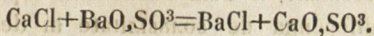


o reacție opusă la reacția ce se face prin cale zmedă. Căle doă sursă în prezența apei ar renăscă carbonatū de calce și chlorhydratū de ammoniacū. Kă toate aces- tea apa nă intervine prin elementele sale, și nă se des- compune.

Se înțelece pînă la oare-care pînt acesă diferen- ță între rezultatele ce daă calea zskată și calea zmedă. În casă întiiă, reacția se pornește prin volatilitatea carbonatului de ammoniacū; în casă al doilea, se face prin nesolubilitatea carbonatului de calce.

Kînd se espune la acția clădri o amestekă de doă sursă ce nă pot da naștere nici zăi compz vo- latil prin skimbarea baselor și a acidilor lor, atznci măi nă se poate prevedea care va fi acția lor cea mătă. Kă toate aces- tea se admite că o diferență mare de tonire adăce descompoziția lor.

Așa chlorurul de calcium, tonit la romă că sulfatū de barit, dă naștere chlorurului de barium măi tonitor de kă chlorurul de calcium:



Kîte o dată sursă se combină între dînsele zăc inflența clădri.

D. Berthier a doăndit prin cale de tonire ză nă- măr mare de sursă îndoite din care kîte-va sînt kris- talisate și identice că oare-care speciū minerale.

Acția mătă a sursălor în prezen- ția apei. — Kînd se amestekă doă sursă ce pot da, prin skimbarea baselor și a aci- dilor lor, o sare nesolubilă săă pînă so- lubilă, atznci aces- te sursă se deskom- pzi și compzșl cel măi pînă solubil se precipită.

Așa sulfatul de sodă și azotatul de barit se des- compzi, pentră că sulfatul de barit ce se poate forma prin zpirea acidului sulfuric al sulfatului de sodă că ba- rita azotatului de barit, este nesolubil:

