

**CARBONATOS.****SESQUI-CARBONATO DE AMONIACO,**

BI-CARBONATO, SUB-CARBONATO, CARBONATO DE AMONIACO, ALCALI CONCRETO, CRETA AMONIACAL, SAL VOLÁTIL DE INGLATERRA.

*Sesqui carbonas ammonicus.*

Sal amoniaco y carbonato  
de cal en polvo. . . . . partes iguales.

Se mezclan las dos sustancias en una retorta de fierro llenándola hasta las dos terceras partes de su capacidad, se coloca en un horno de reverbero, adaptando su cuello, que debe ser corto y ancho, al costado de una caja de plomo sumergida en agua, la que tendrá en su parte superior un pequeño agujero para recibir un tubo recto de vidrio. Se tapan las juntas y se da á la retorta un fuego graduado, que se aviva cuando se calienta el recipiente manteniéndolo así el tiempo necesario hasta que los vapores que se desprenden por el tubo sean transparentes. Se suspende el fuego, y si la cantidad de la mezcla empleada es suficiente para obtener una capa gruesa del sesqui-carbonato, se desmonta el aparato: de lo contrario, se pone

nueva carga en la retorta sin abrir la caja, procediendo en lo demas como se ha dicho: el producto se guarda en frascos bien tapados. Durante la operacion debe cuidarse de refrescar el recipiente con agua fria.

*Usos y dosis.* Interiormente como estimulante y diaforético de dos á doce granos.

*Incompatibles.* Los ácidos y el agua caliente.

**CARBONATO DE SOSA, SUB-CARBONA-**

TO, CARBONATO NEUTRO DE SOSA, SAL DE SOSA, SOSA PURIFICADA, ALCALI MINERAL.

*Carbonas sodicus*

Se quema el tequesquite del comercio, se disuelve al calor en cuatro veces su peso de agua, y cuando el líquido marque 30° se filtra y se deja cristalizar. Se evapora el agua madre para obtener nuevos cristales, se reunen á los anteriores y se purifican por nueva cristalización: antes de estar enteramente secos se guardan.

*Usos y dosis.* Como digestivo con el nombre de sal de agenjos en lugar del carbonato de potasa, y como litontríptico de un escrúpulo á una dracma.

*Incompatibles.* Los ácidos, el sulfato de magnesia, la sal amoniaco, el acetato de amoniaco y las sales metálicas.



**BI-CARBONATO DE SOSA, CARBONATO, PER-CARBONATO DE SOSA, CARBONATO DE SOSA SATURADO.**

*Bi-carbonas sodicus.*

Se toma un cilindro largo y estrecho de madera ó estaño con su tapa bien ajustada, y con tres ó mas diafragmas agujerados como un arnero, y colocados horizontalmente: tendrá ademas un agujero en el fondo con una llave, otro un poco mas abajo del diafragma inferior y uno en la parte superior del cilindro para recibir un tubo en tres. Se pone el carbonato de sosa cristalizado entre los diafragmas, se echa una corta cantidad de agua en el tubo en tres, y se adapta al agujero colocado cerca del primer diafragma un tubo que comunique con el aparato propio para desprender el gas carbónico. Se hace llegar éste cuidando de abrir la llave de cuando en cuando para quitar el líquido que se deposita. Cuando ya no se produce y el tubo en tres indica la falta de absorcion, se desmonta el aparato y el producto se seca á la sombra.

*Usos y dosis.* Se emplea con preferencia al anterior en los mismos casos y dosis.

*Incompatibles.* Los mismos del anterior y el agua caliente.

**CARBONATO DE POTASA, CARBONATO NEUTRO, SUB-CARBONATO DE POTASA, POTASA PERLADA, SAL DE TÁRTARO, SAL DE AGENJOS, SAL VEJETAL, ALCALI VEJETAL ESTEMPORÁNEO, NITRO FIJO POR CARBONES.**

*Carbonas potassicus.*

Bi-tartrato de potasa. . . . tres libras.  
Nitrato de potasa. . . . una id.

Se pulverizan y mezclan las dos sales, se pone al fuego una vasija de fierro, y cuando comienza á enrojecerse se echan pequeñas porciones de la mezcla, esperando para echar mas que termine la combustion. Estando frio el producto se disuelve en doble cantidad de su peso de agua, se filtra la solucion, se evapora á la sequedad y se guarda al abrigo del aire.

*Usos y dosis.* Como digestivo y diurético de medio á dos escrúpulos.

*Incompatibles.* Los del carbonato de sosa.

