~~Extract.~~

Nº 119.

5/39

Censura de la memoria nº 6.

Extract. del 1er Semtre de 1819.

1

Sentada la atraccion molecular conocer si todas las combinaciones q. nacen de ella están bastantem.te definidas.

Hipotesis examinada en la opinion de Mardebull, y en la Triaca magna por el profesor de Farmacia D.n Alonso Garcia Tinado Socio de num.o de la Sociedad Medico Quirurgica de Cadiz

Nov. 25 de 1819

Nihil est quod discere vellis, quod ille docere non possit.
Ovid. Libr. 1. Cp. 22—

Asi como el hombre puede darse el primer lugar entre las obras de la naturaleza, por tener al alcanze de su perfecta, y privada intelligencia el servirse de los demas seres para cubrir sus necesidades ó satisfacer sus antojos, toda Ciencia q. conspire á su conservacion debe en lo natural ser preferida á las demas puramente abstractas.

¿Cual de ellas enumerive esta prerrogativa mas energicamente q. la Farmacia cuyo objeto tiende á esta idea?

Sin duda: La medicina siempre errante, y divagando por las tortuosas sendas del necio—

empyrisismo, caminaria á oscuras cual ciego que acostumbrado á seguir un solo camino tropieza cuando menos piensa en su mortal precipicio.

La quimica parte integrante, y principal de la farmacia como maestra, y soberana de las demas Ciencias que enlaza en su centro la historia natural, mui luego le hace conocer el Farmaceutico q. del indispensable estudio de la Botanica nace el no confundir las unas plantas con las otras, las q. aunque parecidas á veces en su figura exterior, colores vivos, y risueños, encierran en si efectos mui contrarios á los

que presentan á la vista; Verdad q. se comprueva comparando los del Atisma respecto á los del Llantren mayor.

Asi q. benefica y sublime le ofrenta á un tiempo mismo en los seres sin vida el absoluto poder de su soberana accion creadora de todo lo existente á influxo de la Suprema Sabiduria del divino Ser.

Fundada esta Ciencia en tan solidos principios parte de hecho á elegir de los individuos naturales los mas idoneos, y aptos con los q. pesados, medidos y comparados, á veces atemperando, corrigiendo, y modificando la accion de los unos sobre los otros, y aumentando

en otras su actividad
Cuenta la medicina
con el resultado constante,
energico, y feliz de las
composiciones q. de tan co=
nocida utilidad le sirven
en sus oportunas indica=
ciones.

Parecerme inopor=
tuno el recordar la his=
toria de la farmacia p.r
ser punto anunciado mu=
cho tiempo ha en la mas
de los autores q. tratan de
ella, solo si limitaré
mis deseos convinientes
al examen de la corro=
borada hipotesis comenzan=
do por el Alemanio nomi=
nado Opiata de Marde=
bull.

Citnan á compo=
nerlo partes iguales

de los sales de amoniaco
y de Agenjos, y una cuar=
ta parte de Deltartaro eme=
tico.

La primera por estar
compuesta
del acido hydroclorico (mu=
riatico) y del amoniaco se
llama propiamente hydro=
clorato de amoniaco.

La segunda por ser
el nuevo metal Potasio
convinado con la base del
gas Oxigeno en su segundo
grado, y estar ademas alg.n
tanto convinado con el aci=
do carbonico se conoce
por Sub carbonato del oxi=
do de potasio.

Y la tercera por ser
una convinacion en q.e
el acido tartarico tiene

en estrecha union al deutoxido de potasio y al protoxido de antimonio le corresponde la denominacion de tartrate del deutoxido de potasio y de protoxido de antimonio.

A este ñse á añ eras tres sustancias salinas el acido hydrocloro del la sal amoniaco teniendo mayor affinidad con el deutoxido de potasio dela sal de Agenjos q. con su base la abandona para unirse con el por su atraccion electrica simple y forma hydroclorata del deutoxido de potasio (sal febrifuga de Silvio) ——

Ponte del amoniaco q. se halla libre ataca al protoxido de antimonio del tartaro emetico, y descomponiendose sobre el, cede su hydrogeno al oxigeno de este con lo q. se forma agua, y conduciendose en esto el amoniaco como fluxo tan conocido de los quimicos, dexa desprenderse su radical en el estado de gas azotico, y el antimonio reducido á su forma metalica.

El tercante amoniaco encontrando al desprenderse ~~[illegible]~~ al acido Carbonico dela sal de agenjos se combina con el y siguen desprendidos en el estado de Carbonato de amoniaco mas ó me-

nos neutro; quedando de resultar de esta metamorfosis quimica una masa compuesta de

Hydro borato de Potasa
(Sal febrifuga de Silvio.)
Tartrate de Potasa neutro.
(Tartaro soluble)
Algo de Subcarbonato de esta base. y Antimonio en estado metalico.

