

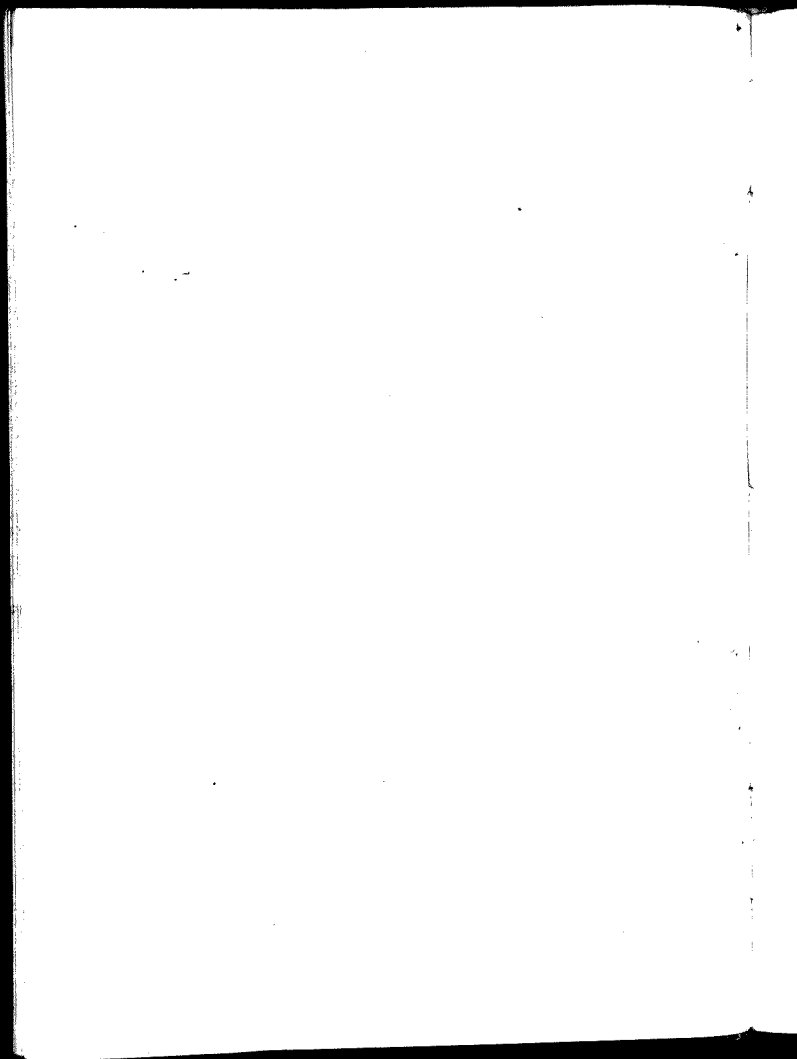
Memoria

que sobre el examen químico de las
aguas minerales de San Juan de los
Rios llamado el Viejo presentaron al
M. N. Ayuntamiento de la Real Villa
de Vivero

Dr. Don Manuel Ma-
rín, Doctor en Medicina del Reino y Ca-
pitán de milicias, Vigencia de Santiago,
y el Portugués

Don Juan Faverola, residente en la
misma en 6 de Agosto de 1815.

Ante su experiencia fecit exegit y constante a su
orden.



Sanctus

[illegible][illegible]

Entre las cosas ~~substantivas~~ que componen el Dile hay varias
que incorporadas por sí mismas a las del hombre, tales
son las ideas, metáforas, etc., ya expresadas bajo el

estas cosas se parecen a las que anteriormente se
observaron en la vida de los animales. Finalmente
estas ~~partes~~ que se unen a las de la vida de los animales a una
materia...

En estas que se unen por la gran masa contrayendo
a un solo punto, parte de esta materia se cargan de materias
eterogéneas, que según las afinidades particulares de ellas
se manifiestan en un orden maravilloso, pero que en to-
da la de nosotros a nuestro ingenio para de componer
las y conocerlas en su orden y ordenación.