**BI-CARBONATO DE POTASA, PER-CARBONATO DE POTASA, CARBONATO DE POTASA SATURADO.**

*Bi-carbonas potassicus.*

Se prepara como el bi-carbonato de sosa, poniendo en lugar de los diafragmas unas vasijas de porcelana, separadas unas de otras y que



contengan una capa delgada de carbonato de potasa líquido que marque de 28 á 30°.

*Usos, dosis é incompatibles.* Los del bi-carbonato de sosa.

### CARBONATO DE MAGNESIA, SUBCAR-

BONATO, CARBONATO NEUTRO DE MAGNESIA, MAGNESIA COMUN, M. PURGANTE, M. BLANCA, M. DE SAL CATÁRTICA, LE-  
CHE DE TIERRA.

#### *Carbonas magnesicus.*

Se disuelven separadamente en la mayor cantidad posible de agua partes iguales de sulfato de magnesia y carbonato de sosa: se reúnen las soluciones, se recoge el precipitado, se lava con agua caliente hasta que salga insípida, se deja escurrir y se pone á secar en moldes ó vasijas porosas.

*Usos y dosis.* Como absorbente de un escrúpulo á dos dracmas.

*Incompatibles.* Los ácidos.

### BI-CARBONATO DE MAGNESIA, MAG-

NESIA SOLUBLE.

#### *Bi-carbonas magnesicus.*

Sulfato de magnesia. . } de cada cosa  
Bi-carbonato de sosa . } cuatro onzas.

Se disuelven separadamente las dos sales en la menor cantidad posible de agua pura, se filtran las soluciones, se mezclan y se abandona el líquido en platos estendidos para que cristalice; se lavan los cristales y se secan entre hojas de papel.

*Usos y dosis.* Estomacal y lacsante, de un escrúpulo á una onza.

*Incompatibles.* Los ácidos y los álcalis.

### CARBONATO DE CAL, SUB-CARBONA-

TO DE CAL, CRETA BLANCA.

#### *Carbonas calcicus.*

Se toma una solución filtrada de cloruro de calcio, y otra de carbonato de sosa dilatado en la mayor cantidad posible de agua: se echa poco á poco la de carbonato en la de cloruro hasta que no precipiten. Se recoge el producto, se lava repetidas veces hasta que el agua salga insípida: se deja escurrir y se trocisca.

*Usos y dosis.* Como absorbente de un escrúpulo á dos dracmas: debe preferirse éste al carbonato de cal del comercio.

*Incompatibles.* Los ácidos.



**CARBONATO DE PLOMO, BLANCO DE**  
PLOMO, ALBAYALDE, CAL DE PLOMO.

*Carbonas plumbicus.*

Se prepara como el anterior, empleando en lugar del cloruro el nitrato ó el acetato de plomo.

*Usos y dosis.* Al exterior como secante.

**CARBONATO DE FIERRO, OXIDO DE**  
FIERRO HIDRATADO, SESQUI-CARBONATO DE FIERRO, SUB-CARBONATO DE FIERRO, AZAFRAN DE MARTE APERIENTE.

*Carbonas ferrosus.*

Sulfato de protóxido de fierro muy puro. . . . . una libra.  
 Bi-carbonato de sosa. . . . . veinte onzas.

Se disuelven separadamente las dos sales en cantidad suficiente de agua destilada, se filtran las soluciones, se mezclan agitando continuamente para que el precipitado no forme grumos: se lava éste por decantacion hasta que el agua salga insípida: se deja escurrir y se trocisca sobre comales.

*Usos y dosis.* Tónico, emenagogo y contra-veneno de las sales de cobre; de un escrúpulo á media onza.

*Incompatibles.* Los ácidos y las sustancias astringentes.

**SULFATOS.**

**SULFATO DE SOSA, SAL ADMIRABLE**  
DE GLAUBER, VITRIOLO DE SOSA, SAL DE EPSON, DE LORAINÉ.

*Sulphas sodicus.*

Sulfato de cal. . . . . veinticinco libras.  
 Carbonato de sosa comun. diez y ocho id.  
 Agua. . . . . cien id.

Se disuelve la sosa en el agua, se pone la solución al fuego, y cuando esté hirviendo se agrega por partes el yeso pulverizado, se mueve el líquido con una espátula de madera y se mantiene hirviendo por una hora: se filtra, se lava el depósito con agua caliente, y reunidos los líquidos, se saturan, si están alcalinos con ácido sulfúrico: se evaporan hasta la película, se filtran de nuevo y se dejan cristalizar: los cristales se lavan con agua fría ó se purifican si contuvieren cloruros.