No creo necesario estar mui versado en las analisis quimicas para comprovar este hecho. Basta solo un regular conocimiento del caracter de las sales cristalizadas, y proceder con esmero a disolver esta masa en la suficiente

Cantidad de agua pura = filtrar esta disolucion = evaporarla, y observar los cristales q. se forman primero separandolos con toda cuidado de los q. se forman en la segunda evaporacion =

Evaporar el liquido remanente, para la sequedad, pues q. no puede dar por la evap.n mas cristales, y recoger la surtanina salina que queda en el fondo del vaso evaporatorio.

Apoyado de esta observacion q. someto ala voluntad de todo practico observador del genio quimico, y conforme con las indagaciones analiticas de Barruel hechas sobre el tartaro emetico objeto esencial de esta Cuestion, no quisiera disentir del parecer

demis benemeritos compro=
fesores= ~~Repugnaria~~ lo q. ~~[illegible]~~
sería faltar ami debe=
Mamandome la atencion
sobremanera las propo=
sicion. Vertidas sobre
este particular en el
discurso extraordinario
n.º 41 cuyas ideas debi=
endo ser luminosas se=
gun la mente de su au=
tor se descubren en con=
tradas entre si por lo q.
me será hecho el com=
pararlas con lo expue=
sto.

Al decir q. el acido hydro=
clorico dela Sal amoniaco
se divide en dos partes:
Que ataca con la una
al potasio dela agenjos
y con la otra al del
tartaro emetico= y aun

mismo tiempo q. es tan con=
sta la cantidad de hydroclora=
to q. se forma q. no es posible
de efecto medicinal, util, ó no=
civo, me parece Ser una con=
glomeracion de ideas agenas
de la profesion, y del espiri=
tu quimico.

Dela profesion:

Por q. no está á la inspec=
cion inmediata dela farma=
ceutico la observacion dela
efectos medicos.

Del espiritu=
quimico por q. se confun=
de la opinion de Berthollet
contra el sentir de Bergman
cuando habla dela atracc.
electiva delos Cuerpos, y
dice asi:

"La atraccion electiva no
"obra como absoluta, y si

"como relativa ãla
"affinidad, y à la Canti-
"dad.
" Esta puede en mu-
"chos casos suplir por
"aquella hasta cierto pun-
"to: y que es como una
"consecuencia q. en muchos
"casos de composicion, y des-
"composiciones producidas
"por la affinidad electiva
"se hace una division del
"objeto dela combinacion
"entre las substancias cuya
"accion es opuesta: y q.
"las proporciones de esta
"division están en razon
"compuesta dela affinidad
"y dela cantidad.

Impertinente seria si me extendiese ampliando mas esta idea tan sabiamente explicada por su autor; solo me con-

tentaré indicando el siguiente exemplo:

Si al Sulphato del deutoxido de Potasio (tartaro vitriolado) se le agrega una corta cantidad de acido nitrico nada sucederá, mientras q. se conseguiria el descomponerlo sin dificultad añadiendole este mismo acido en cantidad excedente, la q. proporciona destruir la affinidad q. media entre el acido Sulfurico y el deutoxido, y excitar la predisponente q. el acido nitrico tiene sobre esta base, resultando de esto en vez de tartaro vitriolado, nitro.

Examinense estas reflexiones reduciendolas a

un punto de Vista mas pequeño.

El hydroclorato de amoniaco segun todos los quimicos contiene en cada cien partes 52 de acido hydroclorico (Muriatico) que (vale a decir) en cada dracma 37,44 ?

Podrán estos 37 granos, y sus centesimas cubrir el hueco del deutoxido q. corresponde á los 72 granos de la Sal de agenjos, y descomponer ademas la combinacion q. el acido tartarico tiene formada con este mismo oxido en el tartaro emetico?

2. Se separa otra cosa de dha sal mas q. una pequeña porcion de acido

carbonico q. le reducia al estado de subsal?

En la mezcla de estas tres sales aunq. el acido hydroclorico de la Sal amon. excede á su base como queda demostrado - es mucho mayor la del deutoxido de potasio desta Sal de agenjos q. encuentra libre, no dando lugar esto á q. pese tre á el q. tiene el acido tartarico en el tartaro emetico; lo q. si sucede es q. despojado este de su base metalica por la deshidracion q. queda mencionada en vez de quedar un tartrato acidulo como era antes de su operacion. El exceso de acido tartarico q. ocupaba el protoxido de antimonio se separa de la potasa q. encuentra excedente, y resulta en lugar de tartra=

no emetico q. era antes tartaro soluble.

