

4º Kind aicidul s'prijnăcădălă kar elă -  
krează sint gazoșă, și așă afinității chimice  
sălăbe să cămăgale, atunciăcădălă kar  
este în prolorciie mai mare decât ne  
chel-l-al.

Așa, se poate roni pe pînd acidul carbonică și a-  
cidul sulfhydrică din combinația lor că basile, fără să  
treacă în cîrpră de acidă carbonică între sulfuri, săă  
acidă sulfhydrică între și carbonată.

Eșperiența probă asemenea că abăzălă de ană, la o  
temperatură înaltă, gonește acidul carbonică din carbonatul  
de potassă și de sodă, și că hydratul acesteor base se  
descompune și ei prin acidul carbonică.

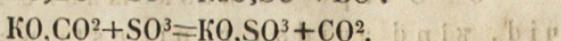
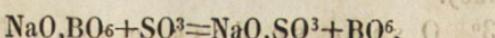
Spre a se opera aceste feluri de descompunere, tre-  
buie să intervină și prisos foapte măpe de amăzălă che go-  
nește.

Daca acidălă și sapea sint solubilă și fixă, precum  
și sapea chea nu că pesculă din acțiea lor mătăsală, di-  
solubliea salină nu se naște a eprouva nici o alterație:  
atunciă se admite, fără însă a se putea da vîro probă.  
despre aceasta, că în cîrle mai multe cauzări chei doar acidă  
împart baza.

Astfel adăugind la phosphatul de sodă acidă sulfică,  
se dobîndește o amestecătără de sulfatul de sodă, de  
phosphatul de sodă, de acidă phosphorică și de acidă  
sulfică.

Că toate acestea kind afinitatea sănătă din acidă pen-  
tru basă este mai mare decât afinitatea chel-l-al, se să-  
nătășește în general că acidălă che mai poate se elimină  
de tot.

Esempie:



În efect, kind se trăstează prin acidul sulfică o cîantitățe de boratul de sodă și de carbonatul de potassă che  
represență și cîvalent de fiecare din acestea săpătă,  
atunciă se va că de seamă că sănătă chea mai mică de acidă  
sulfică adăugată este cîantitatea che corespunzătoare la