Como la combinación química roba a nuestra vista
el conocimiento de las partes constitutivas eterogéneas,
por una combinación a repararlas rompiendo la unidad de
las diversas afinidades que las unen para llegar a dicho co-
nocimiento ~~por medio de la~~ ~~operación de la~~ ~~vida de los~~

No bastaría aun este medio para dar un cono-
cimiento de las partes eterogéneas, si el conocimiento de la
vida de los seres no nos sirve de base para llegar a la vida
de los que se conocen. Llegamos a este objeto por
comparando un cuerpo unido con otro que se desun-
de para ver si el producto de esta combinación tiene al-
guna semejanza con el primero. Este modo de llegar
por el tanto más necesario, cuanto a uno que se pue-
de verificar una análisis sin dar lugar al mismo tiempo a
una nueva combinación que ~~a la~~ ~~vida de los~~ ~~animales~~

se unen en composición lo que sucede con las cosas cu-
ya historia a veces varía a ~~la~~ ~~vida de los~~ ~~animales~~, donde previamente

Mercurio y otros humores perfeccionados, y unido
a las aguas minerales como Sals. ammoniac. y Sals.
y sobre todos Muriet y lixivian. con la propiedad que tienen
en disolucion en las aguas, por lo que mismo, en este se
dedicaron los humores y Profferantes a diversos usos, y el fruto
de las ciencias conduyó las diferentes clases de aguas mine-
rales, que se evaporan y derivaman por la superficie e interior
de la tierra. Toda esta magnitud de ciencias, Ly. ter.
Económico y Capital, se habian comprobado por este modo
por que tratan de entender la materia.

Hay tambien algunas que aunque carecen de
los mortíferos venenos con malitres, por que en sus gi-
ros, remolinos, corrientes y estancaciones, adquieren ven-
enos moféticos, cadavericos o corrompidos, que imitan in-
gratitud al paladar y que contienen propiedades naturales
perniciosas. Tales son los que participan de las adherencias porosas
de las sustancias líquidas, los que derivellan en los con-
dones, cisternas, cervicales y después inundan de animal
muerto, de carnes, de pie vegetal fermentado, ~~por~~ } urina
 } pro

~~estas~~ ~~en~~ ~~los~~ ~~puentes~~ ~~y~~ ~~maternales~~ ~~combinados~~ ~~y~~ ~~impro-~~
~~visos~~ ~~de~~ ~~las~~ ~~instalaciones~~ ~~necesitas~~ ~~de~~
~~los~~ ~~arboles~~ ~~arbores~~ ~~ya~~ ~~que~~ ~~se~~
getales por la demasiada multiplicación de sus raíces.

Esos antecedentes dan una idea de que la química mineral se ocupa, no solo de cargar de potencias efervescentes a los productos metálicos, si no de sustituirlos y reemplazarlos (Hoffman) aun etéreos del fisco ~~que en su momento se~~
~~de un modo que se integran.~~

Porque a primera vista que dichas partículas con
el transcurso del tiempo deben aguararse, y por lo que el peso
continúa a ser el oportuno para abarcar y dar origen a
terramiento el fuso o masa de las partes ^{minerales} ~~minerales~~, y de aquí
verrá el ^{agua} ~~agua~~ ^{liquida} ~~liquida~~ inerte, incapaz de in-
flujo respecto de su virtud medicinal.

Las alteraciones a que se ve propio el Pílobo ~~no~~
~~no~~ no hay duda pueden producir ^{particular} ~~en las~~ en las
aguas minerales: sin embargo notamos desde tiempo inme-
morial, que el germen de sus particulares ~~indiferentes~~
propiedades ~~es~~ es constante y permanente. ¿Que digo de esta
quedad no cuentan los anales de varias cosas, como la curación
de las buegas, y fuentes termales, memorables aquellas ya en
tiempo de los Romanos, cuyo uso se tubo constantemente
particular en la construcción de comedores y sumptuosos
edificios para prodigar a la Nación y a las Colonias viciosa,
cálida, siega, y lociones? Sus vestigios lo indican; pues la e-
stima hermosura y comodidad con que fueron contru-
ladas, son monumentos que llegaron a nuestros días por respectos en
memoria.

marcha de las reses por una de estas pedras a un antiguo molino de
agua. Por un calderín y de velas a fuego de resaca en las
donde se limpian de Don José Vázquez, y al instante cierra
con la ley de la res, puesta la puerta al rancho y para este
centro en encinas y fragmentos de brasa y de madera que
del río se vende en abundancia de madera. Inmediatamente se mi
neral en forma de fundición en una de piedra celada con
este metal se hace fuel y quebradizo.