*Usos y dosis.* Como purgante de media á dos onzas.

*Incompatibles.* Las preparaciones mercuriales.



**SULFATO DE POTASA, SAL DE DUOBUS,**

TÁRTARO VITRIOLADO, SAL POLICRESTA DE GLACER, VITRIOLLO DE POTASA, ARCANO DUPLICADO.

***Sulphas potassicus.***

Se prepara como el anterior, empleando dos partes de yeso para una de carbonato de potasa.

*Usos y dosis.* Como diurético de un escrúpulo á dos dracmas: como purgante de dos dracmas á media onza.

*Incompatibles.* Los mismos del anterior.

**SULFATO DE FIERRO, FERROSO, VI-**

TRIOLO VERDE, CAPARROSA VERDE.

***Sulphas ferrosus.***

Se echan en una vasija de fierro de boca estrecha la cantidad que se quiera de limadura y la suficiente de ácido sulfúrico dilatado en ocho veces su peso de agua: se favorece la reaccion por el calor, y cuando el líquido ha tomado un color gris oscuro, se filtra rápidamente por un lienzo húmedo puesto sobre un embudo, cuya estremidad casi toque al fondo de la vasija en que ha de cristalizar. La superficie interior de ésta se habrá anticipadamente mojado con el

mismo ácido diluido. Los cristales que se obtengan se estenderán entre dos hojas de papel de estraza, y estando secos se guardan con alcohol en frascos perfectamente cerrados.

*Usos y dosis.* Tónico, astringente de dos á seis granos: rara vez como vomitivo hasta doce.

*Incompatibles.* Los carbonatos alcalinos y las sustancias astringentes.

Debe usarse de preferencia el sulfato de fierro artificial al natural aun purificado.

**SULFATO DE ZINC CRISTALIZADO, VI-**

TRIOLO BLANCO, CAPARROSA BLANCA.

***Sulphas zincicus.***

Se disuelve el sulfato de zinc del comercio en una poca de agua, se pone á hervir, se le agrega un poco de ácido nítrico y se continúa el hervor por diez minutos. Se dilata el licor en agua destilada, se deja enfriar y se trata á frio por el carbonato de cal en cantidad suficiente para saturar el ácido. Despues de veinticuatro horas se filtra, se evapora, y se cristaliza repetidas veces para obtener el sulfato de zinc.

*Usos y dosis.* Como vomitivo de cinco á quince granos y al exterior como astringente; en colirio de uno á cuatro granos en cuatro onzas de agua.



*Incompatibles.* Los álcalis, las sustancias astringentes, la leche, el alumbre, y el acetato de plomo.

### SULFATO DE ALUMINA Y DE POTASA

SECO, ALUMBRE CALCINADO.

#### *Sulphas aluminoso-potassicus.*

Se echa en una vasija de barro sin vidriar el alumbre del comercio, se pone á un fuego moderado hasta que se convierte en una masa uniformemente blanca y esponjosa, se deja enfriar y se pulveriza.

*Usos y dosis.* Como astringente de cuatro granos á un escrúpulo: al exterior como deter-sivo y escarótico.

*Incompatibles.* Los carbonatos alcalinos, la magnesia y el amoniaco.

### SULFATO DE ALUMINA.

#### *Sulphas aluminicus.*

Alumbre del comercio. . . dos libras.

Amoniaco líquido. . . . . dos y media id.

Acido sulfúrico á 66°. . . . . catorce onzas.

Disuélvase el alumbre en veinticuatro veces su peso de agua destilada, fíltrese y añádase el

amoniaco, dejando el todo en reposo por seis ú ocho horas, lo que producirá un precipitado gelatinoso que se separa del líquido por nueva filtracion, y se lavará repetidas veces con agua hirviendo hasta que el líquido no esté alcalino.

La alumina gelatinosa así lavada se pasará del filtro á una vasija de porcelana, añadiendo cuatro libras de agua y despues cuatro onzas de ácido sulfúrico dilatado en el doble peso de agua. Se ayuda al principio la solucion por medio de un calor moderado, y para completarla se agrega poco á poco el resto del ácido debilitado de la misma manera que el primero. Se aumenta el fuego, se concentra el líquido hasta la consistencia de jarabe, se filtra en caliente y se guarda en frasco donde cristalizará.

*Usos y dosis.* Como estíptico de dos á doce granos.

*Incompatibles.* Los álcalis.

### SULFATO DE COBRE, DE DEUTO-OXI-

DO DE COBRE, CAPARROSA AZUL, VITRIOLO AZUL.

