

BF 253/1

3. Ha két vagy több heterog. Quadruplicata ne-
vezetik az affinitas syntheticarum; az pedig simplex
preparata electiva: a vir és só affinitas simplex
synthetica, u. m. a sók virben a vir és só heterog. e-
mók lettek homog. eumma; az alcalinum p. o. natum
~~et mineralia~~ által ~~erősítik~~ a virnek és sónak olajjal
mely külömben nem elegyülne össze affinitas appropri-
ata van; az acidum muriaticum az erüst nem
olajjal, de akár mely olvadékból az erüsten ki vész ki-
telem össze menő sűrű formában, mely Luna Cornuana
(Spon Silber) hívatik solida Argentis virben
solvaló, vagy egybe töltve hamvasággal. - az prepara-
ta affinitas - a mennyiben az acid muriat. húzza a
vir, az erüsten melyet magába nem bántós volna elve-
tulajdonképpen itt electiva multiplex affinitas megem-
lész, mivel a minő hátrált lesz az acid. muri. áll. hy-
drogeniumból és chlorból; a lapis infernalisban erüst
oxygenium az acid. muri. hydrogeniumával
elegyülve vir hoz elő, s egy szerszám a chlor a húzza
erüsten esinálja a Chloridum Argentis (chlor et arg.).

5. et ex herbis kövesperő Chymia nevezetesebb
munkák ezek I. ha Meleg II. ha egybe a Thuidium

I., Ha a meleggel atyafiasabb részek edgy esülvén
a testből ki mennek, vagy ezen részek vitéstnek el
vagy az a mi marad, ha a maradék vitéstik el Concen-
tratum vagy extractum hívatik, ha pedig az
a gni elmegyen, és ha az Liquidum distillationis, ha
Solidum és virágforma flores garationis,
ha már formájul Solidum sublimatum hívotnak.

Extractionis mondatik, midőn az electiva affini-
tas által adalálodva a a b + c húzza az új summa
a + b, p. o. a Spiritus rá töltésén valamely vegetabilis
re abból residuum részeket ki vonja; a vir a szokat
és gummosumokat - az efféle hívják Trincturam hívják

173 Tristályrat
is maradvány

§. Ezen elbontásra és összevadásra bír-
 nyos munkák kívántatnak, minden Chymiai mun-
 kák pedig az additio és substractio vonatkozásnak,
 addalni Chymice $A \pm B$ és $B \pm A$ azt teszi hogy az A és B
 edgyütt kére. homogenezumot csinál s az A + B vel e.
 den Chymia: summát képezhet. A Chymice
 additio affinitas mondatnak, az hol megfigyelt
 hogy: "Corpora non agunt nisi fluida" valamelyik
 legalább fluidumnak kell lenni, hogy az additio meg-
 ephessék, s ezt a fluidumot a másik menstrumnak
 overterik - a summát pedig solutio, mely által látszik,
 ké. vévén ha maga a fluidum nem által látszik, mint
 ha kénesőben aranyoldat fel, ugyan ezen fluidum le-
 het maga a melegítő: ha oda pámlálják s ephoris le-
 het a solutio által nem látszik. Ha annyi B edgyütt
 A vel, hogy többet nem vehet fel solutio saturata-
 nak mondatik. Lehet a summa Chymica olyan, hogy
 minden a másikkal saturálva van. Lehet az A
 és B olyan, hogy az A + B vel soha sem, B pedig az
 A val saturálódik p. o. a víz és só, az első solutio az
 első kéneső, corroborans: az első esetben a chlor satu-
 salva van kénesővel s megfordítva a kéneső chlor-
 val; így a peroxydum hydrargiricum az oxyg. nem sa-
 turálva kénesővel s a peroxydum ban: véres kéneső.
oxygeniummal a kéneső.

A substractio pedig mindegy additio által vitg;
 legyen $A = B + C$, ha a C megmaradjon el vévén a
 $B \pm$ addalnom kell valanpi A-t, melynek affinitas
 dirimensse van a B vel, lesz az új summa A + B, s
 a differentia C revertetik precipitatumnak,
 mely különböző formájú: esete ké. perit, és vagy
uszo, vagy lumen vagy elzuro a t. példák.

BF253/1v

~~Hydrog. s. S. S.~~
~~a. S. S. S. S. S.~~
~~magasabb fokozat~~

p. o. Sinca Rhei vinosa v. aquosa (Rhabarbara).

§. Előlegesen bizonyos testekből vagy két szor: A.
Cidum nak hivatik az a minék bizonyos savanyu ire
 van, ja plánták ké. levélre verve festi: alkali nak a
 mi bizonyos csipős lugirrel bír, s a sárga gömbök (ra-
 dix Cureuma): levél verhegyös barnán festi. de ezen tu-
 lajdonseg nem elég s edgyik a másik által lehet meg-
 mérni, u. m. az acidum és alkali legjobb barátok bi-
 ronyos tekintetben s máiban a leg nagyobb elleneség,
 ugyan, örömet edgyesülnek edgyütt, s egy más utat
 neutralizálják, (mint a morális barátokban mindenki külön
 szeméje el vézi) hogy sem acidum sem alkali nyoma
 minwen - másfelől a mi az edgyik csinálta a másik ha-
 oza meg- miniját elvonja, p. o. a mely kéles az
acidum verve festi, az alkali kékre állítja vrsza;
 s a mely sárga az alkali verhegyösse' tere, az acid
 sárgára állítja vrsza.

