

# 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 combierte en un óxido de calcio, solo reductible 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

