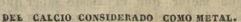
BOLETIN DE MINA

Murcia 25 de Noviembre 1841.



10

Lasi todos los metáles de que nos hemos ocupado hasta el dia, han presentado una circunstancia, sin la cual ó han sido nulas sus aplicaciones ó muy escasas al menos. Casi todos ellos han necesitado un procedimiento de mas ó menos complicacion para reducirlos á su estado regulino, y así que puedan tener cabida en los usos á que las artes y el comercio los destina. De qué pudiera servirnos un trozo de galena, de pirita de cobre ó de sulfuro de mercurio, si no conocierames el modo de separar aquella combinacion y que nos dicra en último resultado mercurio, covre, ó plomo en su estado de pureza, que es como los necesitamos? De nada;

en su estado metálico y son vastisimas sus aplicaciones combinado con otros cuerpos. Hay mas. Como metal alcalino y por consecuencia perteneciente à la segunda seccion de Thenard, descompone el agua á la presion y temperatura ordinaria y se apodera del ocsigeno á la misma temperatura; asi es que en el momento que se halla en contacto de cualquiera de estos dos cuerpos, cambia de naturaleza y se combierte en un ocsido de calcio, solo reductible por la accion de una gran corriente electrica, o bien en un carbonato calizo, apoderándose del acido carbónico de la admósfera. Esto nos dá á manifestar desde luego que no se encuentra puro pero con el calcio sucede todo en la naturaleza y si solo unilo contrario: de nada nos sirve do al oesigéno y formando sales