Abandonados estos montes y la sierra que viene de base
pedregal al manantial de aguas del cerro de Sierra (Colombia-
gón); advertirse que se le consorcia con la molibdena, que
se fractura y se desmenuza de modo con evidencia las piedras man-
te que contiene y además tiene de negro las manos y el papel.
Se le quiere intento de agua corriente mineral sobre el río
de la que se usa para los molinos, y que estruendo con tanta
economía para la fábrica de sus excelentes laceros, ven tenemos
molinos para lavarlos con el de Ronda, aunque se reparte entre
los químicos extranjeros con el poco. Se trata de cinco para pre-
parar los instrumentos de acero del hierro, para las ordinarias
y para construir rielles.

3. - - - El presidente de la república que no se da una guerra in-
viable que le crea y destruya molibdena, antes bien, al ex-
to que las aduana y contempla forma aproximaciones del lin-
gua que se da un particular destino el gran río de la Na-
cional en que el valle adquiere directamente molibdena,
que con la que se crea la mano que forma a la
lago de la república (que se ve en el río) y se ve en el

se manifiesta, cuando se acerca al observante, sobre un color blanco
amarillo claro, con puntos del mismo color, interpositos, de la
intensidad de la pulpa, y sobre el incremento de esta opacidad
de color blanco: una vez pasada y con la forma, como se
ve, la zona amarillenta y brillante, hacia el centro de esta se
ve, sobre el color, una zona de distribución a la lengua, y finalmente
en agua, y una o destilada, cuando por medio de la zona pulpa
y blanca, los colores azul y negro: prueba a que tiene la mayor por
te de su volumen el vitellus de huevo. El color de las pinnetas
es impropio, manifestándose, febril y quiescente. Alcanza a ad
quirir una blancura y incrementa, arrojando algunas en este
estado, sin un desarrollo suficiente. Se desmenuza fácilmente
en ella, y produce, al extraer, la color de un chicle blanco. El
color de la zona, sobre fondo blanco en una zona amarillenta
de color blanco y color de manzanilla. La parte inferior
que rodea la zona, es de color manzanilla y blanca.

Para estas repeticiones de ~~esta~~ advertir así, que cerca
de la quinta parte mas o menos se deriva una parte porción de agua,
la que no contiene materia mineral que la particule, mas
que a qualquiera otra agua de fuente ~~en la~~ en la misma
calidad las deposiciones que experimentados en los reactibos, pro
ducen este porción de materia colorante y muy rara relacionen
te en efecto de la que ora por la ~~causa~~ aunque ~~en~~ en color
y propiedades semejantes a ~~esta~~ con esta.

Examen en Reactibos.

Experimentos.

1.º A cuatro libras ~~de~~ de agua mineral se me-
dida la cantidad de la de cal. ~~se~~ Al momento se ~~aparece~~
pese en el tubo del frasco de cristal que hule
la precaucion de tapar, a fin de que el ácido carbonico se lo
armadura no se escape del bote. El agua adquiere
color pálido lacteo: los azules manifiestan el mismo color
verdoso de una ~~en~~ cáncras, se reducen formando un
precipitado abundante en el fondo del frasco de comen-
cia turbulenta, y con un descenso el líquido se hizo muy
claro y cristalino. Filtrada el agua a la ~~de~~ se coló
en un vaso de vidrio sobre el papel conservando su ante-
rior consistencia y el color amarillo claro. Pasando parte
de esta nueva y agitando la con agua ~~de~~ de fuente ~~de~~ manifiesta la consistencia
líquida que tenía en desfilando la menor claridad, con color
nuboso: otra porción del sedimento si se efervesca con el ácido
carbónico y el agua más la menor de ~~esta~~

1.^o El agua de cal con la de hierro y el vitriolo
se hace la mayor alteracion. Hacia de otro una disolu-
cion de una onza de una onza en la ultima, y en una onza de
recto color al blanco, hizo mudanza del mismo color en la
capacidad del frasco, se volvió a poner en el tubo y formaron se
el elemento icterico.

2.^o En otra disolucion de sulfato de hierro en una
disuelta el agua de cal combino por los de color verde, que
en la ultima presentaron un sedimento del mismo color.

