

Disertación teórico-práctica

Sobre el Kermes mineral

su virtud, usos, Aprovecham^{tos}
 y Resultados q^e presenta a la R.^a
 Academia Médica Matriten-
 se

Juan Cuy^o de Guadalupe

Individuo del R.^o Colegio de Botica-
 rios de Madrid, Opositor a las Plazas

de Boticarios de Cámara de S. M.

y Boticario mayor del R.^o Hospital

de Misericordia, y de las R.^{as} fundacio-

nes del Ser.^{ma} y Inf.^{ta} de España

de Juana de Austria Princesa q^e fue de

Portugal - y de las S.^{ras} Descal.^{as} R.^{as} de esta
 Corte

t

Entre las materias, y objetos
dignos q.^e pueden ocurrir à el
q.^e aspire à incorporarse en la
R.^l Academia Médica Matrit:
tando me parece ser uno de
ellos la elaboracion del Kermes
mineral, su virtud, usos, y re-
sultados sobre lo qual puedo
formar esta disertacion -

Kermes Mineral

El Kermes Mineral es un
Azufre mitigado del Antimonio,
segun la opinion de la Farmaco-
pea Vitembergica, segunado de
su -

su parte regular por el inter-
medio de un Alkali-

El Kermes se puede hacer ^{en} dos
metodos: el uno por la via hume-
da, y el otro por la via seca.

Para hacerle por la via humeda
q^e es el metodo practicado para
su extraccion y explicacion
en esta disertacion, he seguido
la opinion de Atax Baume-
g^e es la sig^{te}

Haviendo tomado una
parte de Antimonio bien mo-
lido sobre la piedra de porfido,
y teniendo disueltas diez par-
tes

ter del Alkali fixo vegetal en
triplicada cantidad de agua
comun, se puso ^{todo} a coar por un
corto rato en Camela vidria
da, y al instante se apareció
el licor alcalino cargado
de una porcion oítrupre
del Antimonio, q.^e se notava
por el color ruiv q.^e obtenia:
al instante este licor caliente
se puso en un filtro de extra
cilla sobre un lienzo en
unas excaxas puestas en una
de un librito blanco vidriado
pa.^e q.^e se puse filtrando lo mas
subtil, separando de este modo
la

parte gruesa anuposa q.^e pudiera
no hallarse disuelta: el licor
colado tenia un color ana-
xanfado el qual a proporcion
q.^e se iba enfriando depositava
en el fondo del vaso un coa-
gulo blancundo conocido con
el nombre de oxide de anti-
monio refinado, el qual
no es otra cosa mas q.^e aque-
lla parte anuposa, q.^e se pre-
cipita, a causa de q.^e el licor
no puede tener en dissolution
la mesma cantidad quando
ha perdido su calor.

Reconociendo q.^e la parte de

Am-

Antimonio 9^o quedo en el filtro
hauia podia saltar su parte auri-
fusa, y 9^o el licor alkalino an-
timonial su exa capar de
volver a atacar al regulo pa-
pruante a su anfrase, a lo
menos de todo lo q^e contenia:
tome otras quatro partes
del alcali o sea de tartaro
disuelto en agua, y habiendo
hechado el antimonio su-
uando q^e estava en el filtro
se puso a correr por un corto
tiempo, en el qual el licor
se puso de un color mas rojo
q^e el primero. Apartado del
fil-

luego se hicieron las mismas
diligencias p^a filtrarlo en
otro varrón o balabera, en
cuyo fondo, despues de frío, se
formó un precipitado man en-
undido q^e el antecedente.

Los dos lixos sobrantes q^e por
el intermedio del alcali conte-
nían hayan parte ocupada de
antimonio los merche-

Los Oxidos sulfurados
de Antimonio p^a privarlos
de la sal albalina se lavaron
varias veces con agua hasta
q^e esta salia ya totalmente
indispida: despues se secaron
bien

bien unidos y quedaron unos
polvos impalpables de un color
nuevo obscuro q.^e es lo q.^e se
prescribe en la medicina
con el nombre de *Kermes*
mineral -

Para sacar el *Kermes* por la
via seca q.^e es el otro metodo
expuesto me he valido de la
opinion q.^e sigue la escuela
química de la Academia de
Dijon -

Se toma una parte de
antimonio bien molido, dos
de Alkali bien puro y una
decima sexta de Azufre: se

hechan en un crisol, el qual se
pone entre carbones encendi-
dos hasta su fundición: des-
pues se hecha en un mortero
de hierro, y se manifiesta
una masa de color encarnado su-
vise conocida con el nombre
de sulfureto de potasa anti-
moniado: Quebrantada esta
masa se pone a cocer en bas-
tante agua común, y luego
q.^a se halla bien disuelto el
sulfureto se hecha caliente
sobre el filtro, resultando
después de frio, un precipitado
ó Oxide como en la operación
anterior

anteriormente, sig.^{do} en la lavación y per-
cepción lo mismo q.^e queda expuesto.

