

28.17 – ÓXIDO DE CINC; PERÓXIDO DE CINC.

A. – ÓXIDO DE CINC

El óxido de cinc (blanco de cinc o flor de cinc) (ZnO) se prepara haciendo pasar una corriente de aire sobre el cinc calentado al rojo blanco; se puede reemplazar el cinc por una mezcla de minerales de cinc oxidados (blenda tostada o calamina de la **partida 26.08**) y carbón; el aire pasa por cámaras en las que se depositan los óxidos cada vez más puros, los más puros constituyen el blanco de nieve o flor de cinc. Es un polvo blanco, escamoso, que amarillea con el calor.

Sección VI IV – 28.17₂/18₁

El blanco de cinc sustituye al albayalde en las pinturas industriales. Se emplea también para preparación de maquillajes o cosméticos, cerillas (fósforos), telas enceradas, vidriados cerámicos, como opacificante o como acelerador de vulcanización en la industria del caucho, como catalizador, en la fabricación de vidrio, en la preparación de máscaras de gas o en medicina contra las dermatosis.

Los cincatos de la partida 28.41 corresponden a este óxido anfótero.

B. – PERÓXIDO DE CINC

El **peróxido de cinc** (dióxido) (ZnO_2). Es un polvo blanco, insoluble en agua, que se utiliza en medicina con el nombre de ektogan (peróxido puro o con óxido de cinc), y que se utiliza también para preparar cosméticos.

No corresponden a esta partida:

- a) El óxido natural de cinc o cincita (**p. 26.08**).
- b) Los residuos de la metalurgia del cinc llamados escorias de cinc, que constituyen también óxidos impuros (**p. 26.20**).
- c) El hidróxido de cinc ($Zn(OH)_2$) o blanco gelatinoso y el hidrato de peróxido (**p. 28.25**).
- d) El óxido de cinc impuro llamado a veces gris de cinc (**p. 32.06**).