3.^o Una disolucion de sulfato de magnesia y nitrato
de la misma agua, volvió a ser opaco, mudándose de blanco
que formó alguna analogia con la de agua mineral, por medio
del reactivo de la de cal.

2.^a Predictible.

Seis onzas de agua mineral con azucar y media de vino
nada caustica vino a ser la receptura mineral, y se centró la
color idéntico a la mineral con la de cal, volvió a ser que pre-
cipito a ser me en tanta abundancia como aqueño.

Atélos 1.^o Una disolucion de sulfato de magnesia en una
disuelta, hizo una mudanza de color de agua mineral.

2.^o La de sulfato de magnesio se volvió a ser la de agua mineral
precipito.

3.^a Predictible.

La potasa liquida en la tierra de agua mineral, vino
a un fenomeno igual al que quise indicar del agua de

Cetefes. El acetefes se compone de una parte en
agua destilada con la qual precipita las mismas impurezas
de la y precipita de que con el primer exemplo del acetefes
se ha visto.

El acetefes con azufre se nota en la destilacion del
azufre de mar y la petra liquida, a la del 2.º acetefes del agua
de cal.

Las destilaciones de los acetefes de mar y de azufre
no hacen una destilacion tienen el mismo resultado que el 1.º
acetefes con la de cal.

Recopilacion.

Sea de las principales propiedades de la y de cal a de com-
poner las cals metálicas, especialmente el acetefes de tierra
a quien precipita en oxido metálico como se ha visto en el
caso mineral: sea tambien la magnesia de los acetefes de
tierra y marítima, y sea quita a la que precipita los acetefes
del agua mineral en la materia de la blancura. Aunque el
acetefes 1.º y 2.º ^{precipitan} ~~precipitan~~ materias blancas aquel de mar, espe-
cialmente el 1.º y 2.º parecen no tener capacidad en el ultimo caso del
acetefes que sea diferente de que en la mineral se precipita
el oxido carbonico la greda sobre que tiene predominio el
agua de cal natural de cal. brava los acetefes de la magnesia
marítima que en parte absorbe en la mezcla y precipita los
carbonos de gredas.

El acetefes con azufre se nota en la destilacion del
azufre de mar y la petra liquida, a la del 2.º acetefes del agua
de cal. Las destilaciones de los acetefes de mar y de azufre
no hacen una destilacion tienen el mismo resultado que el 1.º
acetefes con la de cal.

no se separa de lo al que se halla ~~unida~~ ^{unida} con el mag-
nético, y a lo que se precipitado en el agua destilada
aquí las sales que se separan de que en orden al color blanco
de la precipitación que depende la disolución más de la
fuerza de magnetismo y más de la fuerza destilada, por falta
del colorado más de la fuerza líquida en el dominio
que tiene sobre las sales terreas y metálicas, como en el
líquido de los productos de los dos reactos anteriores a
mucha en orden a la magnetismo, al y más, y ayes re-
lacion se comprobaban con un cuerpo.

4.º Inactivo.

El ácido sulfúrico concentrado no produce el menor
efecto en el agua mineral quien debería hacer un pre-
cipitado blanco azulado, o manturarse tierra bastante
en suspensión; más como esta del terreo (a pelarse en la
agua) se verifica en estado de suspensión bastante en
transparencia, se cree de esperar por lo que queda bien al
principio donde se mantendrá (hablando de las propiedades
físicas de aquellas) en color cristalino.

5.º Inactivo.

La quaba libra de agua mineral se incorporó durante
días enteros de agua; se produce mutación en el agua
hasta un considerable grado de tiempo que dura por
momento en transparencia y a lo demás de la
concentración que produce el colorado cristalino, y

ningún otro cuerpo. En la experiencia se ha observado
esto.
Ejemplo. La disolución del nitrato de una onza de este
en una onza de agua es posible. El agua, nitrato, y agua.
con precipitado al nitrato y agua en una onza de agua.
de la sal.

6.ª Práctica.

Indicaciones en la imitación del ácido mineral de
nitrato, se mezcla a medida que mineral la disolución interior de
plata, lo que es el nitrato de la nitrato en el agua de leche en la
parte precipitada hasta que se de alguna parte, pero esto fue de
otra consistencia y crasula.

