

еквивалент, ажънде спре а комъника търнесолъли о колоа-
ре ка по сгѣда де чеапъ; ачеа че апатъ къ дес-
композиѣеа боратулѣ де содъ ши а карбонатулѣ де ро-
тассъ а fost комплектъ.

Акѣеа а таселор а съпра съ рѣрилор. —
Kind о васъ пѣсъ ѣн контакт къ о саре есте идентикъ къ
васа съри, се поате ѣнтѣмпла:

1° Ка съ нѣ fie акѣе. Есемплъ: баритъ ши sulfatul
de баритъ:

2° Ка съ fie о симплъ дисолѣѣе. Есемплъ: potassъ
ши азотатѣ де потассъ;

3° Ка съ се продѣкъ о съв-саре. Есемплъ: acetatѣ
нестръ де плумбѣ ши oxidѣ де плумбѣ;

4° Ка съ се продѣкъ о саре нестръ, kind сареа ера
аѣдъ. Есемплъ: bisulfatѣ де потассъ ши потассъ.

Kind васа есте диферитъ де а съри, се поате ѣнтѣмпла:

1° Ка съ нѣ fie акѣе;

2° Ка съ fie симплъ дисолѣѣе а съри;

3° Ка съ fie дескомпозиѣе, ши къ васа съри съ
fie гонитъ.

ѣн ачест кас, леѣле де дескомпозиѣе се dedѣк ѣнкъ
din прѣчѣни лѣи Berthollet.

Este дескомпозиѣе а съри:

1° Kind васа че гонеще есте маѣ фиксъ
де кѣт васа съри:

Есемплъ:

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

2° Kind васа че гонеще ва пѣтеа фор-
ма къ аѣдѣл съри ѣн компѣс несолъвил саѣ
пѣдѣн солъвил.

Есемплъ:

$BaO + KO, SO_3 = BaO, SO^3 + KO.$

3° Kind васа гонитъ fiind несолъвилъ,
васа че гонеще ва fi солъвилъ ши ва пѣтеа
форма къ аѣдѣл съри ѣн компѣс солъвил.

Есемплъ:

$MgO, SO^3 + KO = KO, SO^3 + MgO.$