Asegurar á continuacion de este escrito q. de la descomposicion del amoniaco sobre el Oxido de antimonio del tartaro emetico queda este metal en el estado de pan Oxido ó diaforetico es proposicion sentada sin reflexion alguna, pues para q. esto sucediese era preciso que en la mezcla de las tres sales de la opiata mediase un cuerpo susceptible de descomponerse sobre el protoOxido de antim.º del tartaro emetico cual es el acido azotico, ó nitrico, cediendole todo el Oxigeno q. es capaz de admitir este metal en su capacidad para q.

se efectue lo q. se conoce por peroxidacion; pues tanto el hydrogeno arcal, (Amoniaco) como los acidos hydroclorico, y tartarico q. se hallan en la mezcla carecen de esa potencia.

Consiguiente á esto se reca esta ingenua conjecturo de q. en la mezcla mencionada el antimonio pierde toda su emeticidad no por peroxidacion ó sea saturacion de Oxigeno, sino por la ausencia total de este principio q. la causa.

Con q. fundamento se presende q. un acido sin Oxigeno (segun aora se cree) como es el hydroclorico, sea capaz de una reaccion q. le es extraña?

No está demostrado

q. tanto el potasio como
los demas metales no son
capaces de convinarse con
los acidos sin q. pasen pri=
mero al estado debido,
y q. para q. esto se verifiq.
es indispensable q. haya
cierta relac. entre el Dbrg.
del metal y el del acido
pues de lo contrario no
hay disolucion en ello?

Porq. se ha de suponer
q. el potasio se halla en
el estado de protóxido en
el tartaro emetico, y en
la sal de agenjos cuando
nos han demostrado Gay-
Lucsac, y Thenard q. del
protóxido de potasio no
se conoce convinacion al=
guna hasta hoy, y del
deutóxido todas las de
mostradas?

otras muchas mas conci=
deraciones pudiera exponer sobre
este particular si no temiera
el ser importuno, las q. reten=
go para ocasion precisa:

¿Y como podré desentender=
me en este punto al
seguir el hilo del discurso
y advertir q. se expresa
asi: «No ocultandosele al
«Celebre Maidebull estas des=
«composiciones manda q. se
«pruebe un cuarto de hora
«&c. La porcion que queda ti=
«ne de ningun modo pue=
«de descomponer al tartaro emé=
«tico pues q. el ~~acido hydro tartarico~~ amoniaco no
«no tiene tanta affinidad
«con el acido hydrotarta=
«rico como el Potasio:

¡Verdad eterna confundida
en la oscuridad de un sentido
equivoco!

Nadie negará

al autor del discurso q. se
verá que su acido hydro-
tartarico no tiene tanta
affinidad con el amoniaco
como con el potasio p. tal
acido ni se conoce hasta
hoy, ni lo han anunciado
jamas quimico alguno de
los q. han existido, y existen.
Del radical binario del
tartaro solo se conocen
dos acidos, que son: el tar-
tarico, y el pyrotartarico
q. se saca por el fuego,
como consta por la auto-
ridad de los insignes quimi-
cos Fourcroy, Gay Lussac,
y demas modernos.
Corresponderá la deno-
minacion de acido hydro-
tartarico á la constitucion
de este compuesto, cuando

el autor del extraordinario
discurso declare q. quimico ha
extraido ese acido hydrotar-
tarico q. no lo ha comunicado
á los demas, pues segun ello,
la propiedad acidificante del
hydrogeno no se estiende mas
q. sobre el Cloro, Iodo, Fluo,
Sfuro, y Cyanogeno de Gay-
Lussac para formar los hydra-
cidos q. se conocen.
¿No será razon el decir q.
en el escrito q. se menciona
quiere su autor subir á un
arbol prendiendose de las hojas.
¿explicar los fenomenos de
una masa por los de su super-
ficie? ó la accion penetrante
por la superficial? Mejor dire:
Que pendido como Plasonien

en la region de las hipo=
tesis se olvida de acumu=
lar hechos dirados por la
experiencia q. debe en todos
casos preceder á las reflec=
cion. y de este modo
se hacia mas inteligible
su discurso.

"Una delas mal fundadas
"razon. (continua en su escrit.)
"con q. procuran ofuscar las
"virtudes de esta composici=
"on, y con las q. suponen
"q. es preciso q. halla descom=
"posicion, es la enorme
"cantidad de tartaro eme=
"tico que toma el enfer=
"mo sin q. le produsca
"vomito &c. &c.