Las Virtudes del Kermes mine-
ral son de purificar por sudor e
insensible transpiración la lin-
gua: evacuar lentamente
las crúderas de las primeras
vias por vomito y seaco: sirve
en las fiebres intermitentes:
en los afectos de pecho: en la
Droopesia, Apoplejia, y otros
afectos de Cerebra y nervios.
Por esto lo han graduado
muchos por un medicam.^{to} católico
ó sea universal en particular en
todas.

todas las enfermedades q.^e proceden de humores puros, conituen humores esguarados, y por lo comun estan cargados de humores crudos tenaces, y viscosos, y no pueden alor remedio comun.

Para administrarlo se mezcla exactamente con amaran disolviendolo en agua de Yngre o otro vehiculo conveniente; siendo su dosis desde un grano hasta seis.

Reflexiones sobre estas operaciones
El antimonio quanto mas queda
cuid

cido á polvos tanto mas puede
descomponerse, y penetrarle el
alkali para la desunion de su
arripe. Por tanto esta prepa-
racion y metodo fde Mr. Le-
mer fue adoptado por Mr. Bau-
me quien observando la ma-
yor promptitud, perfeccion de su
clarificacion, y abundancia
de oxide sulfurado q. ^e ~~para~~
queava el Antimonio; dese-
cho el metodo ordinario
antiguo de hacerse con el
antimonio quebrantado su-
lamente p. a con el alkali ser-
vido, y ~~extraer~~ su Arripe
por

por medio de las dilatadas y abundantes cocciones: quando a la segunda queda segun el metodo dicho despojado de todo su arripe, y descompuesto en lo posible el Antimonio segun lo manifesta la cantidad de Kermes q.^e se saca-

Los Pedazos de Antimonio por mas q.^e sean coados con el alkali, jamas pueden descomponerse mas q.^e en su superficie q.^e es en lo unico q.^e puede atacar y penetrar el alkali; y se ~~nota~~ nota muy

muy claro esta accion en la
falta del oxide o precipitado
por mas veces q^e se reitere
la coccion con nuevo alcali:
asi como en el color y extrias
naturales con q^e queda el
antimonio: lo q^e no acade
cuando esta hecho con
el antimonio bien molido
q^e solo queda una corta
porcion del pedulo para
de ser aruñe, y resistible
a la accion del alkali.

Mr. Baume, Berzoni
y otros Quimicos practicos
la

lavan perfectam^{te} el Kermes con agua
y secan a la sombra: no lo infunden
en espíritu de vino rectificado, y
encienden para su combustión
por contemplar esta diligencia
de ninguna entidad.

Productos, y aprovechamientos, o
resultados de la parte ^{residual} de Anti-
monio q.^a queda después de extraer
su Arispe, y de los licores alka-
linos sobrantes del Kermes, y
modo de preparar de la parte
arisposa antimonial q.^a contie-
nen -

1.^a
Sobre la parte Residual de
Antimonio

Considerando q^e aquel antimonio
q^e me quedo de haver estado el Kermes
podria utilizarse con bastante
aprovecham^{to}. me puse á reflexio-
nar si combinado con el nitro,
resultaria alguna azuda
de antimonio: y con efecto
me determiné á tomar
una parte de antimonio
y tres de nitro refinado, y
haviéndolo mezclado, puse un
crisol en un ornillo entre car-
bones encendidos, y luego que
estuvo hecho agua hice las
detonaciones como se ejecu-
tan con la operacion del an-

Antimonio diaphoretico usual.
despues lo saque, lo disolví en
agua caliente. y di las lava-
ciones hasta privarle de toda
su sal. y puesto á secar hallé
q^e era una verdadera ceniza
de Antimonio q^e en nada
se diferencia de la q^e comun-
mente se hace: pudiendose usar
por tal sin ningun recelo.

