

Disolvînd într'o mare cantitate de apă stearatul neutru de potass, sarea aceasta se scîmbe în bi-stearatî de potass ce se precipită și într'zn stearatî basicî de potass ce rămîne în soluție.

Aceste descompoziții se observă mai că seamă, precum s'a recunoscut de D. Chevreul, kind, acidul sîri fiind solubil, baza este nesolubilă și puțin energică; în acest caz, se precipită o sare basică; dar kind, acidul fiind nesolubil și puțin energic, baza sîri este solubilă, atîncî se depune o sare acidă.

Oare-care sîri în soluție în apă eprovă, kind se înclăzesk, niște modifiții particulare. Ama, azotatul de sesquioxidî de ferî, disolvînd-se în apă rece, o coloră abia în galben; soluția aceasta înclăzită rădîie o colorare portocalie prea înkisă pe care o pîstrează și chiar după răcire.

Alumenul de chromî eprovă o modifiție asemenea.

Aciunea acidilor asupra sîriilor. — Lețile lui Berthollet. — Aici prodă în contactul lor că soluțiile saline niște fenomene prea variate. Kind acidul este identic că al sîri, poate să se întîmple:

1° Ca să nu fie aciune. Exemplu: acidul silicicî și silicatî de potass;

2° Ca să se prodă o soluție de sare fără ca să se poată determina dacă este combinație definită. Exemplu: acidul azoticî și azotatî de potass;

3° Ca să se prodă o surprasare. Exemplu: acidul sulfuricî și sulfatî de potass;

4° Ca să se prodă o sare nouă, kind sarea întrebîndu-se era basică. Exemplu: acidul aceticî și subacetatî de plumbî.

Kind acidul este diferit de al sîri, se poate întîmple:

1° Ca să nu fie aciune. Exemplu: acidul azoticî și sulfatî de barit;

2° Ca acidul să se zăcesk că sarea;

3° Ca sarea să se descompună și acidul sîri să fie ronit.