Conferar al manifes=
tar el exam. de la opinion
controvertida q. el acido hy
drocloric. dela Sal amoniaco

se convina dividido con el
potasio de la Sal de Agenjos,
y con el del tartaro emetico,
con la q. debe formar hydro
clorato de potasio=

Sentar en se=
guida q. es inapreciable la
cantidad q. de este resulta=
Convenir á un mismo ti=
empo en q. hay composicion.
y descomposicion.= y concepta=
ar despues de aparente este
asenso; es (a mi entender)
efecto de una imaginacion
apodenada de ideas encontrada
pugnando por la ciencia.

Para apoyar su pensam.to
sigue asi. "Cuan sabido es
"q. los emeticos deben in di=
"suelto en agua sola, siem=
"pre q. asi puedan tomarse

" pues de lo contrario, cuan=
" do se mezclan con sustan=
" cias no emeticas por lo
" regular dexan de producir
" vomito.

¿Vo se toma esta opiata como los demas electuarios deleida en agua ó en el liquido q. el medico prescribe?

¿Hay caso q. se tome sola el Calorico, los Jugos gastricos, y demas liquidos del estomago no serian sufficientes sin el entresaco de particulas salinas q. dice de hacer una completa disolucion de ellas, asi como la hace de las sustancias analogas, y utiles de los alimentos solidos?

Sino es asi á que viene el prescribir pildoras compuestas, y demas sustancias solidas q. los electuarios, y q. se toman sin liquido alguno con tan buen exito, mediante q. las particulas salinas q. puede haber en ellas por estar envueltas en los poros de su composicion no pueden ser entresacadas por los Jugos del estomago (segun el autor del escrito menc.)

Tomense sin cuidado los tocicos escarroticos de la Hispana pues como el Subtimado corrosivo va envuelto en los poros de la alquitira, y del almidon no podran las particulas salinas ser entresacadas por los liquidos —

y el Calonico del estomago, y pasarán como por un embudo del estomago, al intestino duodeno, y al resto.

a Preguntará alguno (dicese tambien) por q. mezclada la Sal amoniaco la de agenjos = y el tartaro emetico se ha de unir el acido muriatico o hydroclonico exclusivamente con la porasa y no con el tartaro emetico.

Mas respondemos q. sucede lo uno ni lo otro pues para la descomposicion de qualesquiera sal p.a la reaccion de un reactivo y en fin p.a la composicion y descomposicion quimica de una sustancia salina es preciso esencialmente q. por lo menos q. uno de los agentes sea liquido.

Quia corpora non agunt nisi sint soluta

Pregunto yo aora: ¿Que liquidos median en la operacion del Solimar?

(Cloruro del deutoxido de merc.o)

¿No es sustancia salina la Sal comun? (Hydrocloruro de deutoxido de sodio)

¿No lo es tambien la alcaparrosa? (Sulphato del protoxido de fierro impuro)

¿No lo es igualm.te la disolu.n de cada del mercurio en el agua fuerte? (Nitrato del deutoxido de mercu.o)

Aora bien: ¿Que se conseguirá con añadirle a estas sustancias salinas agua u otro liquido?

¿Se obtendrá p.r ella solo el Solimar q. debe resultar de la union de estas sales sin el concurso

de algun fluido?

¿Que disolvente actua en esta operacion mas q. el fluido inponderable Catorico q. presta el fuego?

Querrá acaso decirse q. para q. se verifique la union de dos cuerpos solidos es esencial y presiso q. medie algun liquido, ó algun fluido.

Verdad es q. en la elaboracion de las sales de la Opiata de Madeball no media liquido libre, mas si el Catorico excitado con la frotacion y el fluido electrico q. tienen en si el monteno y su mano, cuyos agentes son poderosissimos p.a ayudar a las descomposiciones y nuevas convinacion. q. dexo

manifestadas.

¿Y si no: por q. en la elaboracion dicha no se mantienen en inaccion estas mes sales? ¿de q. causa provienen los fluidos deletereos q. chocan en la nariz al manipulante, y la humedad de la mara.

Estas consideraciones me hacen concebir q. en la masa de la Opiata de Madeball como formada de sustancias del reyno sin vida, ó bruto, están bastante definidas sus convinaciones producidas por la atraccion quimica de composicion, ó molecular como aptas á la analisis y sintesis.

1.r

La quina cuya

historia es bien sabida
carece aun de una exac-
ta analipsis puesto q. las q.
q. se han hecho sobre ella
son incompletas é inexact.

