

## ЦЕНЕРАЛITЪЦІ AS&OPIA SЪРВІЛОР.

Înainte de Lavoisier, nămenele de sare se da fără deosebire la oarecare număr de corpuri a căroră compoziție și proprietățile nu avea adesea între ele nici o analogie. Era destul ca o sbsstanță să fie solidă, cristalizabilă, transparentă, solubilă în apă, pentru că să î se dea nume de sare. Lavoisier fusă cel din urmă care fixă adesea-nămenele de sare și definitia sărătătoare:

Sarea este un corp format prin combinarea unei acide cu o bază, în care proprietățile acidei și ale bazei sunt neînălțătoare și mai mult să fie proprietățile.

Pe cînd Lavoisier propunea definitia aceasta a sării, hydracidi nu era încă cunoscută. Atunci se socotea că o sare rezultă neapărat din combinația unei baze cu un oxacid și trebuie să fie cuprinză elementele acidei și ale bazei.

Maî tipziș, să demonstreze existența unei clase noi de acidă, hydracidi, care, înindu-se că basile, formează și mai multă compozită binară.

Ximisti trebuie să arate că din doar, adică, să se lase definitia dată de Lavoisier, să se scoată din clasa sărătălor, corpă care, precum sareea ordinărie, că toate că au proprietățile cenzurate ale sărătălor, dar se despartează prin compoziție.

D. Berzelius propuse să se da nume de sărătări haloide acelor compozită binară, care rezultă din reacția hydracidilor asupra baselor. Chloruri, bromuri, ioduri, fluoruri, cyanuri, sulfuri, sunt considerați de D. Berzelius ca sărătări haloide.

Dată aceea să dată încă și mai multă înțelege definiției sării, să se propună să se aplică fără deosebire nămenele de sare la toată compozitia care rezultă din unirea a doi corpi binari. Așa, combinația perchlorurului de aur (Au<sup>+</sup>Cl<sup>-</sup>) că astăzi chlorură debine o chlorosare. Compoziția sulfurilor între dinii să nu mită sulfosulfuri