2^a

Sobre los lixos Alkalinos
sobranes al Kermes

No queriendo desde luego va-
lexme de un acido mineral
para

para la total precipitacion del
oxido de Antimonio, por expi-
rimentar si se podia antes
sacar otro resultado, execute
con plena observancia el me-
todo siguiente -

Haviendo dilatado en otra
tanto agua comun el licor
alkalino q^e havia, y puesto á hervir
le heche una porcion de carbo-
nate de Potasa bien caliente,
en cuya union se noto cla-
raba unos vapores amarillos
y consisos azules, lo q^e manifes-
tava ser causa el Azufre
antimonial contenido.
Luego q^e se
en-

enfrio y sedimento, quedo un lixo
muy alcalino, y menos cargado
de color, haviendo formado una
precipitacion muricunda. Por
un filtro pase, y evapore el
lixo en vaso proporcionado por
ta su sequedad, dejando me
una materia salina de un
color vapo ferrugineo: au-
mentado el fuego de calina-
cion espedia unos vapores
muricundos, y de olor sulfureo:
continuado el fuego por hora
y quarto, se consiguio lograr
una materia casi totalmente
blan-

blanca, y de un sabor muy
fuerte alcalino.

Esta sal alcalina
se dilato y disolvio en ocho
partes de agua q^e bien
filtrada deyo un color opa-
co.

Haviendo tomado igual can-
tidad de sal catartica vulgo de
la Yguera, q^e de la sal Alkalina
se disolvio en agua y filtro, que-
dandose un licor claro y crist-
alino: Este se puso en una ve-
dorra capar, se añadio la me-
tad del licor alcalino, en cuya
union se formo un coagulo
espeso, y connotado. En el es-
pa-

pacio de dia y medio se precipito,
dejá el licor sobre nadante casi
claro. Este se sacó por incli-
nacion, y se le añadió la otra
porcion del licor alkalino, q.^e
igualmente (aunq^e no en tanta can-
tidad, ni tan enrarecido) hizo su
coagulo q.^e en los mismos ter-
minos se precipito.

El licor sobre
nadante se manifestó claro.
y los dos precipitados sepe-
gados se pusieron en unos
lienros blancos colocados en sus
cruzas sobre varrines de
talabera, p.^a q.^e obtusen el li-
cor

con salino q.^e contenian: su-
cesivamente se lavaron con
agua caliente, y fria hasta
q.^e arita agua como los Ma-
gisterios no obtenian otro
alguna salino. Estos se pu-
sieron a secar al sol con
cuyos reflexos calóricos se
iva disipando el calor sen-
tado q.^e contenian, no es-
tando muy bien en las
partículas diminutas q.^e
el calor al sol havia podido
penetrar. Con esta obser-
va-

cion pare á caluinarlos q.^e
efecte tomando los ma-
gisterios ó precipitados men-
tiendolos, y poniendolos en dos
crisoles q.^e colocados en sus
hornos con unos carbones
encendidos por espacio de dos
horas, formaren una mate-
ria calcarea esponjosa mu-
blanca, separandose una
materia negra agumada,
siendo mas negra y pesada
la del precipitado mas colorante.
Las dos materias
blancas, esponjadas de ningún
labor

sabor, y convertidos en una
legítima magnesia las
merck, separandola de su
esencia. La Magnesia se di-
solvió en agua, y se fue he-
chando turbia o sea lactea
en unos varrines blancos, se
continuo con nuevas aguas
hasta q.^a solo quedo en el fondo
del vaso donde se disolvia
una especie de tierra agria
q.^a oseeche como inutil.

Todas
estas lociones lacteas se sedi-
mentaron, y por inclinacion
se

se separó el agua. La magne-
sia se recoy y calino por un rato
en un crisol manifestandose
á poco luego sumamente
blanca, esponjosa y farinacea
sin oler exotia alguna ni
señal de alguna materia
extraña: después de lavada
y seca al sol se conservó para
el uso medico, en el q.^o se pro-
cribe con nombre de Magne-
sia alba seu far. terra

Para asegurarme si este
resultado á que yo he llamado Magne-
sia alba pudiera serlo en
na-

realidad, como lo es la q.^a esta puen-
ta en uso y trabajada con el
Alkali y sal de Yperna ó ep-
son, pase á hacer los experim-
tos

Haviendo tomado iguales par-
tes de esta magnesia, y de la
leche de tierra puesta en uso,
y colocados en dos vasos, les
fui á la una como á otra
el ácido nítrico, en el g.^o así
mi magnesia, como la leche
de tierra se disolvieron en un
todo sin diferencia alguna
en su exhalacion de vapores
á su union y dissolution.
Y qualquiera
hice

húe la misma observación en
el ácido sulphúrico con el mis-
mo éxito.

