

Sulfato de zinc 0,1% solución

24 -2- 2012

Hola, quisiera que me aclararan una duda, la FM de sulfato de zinc al 0,1% que han colgado en la web de la SEFH (recogida en el formulario nacional) parte de 0,1 g de sulfato de zinc heptahidrato para 100 mL totales. Si se parte del heptahidrato el porcentaje de sulfato de zinc (sin hidratar) que tendría la fórmula no sería de 0,056% en vez de 0,1%?

Yo en vez de sulfato de zinc heptahidrato parto de sulfato de zinc 1-hidrato, ¿tendría que calcular la parte proporcional de sulfato de zinc (0,0624 g de sulfato de zinc 1-hidrato = 0,1 g sulfato de zinc 7-hidrato)?

Gracias

Mensaje enviado por: Servicio de Farmacia. Hospital Universitario Materno Infantil de Canarias

Respuesta

El Formulario Nacional considera como sulfato de zinc, la molécula de sulfato de zinc heptahidratado: $ZnSO_4 \cdot 7H_2O$, y es el que hay que tener en cuenta a la hora de realizar los cálculos.

El $ZnSO_4$ es una molécula muy higroscópica y los proveedores de materias primas suministran el Sulfato de Zinc en polvo (monohidrato) y el sulfato de zinc cristal o heptahidrato que prácticamente es el que se utiliza en formulación magistral.

Formulario Nacional SULFATO DE ZINC, SOLUCIÓN AL 0,1%
(FN/2006/PO/042):

http://www.aemps.gob.es/medicamentosUsoHumano/farmacopea/docs/sulfato_zinc.pdf

[Consulta revisión: 21-3-2014]

Respuesta enviada por: Grupo de Trabajo Farmacotecnia SEFH