

BOLETIN DE MINAS.

Murcia 25 de Noviembre 1841.

QUIMICA.

DEL CALCIO CONSIDERADO COMO METAL.

1.º

Casi todos los metáles de que nos hemos ocupado hasta el día, 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 piritita de cobre ó de sulfuro de mercurio, si no conociéramos el modo de separar aquella combinacion y que nos diera en último resultado mercurio, cobre, ó plomo en su estado de pureza, que es como los necesitamos? De nada; pero con el *calcio* sucede todo lo contrario: de nada nos sirve

en su estado metálico y son vastisimas sus aplicaciones combinado con otros cuerpos. Hay mas. Como metal alcalino y por consecuencia perteneciente á la segunda seccion de Thenard, descompone el agua á la presion y temperatura ordinaria y se apodera del oxígeno á la misma temperatura; así es que en el momento que se halla en contacto de cualquiera de estos dos cuerpos, cambia de naturaleza y se convierte en un óxido de calcio, solo reducible por la accion de una gran corriente eléctrica, ó bien en un carbonato calizo, apoderándose del ácido carbónico de la atmósfera. Esto nos dá á manifestar desde luego que no se encuentra puro en la naturaleza y si solo unido al oxígeno y formando sales