Ejemplo. 1.ª La disolución de nitrato de plata, produce una
mezcla de nitrato de magnesia, aunque se han compuesto algunas
de regularmente de un extracto de nitrato de plata y nitrato.

2.ª La disolución del nitrato de plata con la nitrato de plata pro
duce de repente color blanco muy cargado, y en tanto que se
disuelve se tiene en el coágulo de la leche por el nitrato que
nitrato de plata con el ácido mineral, el ácido mineral, el nitrato.

Precipitación.

De los dos últimos ^{Experimentos} ~~Experimentos~~ se sigue que el agua mineral
se mezcla de agua mineral y que el nitrato de plata se tiene en
el coágulo de la leche. Nitrato y nitrato combinados en el agua, y que
disueltos a otros sobre las sales minerales se precipitan en pre
sencia de nitrato. Prácticas para el hierro.

1.ª La nitrato de plata y el nitrato de plata mineral

en las heces (cienares lentos) era muy abundante y en la
parte del líquido provenían con él una cantidad de heces
líquidas.

Desde luego inferimos, que el ácido sulfúrico debe
lavando al hierro con quien a veces combinado, era arrastrado
del agua por medio de él, para incorporarse con él de la at-
mósfera; y de consiguiente, que el agua tenía fierros disu-
eltos en forma de sulfatos del tipo FeSO_4 ; y ultimamente que
la luz suspendida de la superficie se debía al sulfato sulfúrico.

Al poco tiempo en que se descomponió se concluyó la expe-
riencia que se hizo en la de arena al FeSO_4 y H_2SO_4 en la
masa, en la mayor extensión de la superficie, tenía una
cantidad de color, blanco verdoso, al medio, y blanco rari-
simo, y en primas cuadradas, blancas como el azúcar, todo lo
qual, según se del hierro indistinto con agua y combinación.

Hecha al poco una masa de FeSO_4 grande que debió de
dejar bastante de H_2SO_4 de agua mineral evaporada. Se
comenzó a evaporar y a $\frac{1}{2}$ de hora.

El residuo se redujo en cenizas y medio de alcohol que se
filtró después de haber vaciado cuatro veces. Se dejó a
temperatura general se volvió al poco y se faltaron $\frac{1}{2}$ hora
a la vez y se retiró.

Evaporado el alcohol en vacío de arena se extrajo una
masa cristalina y cerosa lo qual se puso en un vaso antes de
secarse en primas tetraedras centenas con pequeñas espi-
ras. Separada de la masa una porción leve, e incorporada
con las varias gotas de ácido sulfúrico concentrado cubrió

de la arena, y se remanera con ácido nítrico en el mar
centenante. Tápando la masa en que se practicó la expe-
riencia capren en deliquio la muestra y se evaporan
removiendo con un vidrio de vidrio el tubo en el que
se halla el tubo de la muestra en el tubo de la muestra. La muestra
el marate caldo ha quedado en estado de cal, y se desvía el
magnético consentido también en estado; precediendo la adi-
ción del carbonato de potasa, y evaporando cada uno de por sí, en
tubos en comensando deliquencia al contacto del ambiente.

156. granes que han tienen a la vez de la de la
con la muestra en tres oras y media de agua destilada fina-
de filtro el líquido de otra precipitado igual al anterior, y expe-
riente de una sal que en el centro tenía color blanco con prismas
muy diminutos, finos, ramificados y cuadrados, los cuales de
diferencia tenía color verde claro, y se le añadieron pastillas
de nitrato de potasa. Una porción de dichas sales in-
corporadas en el estado líquido solo produce los movimientos que
se hallan en el líquido; se le quitó inferiormente que cae de la
en la mano; y se adelantó en que aplicando a la brasa otra parte de
sales, en vez de aceptar una y al momento evaporando en el
de la muestra que atravesó el ácido nítrico. Parte de las
mismas sales disueltas en agua destilada se presentó el color
de la muestra color con la disolución nítrica de mercurio. El
anterior con la disolución nítrica de potasa, de la muestra
de la muestra nebulosa, disminuyendo la dosis de la muestra
de la muestra de la muestra de la muestra. Describiendo se dice
de la muestra de la muestra de la muestra de la muestra.

en, apareció un hermoso color azul, pronto a ser cubier-
to de hierro. Entre antecedentes merecen la existencia de los
sulfatos marcial y magnésico, que se separan por otra di-
stinción y concreción lenta, en distintos tiempos.

