

28.17

28.17 - Оксид цинка; пероксид цинка.

(А) ОКСИД ЦИНКА

Оксид цинка (цинковые белила) (ZnO) получают путем сжигания паров цинка кислородом воздуха. Пары цинка получают выпариванием металлического цинка (косвенный или французский процесс) или путем восстановления оксидного цинкового сырья, например, цинковых руд (обоженный сфалерит, каламин – **товарная позиция 26.08**) углеродом (прямой или американский процесс). В этих процессах оксид собирается в пылеуловительные камеры с рукавными фильтрами или камеры формирования отложений оксидов с возрастанием степени чистоты.

В мокрых процессах цинк выщелачивают из цинкового сырья, а затем осаждают в виде гидроксида цинка или карбоната цинка. Осадок фильтруют, промывают, сушат и прокамливают в ZnO . Оксид цинка представляет собой белый мелкий порошок, который при нагревании желтеет. Он имеет амфотерную природу, растворим в кислотах и щелочах.

Оксид цинка используется в основном в промышленных красках. Он также используется при производстве резины, керамики, стекла, электроники и фармацевтики. Оксид цинка также является сырьем для производства широкого спектра неорганических и органических солей, используемых при производстве пластмасс.

Цинкаты товарной позиции 28.41 соответствуют этому амфотерному оксиду.

(Б) ПЕРОКСИД ЦИНКА

Пероксид цинка (ZnO_2) представляет собой белый порошок, не растворимый в воде. Используется в медицине или в чистом виде, или с примесями оксида цинка, а также при производстве косметических средств.

В данную товарную позицию **не включаются**:

- (а) природный оксид цинка или цинкит (**товарная позиция 26.08**);
- (б) отходы металлургического производства цинка, известные как цинковые налет, накипь или дросс, также состоящие из оксидов с примесями (**товарная позиция 26.20**);
- (в) гидроксид цинка (Zn(OH)_2) или студенистые белила, или гидропероксид (**товарная позиция 28.25**);
- (г) оксид цинка с примесями, иногда известный как "серый цинк" (**товарная позиция 32.06**).