Con estas experien-
cias queda satisfecho en q^e
sin riesgo, y con toda satisfac-
ción puede usarse, y es este
mi Magisterio una Verda-
dera Magnesia ó Leche
de tierra.

Sus virtudes son las
de absorber lo acre de los hu-
mores, y dulcorarlos; provoca
la orina y algunas veces
la Camara. Se Doris en des-
de una Onaema hasta dos.

Sobre el licor sobriante se
los Precipitados magnésiales

Para la neutralizacion del
 licor sobriante q.^e aparecio claro
 y trasparente se resultas de los pre-
 cipitados execute el metodo
 sig.^{te}

Reconociendo por el sabor q.^e
 obtenia el licor necesitava de
acido le heche en un barre-
 ño de talabera, y le fui aña-
 diendo el vitriolico, q.^e inconti-
 nente causo efervescencia, cu-
 ya accion segui hasta q.^e
 no se observava ruido movi-
 miento

miento ni alteracion alguna:
Por lo pugno q^e tubo el Acido
vitriolico con el Alkali. no
obstante lo diáfano y claro
q^e estava el licor, se formo
una precipitacion de color
vase anaranjado, con lo q^e el
licor quedo despojado de
alguna partícula amarga
q^e por el intermedio del Alkali
hauia podria contener. Para la
satisfaccion de estar en equili-
brio el licor; tome dos varitos
con igual porcion de el, y ha-
viendo hechado en uno unos
gotas

tas del Acido, y en el otro un
poco del Alkali, y en ninguno
se noto efervescencia, ruido ni
movimiento alguno: por lo qual
se filtro el licor por papel de
estrara p.^a de popule de qual-
quiera impuridad q.^e en si po-
dria contener.

El licor se pu-
so en un vado evaporatorio
colocado en camela con are-
na sobre una ornilla, en la
q.^e por medio de unos carbonos
encendidos se fue templando, y
despidiendo en forma de va-
poros el agua super abundan-
te

el q.^e contenia. Notando q.^e el
licor se enturbiava poniendo
se lacteo, suspendi el fuego,
y oye enfriar los vasos: se
precipito una materia blanca.
q.^e separada por el filtro de
papel de contraza, y bien lava
da, y cubanada se quedo hecha
una magnesia muy blanca, y
farinacea.

El licor claro se
volvio a poner en el vaso, y
fuego, q.^e evaporandose sin la
menor alteracion anteceden
te, se siguió hasta q.^e formo
una

una peliula ó cuticula salina.
Se separa el fuego y frío el vado
evaporatorio se coloca en un
lugar fresco p.^a su cristali-
zacion, q.^e se manifiesta des-
pués de unos dias en unos
pedruzcos claros trasparen-
tes y de figura obtusa.

El licor sobran-
te se separa por inclinación
y habiéndole añadido un poco
de Alkali no se nota efervescen-
cia alguna, por lo q.^e lo
pase á evaporar hasta q.^e
forme su cuticula: q.^e des-
pués

pues se hizo el vaso le puse en
lugar fresco p.^a su cristaliza-
cion, q.^e se hizo con la misma
claridad, y de figura obtusa q.^e
la antecedente aung.^e no en
pedruscos tan grandes. Separe
los cristales del poco licor
q.^e tenian, el qual como
cansado e inutil deprecie,
por q.^e en su ultima evapo-
racion de sequedad no daria
mas q.^e una sal texea insen-
sible.

Ahi unos como otros cris-
tales seque y guarde p.^a el uso
me-

medico: siendo esto á lo se da
el nombre de Tartaro vitrio-
lado, y una de las sales neu-
tras q.^e se usan en la Far-
macia.

Los mas instruidos
Facultativos le suministran
como un poderoso aperitivo:
le usan para promover la
Orina: le dan en la supre-
sion de mesa, ó menstrua-
cion: tomado desde dos
dracmas hasta seis purga
el vientre: le prescriben en
las

las enfermedades crónicas, fe-
bres malignas, quarentenas, y
abscesos: y por ultimo se
usa como auxiliar de otros
medicamentos administrados
o desde un scrupulo o
una dracma hasta ʒss.

22

27/10/1900