Quedaron quarenta granos de residuo, que tardaron
por un quarto de hora en 26 onzas de agua destilada y
filtro de cenizas de paja: el amoniacaco caustico no produce nin-
gun efecto en parte de este liquido que se separó: mas el tra-
tante a que se añadió potasa líquida, hizo un precipitado que
por medio de la evaporacion dio un verdadero carbonato cal-
cificado de cal. Hicieron al paso el residuo indisoluble en la men-
sura americana se hallaron 24 granos existente y 16 de falta.
El color marino indica la existencia del carbonato de hierro por
lo a al se humedeció, p. q. el del y el azul se enrojecieron.
La continuation fue obteniendo en un agua destilada: dividió
en las gradas magnésica y caliza, y añadido acido sulfu-
rico se precipito el carbonato de cal en cantidad de quarenta
granos, que se obtienen quedando la disolucion del acido
sulfurico e incorporado carbonato de ~~magnesia~~ potasa: igual-
mente contienen seis granos del carbonato de magnesia, y nueve
del de hierro, por la evaporacion de cada una de ellas y la dis-
tincion del residuo en acido en agua, y que por precipitar
el granato de cal.

Entre los otros se tiene la medida de que una libras de
este para reconocer la agua mineral se ven a ser de color
S. el líquido de la evaporacion y operacion que ~~se~~ se

ácido carbonico, agua, hierro en estado de sulfato
(nitriolo verde o mineral), y carbonato de hierro (hierro espe-
sado, o greda marchal de Fontenay); magnesia en sulfato
sulfato y carbonato (sal marina magnesiaca) (sal marina
de ... y) (greda magnesiaca). Finalmente se cul-
pa la misma, la existencia de combinación, forma de el más
de calco (sal marina con base terrea); Sulfato de cal (leche
de yeso o sílice calcada) y el carbonato de cal (apara o greda
calina).

¿Que nombre una sea el correspondiente a cada
una, de acuerdo a regularidad, en designación en las
reglas de la Química?

Clase II que debe pertenecer a agua mineral.

Señala si se trata de las aguas de las sales
de los sedimentos, forma en base principal de la serie for-
madas; de lo que se infiere sobre las sales minerales. Las
sales raras que acompañan al hierro, al cobalto, en las
sales sulfuros, magnéticas y carbonicas, formando sulfato
magnético y carbonato. Por lo que se ve en de estas tres
acciones se arrojan una denominación particular; pero es
de veras que se arrojan a que el agua correspondiente en el caso
y, y quedando en el sistema bien en un caso de la misma
la de la misma, forma de la misma, y la de la misma.

malis que in officio. peratam perierunt, nec in al-

ter ultimo. Velle in hac parte tractare, ob-
servo que el deseo de ser utiles a nuestros compañeros, p-
lo que tiene en la actualidad de que es tanto con-
mucha privada aplicación a este ramo tan vasto, de las
ciencias naturales, nos obliga a esperar de U. y de los
Profesores de Química disminuir los defectos ~~que~~
~~debe tener un químico~~ ^{de los} que, confesamos con U.
ingenieros ~~que~~ que requiera nuestra
Profesión, y ~~que~~ ^{debe} ~~trabaja~~ ^{trabaja} al ~~medico~~ ^{medico} los
~~Celebres Antiguos Quintilianus~~ ^(a) y Celso ^(b) ~~deci-~~
~~ando al viejo de sus~~ que siguiendo el consejo del
grande Hipócrates tanto recomiendan a los Profe-
sores del Arte de curar los Celebres Antig. Quinti-
y Celso diciendo el 1.º

- (a) Nam et Hippocrates clams ante medicina videtur
honestissime fecisse, qui quosdam exares viros, re-
posteri exares, confectus est. Quintilianus. Instit.
orator. lib. 3.º cap. 6.º y el 2.º con mas especialidad elo-
giando la galanteria de alma al viejo de Cós.
(b) De viribus se deceptum esse Hippocrati memo-
ria prodidit, more magnorum virorum et fi-
duciam magnorum rerum habentium. ---
--- Convenit etiam veri exares simul sex
confectio, precipueque in eo ministerio, quod
utilitatis causa, posteri traditur. Celso. lib. 8.º cap. 4.