

Forfatter: Steffens, Henrich

Titel: Udrag fra Indledning til filosofiske Forelæsninger af Henrich Steffens

Citation: Steffens, Henrich: "Indledning til filosofiske Forelæsninger", i Steffens, Henrich: *Indledning til filosofiske Forelæsninger*, udg. af Johnny Kondrup ; Flemming Lundgreen-Nielsen , Det Danske Sprog- og Litteraturselskab, C.A. Reitzel, 1996, s. 286. Onlineudgave fra Arkiv for Dansk Litteratur: <https://tekster.kb.dk/text/adl-texts-steffens01val-shoot-idm140622391673616.pdf> (tilgået 25. april 2024)

Anvendt udgave: Indledning til filosofiske Forelæsninger

111 da blot denne gjør Experimentet mueligt: "denne" refererer meningsmæssigt til duplicitet; den korrekte form havde altså været "hin".

Saltsyre forbinder sig med Mineralalcali til Kogsalt: Når saltsyre (HCl) går i kemisk forbindelse med soda eller natriumcarbonat (Na_2CO_3), dannes kogsalt eller natriumchlorid (NaCl) samt kuldioxid (CO_2) og vand (H_2O).

Svovlsyre neutraliserer sig med Jern til Vitriol: Når svovlsyre (H_2SO_4) hældes på jern (Fe), dannes jernvitriol eller ferrosulfat (FeSO_4) og brint (H_2).

et indtil det uendelige Identisk: et helt igennem selvstændigt, selv-identisk stof.

den nyere kemiske Nomenclatur: På initiativ af den franske kemiker Louis de Morveau (1737-1816) udkom 1787 *Méthode de nomenclature chimique*, baseret på den nye kemi, der fra ca. 1775 var udviklet af Antoine Laurent Lavoisier (1743-94). Før Lavoisier opfattede man fx metaloxider og vand som grundstoffer; metallerne hhv. brint forklarede som kemiske forbindelser af disse med det imaginære stof phlogiston, der mentes at blive afgivet ved forbrænding.

Lavoisier påviste imidlertid, bl.a. ved gennemført kvantitative laboratorieforsøg, at forbrænding tværtimod indebar en optagelse af ilt og dermed en vægtforøgelse (- og det var om denne nye, "anti-phlogistiske" kemi, Henrich Steffens skrev sin første videnskabelige afhandling 1794, jf. efterskriften). De nye kemiske navne var systematiske, baseret på latinske og græske rødder, og afspejlede stoffernes sammensætning; kemiske forbindelser fik herved toledede navne i lighed med biologiens (jf. n.t.s. 44 om Linné).