	26
	cobre.....	Plata.....	38, 93
	Biseleniuro de	Cobre.....	23, 05
		plata.....	Sustancias térreas.
			Pérdida.....
		<hr/> 100	<hr/> 100

Segun su composicion, la *eukairita* debe ser considerada como un *sele iuro de plata, cuprifero*.

SELENIURO DE PLATA. (Véase *Selenidos*.)

SELENIURO DE PLOMO. = *Claustalia*. (Véase

SELENIUROS DOBLES. = (Véase *Selenidos*.)

SELENIUROS SENCILLOS (Véase *Selenidos*.)

SEMELINA. = *Menacanita*. = *Espinulina*. = *Rulilita*. = *Titanita*. = *Mina parda*. = *Titaniato silíceo calcáreo*. = *Silico titaniato calizo ó de cal*. = *Ligurita*. = *Esfena*. (Véase

SEMI-ÓPALO. Habiase clasificado esta variedad de ópalo entre los *pechsteins*; es muy comun en las diversas partes del antiguo y nuevo continente donde se halla en pedazos angulares y en filones, con el pórfido, etc., ora en masas, bajo diferentes formas imitativas, etc. Ofrece varios colores, que son el blanco, el gris verdoso, el gris ceniciento, el gris negruzco, el verde de puerro, el verde manzana, el verdeoliva, el amarillo de cera, el pardo, etc., cuyos colores estan con frecuencia, deslucidos, y presentan alguna vez d seños manchados, anubarrados ó listados. Este ópalo es trasluciente, poco brillante, semi duro, de fractura concóidea; peso específico 2, 0.

Composicion segun Klaproth.

Silíce.....	85
Carbono.....	5
Alúmina.....	3
Oxido de hierro.....	1, 75
Agua amoniaca.....	8
Aceite bituminoso.....	0, 38
	<hr/> 103, 13

Difícil es concebir, en esta piedra, la existencia del agua amoniacal y de un aceite bituminoso. Por mas natural tenemos atribuirle a la descomposicion de una sustancia orgánica, al tiempo de su analisis.

SEPTONO. =Nitrógeno. =Mofeta atmosférica. =Gas flogisticado. =Aire viciado. =Alcaligeno. =Azoe. (Véase

SERPENTINA. Divídese en comun y en noble ó preciosa, subdividiéndose esta última en astillosa y concóidea. Hay una variedad opaca que tiene diversos matices de colorido, tales como el gris, rojizo, verdoso, etc.: suele estar salpicada de manchas como la piel de las serpientes y sin duda por eso se llamó serpentina.

Composicion de la serpentina segun Beudant:

Sílice.....	39
Magnesia.....	50
Agua.....	11
	<hr/>
	100

SERPENTINA ASTILLOSA. Llámase así por ser su fractura astillosa: se halla formando masa en Córcega; es blanda, débilmente traslúcida, tiene poco brillo y un color verde de puerro; peso específico 2, 7.

SERPENTINA COMUN. Hallase en masa, formando diversas rocas en Cornouailles, el condado de Donegal, las islas de Shetland y otras muchas localidades. Es traslúcida, sectil, mate, blanda, algo untuosa al tacto, está colorada de verde con variedad de matices. Peso específico de 2, 4 á 2, 6.

Composicion segun Hisinger:

Sílice.....	32
Magnesia.....	37, 24
Cal.....	10, 60
Alúmina.....	0, 5
Hierro.....	0, 66
Materia volatil y ácido carbónico.....	14, 16
	<hr/>
	95, 16

SERPENTINA CONCOIDEA. Hallase en masa ó dise-
minada; es traslúcida, semi-dura, de lustre resinoso, color claro, fractura concóidea aplanada, y susceptible de recibir un pulmento mas hermoso que la serpentina comun.
Composicion segun John:

Sílice.....	45, 5
Magnesia.....	38, 68
Cal.....	0, 25
Alúmina.....	1
Oxido de hierro.....	1, 5
—Manganeso.....	0, 66
—Cromo.....	0, 25
Agua.....	15
	<hr/>
	99, 84

SERPENTINA NOBLE. Hallase en el calcáreo hojoso granudo, formando capas subordinadas al gneiss, ó al esquisto micáceo: se divide en serpentina astillosa y serpentina concóidea. (Véase

SERPENTINA PRECIOSA. =Serpentina noble. (Véase

SERPENTINA DE FORMACION MAS ANTIGUA. Se compone, casi enteramente, de serpentina preciosa y se la encuentra en capas, como las demas formaciones primitivas subordinadas, en el gneiss, la mica, el esquisto arcilloso y alternando con el calcáreo primitivo.

SERPENTINA DE NUEVA FORMACION. Se compone de serpentina comun, no está estratificada y el hierro magnético es la única mina metálica que se halla en ella. Contiene á veces, asbesto, estealita, talco, etc.

SESQUI-FOSFURO (de Dumas). =Hidrógeno fosforado. =Fosfuro trihidrico (de Berzelius). =Hidrógeno perfosforado. (Véase

SESQUIOXIDO DE MANGANESO. =Manganesa parda. =Manganesa hidratada cristalizada. =Braumita. (Véase

SESQUIOXIDO HIDRATADO DE MANGANESO. =Manganita. =Manganeso oxidado prismático. =Hidróxido de manganeso. =Acerdesa. (Véase