§. Ionak pedig regem azt mondották a mi
 késszáis annyi melegre felolvas, bizonyos ire van
 de ez sem elég közönséges: Ionak hivatik mind az a
 mi az acidum vagy az acidum nak valamivel való
 summa; ha az acidum alkalival summarodik
 sal neutrum, ha egyből sal mediem, meg pedig ter-
 re, ha földel, metallium ha érzet. de megfigyelt
 hogy az acidum ban nem in statu regulino: az az termi-
 szeti hízaságában s nagyon p. o. az érzet a választó virbe
 felolvasva hanem elég a választó virből oxygént
 vett, s mint az érzetnek és oxygénnek summaja ugy
 olvasd fel. Bizonyítja ezt hogy ha olyan terdike solutio-
 a mi az oxygeniummal a tyafiasabb mint az érzet
 akkor az érzet in statu regulino esik ki, ha pedig ol-
 jan a mi az acidummal a tyafiasabb, ugy az érzet az elvon oxygenium vrsza,
 a savanyban precipitálódik p. o. ha véres kéneső
 (mely = oxyg + hydrargiro) olvasztatik választó vir.

BF253/2

M. Tamaris posani
 anduliz s. S. S. (barkó)
 s alkalicum §.

elvon oxygenium vrsza

benfel Kalm

BF 253/2^v

benfel s rez tévődik hozzá - a rez elveszi az oxygént a kénesóból, s maga ugy oldad fel helyében esővíz a regulus hyargiri - így az arbor saturni aqua de stillariba Saccharus saturni-t oldálva s abba Oxidum a Drink anyafiasabb lévén az oxygennel elveszi s az oldat in statu regulino praecipitálódik. így a Jentaba kék köves leve a vas meg verebedik benne s így a M. Rgi vas helyébe reteti (nem a vasat rezre) tévi víz d. midőn a vas anyafiasabb az oxygeniummal minnél a rez, a kék kö pedig salphas Cupribat (kén savany + O.) tehát mint feljebb ott a rez in statu oxidato vagyon. -

M. a vizen veress rez értetik mivel az ugy neve. zeti sárga rez Drink + veress rez. -

Atz Elemek elosztásáról.

3. Lavoisier osztotta in combustibilia et in incombustibilia; de ő azt gondolta hogy minden egy és savanyodás oxyg. additioja által esik meg, ma már a Volta orlopa új merőt nyitott; ugyanahar az elábbi szerint az orlopa így valódik: Z, C, P. - ZC. P. Z. C. P. Z = Zincum, C = Cuprum P = bizonyos soos vizes porció, vagy C. Z. P. - C. Z. P. C. Z. Ha valamely fest a lezárt lántz körébe tévődik, kés vízre válik, melyek körül edződik a Z. Ha a C felé megezen Z nevertetik az orlopa Polysai. nak C. a — nak; a mely víz a pozitiv felé meg negativumnak a más pedig positivumnak t. i. egymásra nézve nevertetik - mintegy a negativum a positivum felé húzódná, p. o. a víz két részen válik az edző a Hydrog. C felé az oxyg. Z felé megezen, a honnan az oxyg. negativ a Hydrog. ra nézve, sőt az oxyg. minden elemek között legnegativumabb

ativumabb, leg positivumabb a Calcium a köz hamu sonal egy része, mely érez nemű de az oxygeniummal fele. te anyafias, s helle a hamu sirt tezi. Es a tapasztalás bizonyítja hogy minden oxyg. nélkül lehet egy és savany p. a d. Calcium a phosporall: mindkettő elem in vacuo; így a Chlor és Hydrog. minden oxyg. nélkül s o savany acid. muriat) esinál & d. p. o. acid Bromicum melyből keves eseppek csak a meg sötétte bíró tevéis a mangas inger által mint a villám föstene megöli az állatot: áll az 1 & H + 1 & H + 2 & C. holott; H Hydrogen A assumot C. Carbonicumot jelent. A pedig Asom - rez s hogy az mis tegyen alább a hol a Hydrog. negat. a más kettő summaja nézve is H. az acidificans s a más basis acid; ugyanígy ha a basis kés vízre válik az acid a Volta orlopa által a negy. mondati acidificansok a positivum Basis acidnak - sőt ugyanazon lehet basis Acidum maikor pedig maga acidificans, p. o. az acid Chloricumban Chlor a basis, oxyg. az acid. az acid muriaticumban Hydrog. a basis Chlor az acid. mint meg az oxygennel nézve a mint Lavoisier mltend az oxyg. által s. vanyadni gondolván az oxygeniummal savanyt es. nálo nevert apert adta - s orlokat melyek vele mege. vanyadnak basis acidificabilisnek nevert.

Atz ugy rendeltemek el az elemek: v. egybe rak. kattaik; hogy a legnegativumabb legyen előt s minde. nül az utanna mára nézve legyen negativ, min. nül távolabb van kettő egymástól - a differentia v. tensio electrica annál nagyobbak mondatik.

5. Az egyis electricai jelenet is hasonlilag mint a Batteriaban edzősül + E - C vel. az egymástól nagy differentia electricaban lévő testek közötti gátlás edzősülése, ugyanígy minél nagyobb a diff. electrica, annál nagyobb az affinitas, a mely

csalug

BF 253/3

