Deskomposiţiea sărărilor prin acidĭ s'a ţeneralisat de Berthollet, care a dus principiĭ următorĭ:

1. O sare se deskompune printr'un acid, kînd acidul ce goneşte este maĭ fiks decît acidul ce este în sare.

Esemple:

$$KO,CO^2+SO^3,HO=CO^2+HO+KO,SO^3.$$

$$KO,AzO^5+SO^3,HO=AzO^5,HO+KO,SO^3.$$

$$KO,SO^3+SiO^3=KO,SiO^3+SO^3 \text{ saŭ } SO^2+O.$$

Acidul silicicŭ se pare a fi un acid foarte moale; dar fiind-că este fiks de tot, poate sust influenţa căldurĭ sau ia locul acidului sulficŭ în combinaţiile luĭ saline. În casul acesta deskomposiţiea se face prin volatilitatea unuia din acidĭ şi fiksitatea celuĭ-l-alt.

2° O sare se deskompune printr'un acid, kînd acidul ce goneşte formă cu basa un compus nesolubil saŭ maĭ puţin solubil decît acidul gonit.

Esemple:

$$BaO,AzO^5+SO^3,HO=BaO,SO^3+AzO^5,HO.$$

$$\underbrace{C^4H^3O^3,KO,HO}_{\text{Acetatu de potassă.}}+CO^2=KO,CO^2+\underbrace{C^4H^3O^3,HO}_{\text{Acidu aceticu.}}.$$

Reakţiea acesta din urmă se produce numaĭ în alcoolŭ, şi prova că un acid, ciar şi prea moale, poate la locul unuĭ acid maĭ tare, dacă va forma cu basa sărĭ un compus nesolubil. Aşa, carbonatul de potassă este nesolubil în alcoolŭ; acidul carbonicŭ, care, în presenţiea aneĭ, este tot-d'auna gonit de acidul aceticŭ, în contra, va la locul acidului din urmă în presenţiea alcoolului, din pricina nesolubilităţi carbonatuluĭ de potassă în acest lichid (Pelouze).

3° O sare se deskompune printr'un acid, kînd acidul gonit este nesolubil saŭ puţin solubil, iar acidul, ce goneşte formă cu basa un compus solubil.

Esemple:

$$KO,SiO^3+SO^3,HO=KO,SO^3+SiO^3,HO.$$

$$KO,SnO^2+SO^3,HO=KO,SO^3+SnO^2,HO.$$