No me detendré en des=
cribir sus propiedades
medicas como impropias
de mi profesion, solo si co=
tejaré los resultados anac
liticos por los reactivos
con los q. se citan del
celebre quimico Mixabelli.
Pauquelin despues de ha=
ber observado con todo teson
los resultados q. obtubo por
los reactivos, concluye q.
en esa corteza existe
una materia resiniforme=
~~Mucilago~~ en peliculas
transparentes, y brillantes
de un sabor casi insipido

Mucilago= y quinato del
protoxido de Calcio=

Praff admite mayor
numero de principios, mas
no los determina exacta=
mente.

Frante ha observa=
do q. la quina dada en
substancia es mas febrifu=
ga q. ~~otro~~ qualesquiera
otro de los principios de esta
corteza aislado.

De lo q. resul=
ta q. estos sabios quimicos
~~indecano~~ vacilan, y están
discordes en los principios
inmediatos de ella, asi
como no les sucede con
los mediatos.

Veamos aora
por q. estos sabios se desen=

tienden de los resultados q.e
indican de Minabelli q. tanto
pudieran influir en sus
ulteriores ensayos q. son los si=
guientes: Sustancias gomo=
sas = Resinosas = Acido Cítri=
co = Galico = Oxalico = Acetoso
Sales amoniacales = Hydro=
clorato de Magnesio = Proto sul=
phato de Potasio = Proto car=
bonato de Potasio = Proto car=
borato de Magnesio = Deuto=
carbonato de Calcio = Sustan=
cias oleosas = Carbonosas =
Alcoholicas.

Despues de encontrarse en
estos resultados sales del
protoxido de potasio q. no
se conocen todavia, parece
conforme a la razon q. Fau=
quelin avise a Deschamps
para q. reclamar junto el
q. el acido quinico que

han descubierto en esta conse=
za convinado con la Cat
y en su extracto, cuyas pro
piedades quimicas difieren
de las del acido agallico con
quien se suele confundir
se incluya tambien en el Ca=
lendario antedicho, de este
modo se diria q. en alguna modo
en la conserva peruviana
existen definidas sus conso
vinaciones nacidas de la atrac
cion molecular.

Ocurreme antes
de creer q. esto pueda ser,
el preguntar: En q. caso se
encuentran libres en esta
conserva las sustancias alco=
holicas q. siempre resultan de la
fermentacion de los Juyos azu=
carados? Serán las partes
gomosas de ella capaces de
regenerar sustancia alguna

alcoholica sin fermentac.
puesto q. de la sustancia sacarina nada se halla en el citado ensallo?

?. No es un hecho demostrado q. las sustancias alcoholicas son hijas de la fermentac. de los Jugos sacarinos, y q. todos ellos pierden la propiedad de fermentar cuando se hacen hervir algun tiempo? Fenomeno q. pende de la alteracion q. sufre el fermento durante el hervor?

?. Como es q. en una sustancia donde ese quimico no ha encontrado rastro alguno de azucar ha extraido sustancias alcoholicas?

Acaso se confundirá por el autor de la memoria

esta resultado ageno (segun creo) de la quina con los q. deben resultar de la fermentacion de la Triaca asi como confunde a la magna con el electuario teriacal de la Hispana, pues en la triaca magna; de las 65 sustancias q. entran a componerla tan 61 son de naturaleza organica mas no contienen atomo de quina

Verdad q. se comprueba mui pronto.

El electuario triacal (o sea teriacal) confundido con la triaca nunca podrá (a mi entender) cubrir las indicaciones de esta para no estar al alcance del hombre el conocer si

las sustancias q. se supri=
men en esta reforma y
las q. se aumentan (como la
quina) llenarán el mero q.
presentaba efectos constan=
tes y seguros de la antigua
triaca magna: asi es q.
soy de parecer q. del con=
fundir esta composicion con
el elemento triacal por
mas barato nace el inde=
bido descredito de tan anti=
gua composicion.

Mucho mas pu=
diera extenderme sobre
estas consideraciones y hacer
otras ~~reflexiones~~ instituciones sobre
la affinidad simple deriva
de las affinidades complexas
sobre la resultante
q. enlaza en si el analisis
de Mirabelli, la q. omitire

para ocasion oportuna; y con=
cluiré apoyando q. tanto
en la quina, como en la tria=
ca, y demas compuestos de esta
naturaleza no pueden estár
definidas del todo sus copvinac=
ciones q. nacen de la atraccion
quimica de compt. o molestar
por proveer estas sustanc.
de los dos reyno organicos
q. estár, y estarán siempre
sugetos á la negativa sin=
tesis.

Fl. de Pto. Garcia