AÑO IV. CARTAGENA 6 DE ABRIL DE 1886 NUM. 155

GACETA MINERA Y COMERCIAL.

SUMARIO.

—o—

Seccion doctrinal: Minerales útiles.—Mercurio.—*Seccion oficial:* Gaceta de Madrid.—Boletin oficial de la provincia de Murcia.—Operaciones facultativas en término de La Unión.—*Miscelánea:* Mazarron.—Exportacion de minerales por el puerto de Garrucha en 1885.—Bronolita, nueva sustancia explosiva.—Congreso de navieros y consignatarios.—El fin del mundo.—Casiano de Prado.—Sierra Almagrera.—Noticias varias.—*Movimiento del Puerto de Cartagena:* Importacion y Exportacion.—*Seccion Mercantil:* Marcha de los mercados.—Observaciones meteorológicas.—Bolsa.—Cuadro de productos químicos y material para laboratorios.—*Seccion de anuncios.*

SECCION DOCTRINAL.

MINERALES ÚTILES.

Mercurio.

El epígrafe con que encabezamos estos apuntes, nombre con que en los tiempos mitológicos se conocia al hijo de Júpiter y de Maya, mensajero de los dioses, Dios de la elocuencia, de los viajeros, de los comerciantes y de los ladrones; encargado de conducir las almas de los muertos al Tártaro ó á los Campos Elíseos y al que se ofrecian las lenguas arrancadas á las víctimas, como emblema de su elocuencia, dá á conocer tambien uno de los metales de bastante utilidad, cuyos caractéres y propiedades, modo de presentarse, medios de obtenerle y principales aplicaciones, van á ocupar hoy la benévola atencion de nuestros lectores. Conocido desde la mas remota antigüedad, fué considerado por los alquimistas como *plata al estado imperfecto*, teniendo la particularidad de ser el único metal líquido á la temperatura ordinaria, que hoy se conoce.

Se designa con los nombres de *hidrargirio* (plata líquida ó viva,) *azogue* y *líquido eterno*. Se presenta en la naturaleza al estado libre ó nativo, pero con mas frecuencia en combinacion con el azufre, constituyendo el sulfuro de mercurio, conocido tambien con el nombre de *cinabrio* ó *piedra de azogue* y en la superficie del cual, aparece el mercurio en pequeñas gotas.

Los principales caractéres físicos y químicos del cinabrio de cuya especie procede la mayor parte del mercurio que circula en el comercio, son los siguientes: se presenta unas veces en masas de extructura compacta ó en cristales de forma prismática, trasparentes y de color rojo, y otras, en un polvo amorfo y negro; su densidad específica alcalza á 8,124 cuando el cinabrio es natural, no llegando más que á 7,65 cuando es artificial; tiene muy poca ductilidad; se volatiliza sin dejar residuo cuando se calienta en un tubo de vidrio cerrado; no se funde; sus vapores se condensan en masas de color rojo intenso; arde en contacto del aire con llama azul produciendo gas sulfuroso y vapores de mercurio y tiene la propiedad de no ser soluble en el agua.

Existe tambien una variedad del sulfuro de mercurio de extructura granosa y térrea y de color rojo escarlata, conocida con el nombre de *bermellon* el que se prepara por vía húmeda, y al efecto, se tritura por espacio de algunas horas una mezcla de 114 partes de azufre con 300 de mercurio, y luego se deslie todo en 400 partes de agua que contenga 75 de potasa; espuesta esta masa á la temperatura de 50° durante algunas horas, resulta que el color negro que antes tenía se convierte en rojo; se reune todo sobre un filtro y despues de labado con agua se deseca.

Nadie como los chinos para la preparacion de esta sustancia, pues la presentan en el comercio en un estado tal de pureza, que durante muchos años no han podido alcanzar los puntos productores de Europa.

El bermellon se presta fácilmente á ser falsificado, empleando el minio ó el ladrillo pulverizado; pero el fraude puede ser descubierto fácilmente, teniendo presente la propiedad que antes hemos indicado, de ser volatil en alto grado; así es, que si se calienta un poco de esta sustancia en un tubo de vidrio, todo el sulfuro de mercurio se volatilizará ó quedará sublimado, y solo permanecerán intactas en el fondo del tubo, las impurezas ó materias estrañas que el bermellon contenga.

La metalurgia del mercurio se funda en hechos muy sencillos. Unas veces, se obtiene calcinando el mineral bajo la influencia de una corriente de aire, con lo que se consigue que el azufre al combinarse con el oxígeno del aire forme ácido sulfuroso, mientras el mercurio se separa bajo la forma metálica. Otras veces se efectúa la reducción del sulfuro por el hierro, y otras por último, se obtiene el metal mezclando el mineral con cal, y calentando la mezcla en retortas de barro, en cuyo caso el azufre forma con la cal sulfato y sulfuro cálcicos y queda libre el mercurio que es conducido á unos recipientes donde se condensa.

El mercurio obtenido en la industria no es puro;