

LACTATO CÁLCICO

Lactas cálcicus

Leche descremada	2.000	gramos
Azúcar	250	"
Creta en polvo	200	"

Colóquese la leche en vasija adecuada, en sitio fresco y por el tiempo suficiente para que se eleve la grasa ó crema á la parte superior, y sepárese ésta; añádase el azúcar y la creta; déjese la mezcla á una temperatura de 25 á 30° durante unos diez días, agitando con frecuencia y sin prolongar demasiado la descomposición, para evitar la fermentación butírica; hiérvase el líquido para que se coagule la caseína excedente; cuélese por un lienzo; evapórese el líquido resultante hasta consistencia siruposa; déjese enfriar para obtener cristales de lactato de cal; y purifíquese éste por solución en agua y nueva cristalización.

Sirve para otros preparados.

LACTATO FERROSO

Lactas ferrossus

Lactato de cal	100	gramos.
Sulfato ferroso cristalizado	98	"

Disuélvanse por separado las dos sales en suficiente cantidad de agua destilada; mézclense en una vasija de cristal apropiada; añádase alcohol de 85°, en cantidad próximamente igual á la cuarta parte del volumen de la mezcla, para que se precipite todo el sulfato de cal formado; y cuélese el líquido con expresión del residuo. El líquido filtrado, no debe precipitar con el lactato de cal, ni con el sulfato ferroso, y en caso contrario, añádase de una ú otra sal en disolución, lo suficiente, hasta que el líquido filtrado no precipite con ninguna de las dos. Evapórese dicho líquido filtrado, en baño de maría, hasta que adquiera bastante concentración, y déjese en una estufa para que cristalice; recójense los cristales, que se depositaran en forma de costras verdosas; lávense con alcohol sobre un embudo de cristal, y deséquense entre papeles absorbentes. Las aguas madres dan por evaporación más cristales, pero resultan bastante coloreados.

Acción terapéutica.—Reconstituyente.

Dosis.—De 1 a 3 decigramos (2 á 6 granos).

LACTATO DE QUININA

Lactas quininae

Se obtiene saturando el ácido láctico con quinina hidratada, y poniendo la solución á evaporar espontáneamente, dentro de una vasija plana.

Cristaliza en agujas sedosas, solubles en el agua, muy solubles en el alcohol y casi insolubles en el eter.

Muy eficaz contra las fiebres intermitentes.

LACTATO ZÍNCICO

Lactas zincicus

Se obtiene saturando el ácido láctico, por el óxido ó carbonato de zinc recién precipitados, y concentrando el líquido para que cristalice. Puede también prepararse descomponiendo á la temperatura de la ebullición, una solución de 10 gramos de Lactato cálcico, con otra de 9 gramos de sulfato de zinc.

Cristaliza bajo la forma de agujitas ó láminas blancas y brillantes, sin olor y de sabor primero azucarado y luego estíptico.

Poco soluble en agua fría, pero muy soluble en agua caliente y nada en alcohol.

ACCION TERAPÉUTICA.—Antiepiléptica.

DOSES.—De 1 decígramo á 2 gramos.

LACTOFOSFATO DE CAL

Lactophosphas cálcicus

Tómese fosfato cálcico y hágase una papilla en veinticuatro veces su peso de agua destilada; caliéntese en una cápsula, en baño de maría; añádase poco á poco ácido láctico en cantidad suficiente para que se disuelva; fíltrese y evapórese hasta consistencia de jarabe.

ACCION TERAPÉUTICA.—Se recomienda como reconstituyente.

DOSES.—De 3 á 6 decigramos (6 á 12 granos.)

LACTOSA

AZÚCAR DE LECHE.—*Sacharum lactis*

Se obtiene evaporando el suero hasta consistencia de Jarabe, y abandonándolo por algún tiempo para que cristalice.

Este producto que posee sabor azucarado se disuelve en agua, pero no en alcohol.

Se usa como refrescante y como escipiente bajo la forma de polvo fino.

LANOLINA

La *lanolina* es una sustancia grasa que se extrae del *Unto de la lana*. Se presenta bajo la forma de masa de color amarillento y consistencia de pomada; inodora y neutra á los papeles de reactivo; principia á fundirse á los 38°, y termina á los 90°: se une bien con las sustancias medicinales, y con el agua por partes iguales.

ACCION TERAPÉUTICA Y USOS: Como lubricante y escipiente de varias pomadas y ungüentos.

MAGNESIA CALCINADA

Magnesia usta

OXIDO MAGNÉSICO. MAGNESIA CÁUSTICA. MAGNESIA PURA

Oxydum magnésicum. Magnesia cáustica. Magnesia pura

Póngase sub-carbonato magnésico en polvo en una olla de barro refractario; cúbrase con una tapadera; calcínese al calor rojo, hasta que una corta cantidad de la magnesia, diluida en agua y ensayada por un ácido, no haga efervescencia; déjese enfriar la olla, y recójase el producto en frascos bien tapados.

Desleído en una corta porción de agua, no ha de aumentar sensiblemente la temperatura del líquido; y añadiendo ácido clorhídrico, se debe disolver completamente sin efervescencia.

Los demás ensayos, como en el carbonato sub-magnésico.