#### *Sulphas cupricus.*

Disuélvase una parte del sulfato de cobre del comercio en cuatro veces su peso de agua pura, añádase á la solucion un esceso de deuto-óxi-



do de cobre ó de cardenillo, sepárese por decantacion el líquido del precipitado que se forma, filtrese y cristalícese.

*Usos y dosis.* Al interior de uno á cuatro granos como vomitivo, y al exterior en algunas úlceras.

**SULFATO DE MERCURIO, BI-SULFATO,**  
DEUTO-SULFATO DE MERCURIO.

*Sulphas hydrargyricus.*

Mercurio metálico. . . . . dos onzas.

Acido sulfúrico á 66°. . . . . tres id.

Se introducen ambas sustancias en una pequeña retorta, se pone al fuego en baño de arena hasta que no haya desprendimiento de vapores sulfurosos, se deja enfriar y se recoge la masa.

**SUB-SULFATO DE MERCURIO, SULFATO TRI-MERCURICO, PRECIPITADO AMARILLO, SUB-DEUTO SULFATO DE MERCURIO, TURBIT MINERAL.**

*Sub-sulphas hydrargyricus.*

Se tritura el sulfato de mercurio, se echa en una vasija de porcelana ó de barro vidriado, se vierte agua pura hirviendo, se agita con una

espátula de madera, se deja reposar, se decanta el líquido, se lava el precipitado muchas veces con agua caliente, y se deja secar.

*Usos.* Al exterior en pomada contra algunas afecciones cutáneas.

**SULFATO DE MORFINA.**

*Sulphas morphicus.*

Morfina pura. . . . . una onza.

Agua destilada. . . . . cuatro id.

Acido sulfúrico diluido. . . cuanto baste.

Se pulveriza la morfina, se mezcla con el agua, se echa en una vasija pequeña de porcelana, se vierte poco á poco el ácido hasta la saturacion, se evapora el líquido á un calor suave y se deja cristalizar. Se recogen los cristales, se repite la evaporacion de las aguas madres hasta que ya no produzcan mas, y se secan los que se hayan obtenido.

*Usos y dosis.* Como sedante de un cuarto de grano á dos granos progresivamente.

*Incompatibles.* Los carbonatos alcalinos, los ácidos concentrados y las sales de fierro.



## SULFATO DE QUININA.

*Sulphas quinicus.*

Para preparar esta sal se obrará de un modo muy semejante al que queda ya indicado como segundo procedimiento para extraer la quinina. Despues de destiladas las soluciones alcohólicas que provienen del tratamiento del precipitado calcáreo por el alcohol á 36°, se recoje el residuo de la destilacion y se evapora hasta la sequedad en baño de maría, se disuelve al calor en lo que baste de agua destilada y se le agrega poco á poco ácido sulfúrico diluido en quince veces su peso de agua hasta que haya un ligero exceso: se filtra prontamente la solución que en su enfriamiento dejará precipitar el sulfato de quinina en pequeños cristales; pero que no serán puros y que para lograrlos en este estado será preciso esprimirlos entre lienzos con papel y redisolverlos en nueva cantidad de agua pura y ligeramente acidulada con ácido sulfúrico, á la que se añadirán seis ó siete dracmas de carbon animal lavado dando al todo un hervor, despues de lo cual se filtrará el líquido todavía caliente, dejándolo en reposo para que cristalice. Los cristales se recojen en papel de filtro, y se secan á la estufa. En vez de

destilar solo el alcohol que ha servido para tratar el precipitado calcáreo, y de disolver el residuo en el agua con el ácido sulfúrico de que primero se ha hecho mencion, es preferible agregar á la solución alcohólica ácido sulfúrico muy debilitado hasta que haya un pequeño exceso: se destila en seguida el alcohol, y la masa cristalina que queda se purifica segun acaba de indicarse.

*Usos y dosis.* Tónico, anti-periódico: desde un grano hasta doce.

*Incompatibles.* Los álcalis.



## NITRATOS.

## SUB-NITRATO DE BISMUTO, SUB-AZO-

TATO DE BISMUTO, OXIDO BLANCO DE BISMUTO, BLANCO DE AFEITE, BLANCO DE PERLA, MAGISTERIO DE BISMUTO.

*Sub-nitras bismuthicus.*

Bismuto purificado . . una libra.

Acido nítrico á 35° . . tres id.

Agua comun. . . . . cuarenta id.

Se echa el ácido en un matraz de seis á ocho libras de capacidad colocado en baño de arena,