

te nămaî o singură substanță; spre exemplu sulfurul, ori-  
kăm se va trata, va da tot-d'ăna tot sulfu.

Корпș компъс este acela din care se scoate  
doi săș mai multă корпă avînd fie-care proprietăți deo-  
sebite. Dacă se va înkълзи oxidul de mercuru, se va scoate  
dintp'însă și oxigenu și mercuru; așa dar oxidul de  
mercuru este un корп компъс.

Къиндъ се черчетареа proprietăților корпilor се  
аратъ къ sint produse de părțile foarte mici че s'aș  
nămit molecule săș а tomе. Konstițiaea unei моле-  
къле се скімвъ дшъ nature корпilor de unde derivă ача  
молекула. Молекулае și корп simplă se formă de  
първи асемenea; iar молекула și корп компъс кепринде  
атіеа părțile de diferite nature și корп simplă se află  
în корп компъс. — Аșa молекула oxidului de mercuru  
este formată de o молекула de oxigenu și de o молекула  
de mercuru.

Акъм este de trezінгъ а се кноаше deosebitele  
птері че фак аргегация молекулар в корп simplă și  
în корп компъс.

Se știe къ корпă se arатъ în trei stări: solidă,  
liquidă și gazoasă. Un mare număr de корпă pot lua  
ачесте trei stări: Аșa аша, acidul carbonic u, acidul acetic u  
sulfu, sint în stare solidă, liquidă și gazoasă. Alți  
корпă, прекъм platină dintre metale și чера dintre кор-  
пă organică, sint кноаште нăмаî în stare solidă și ли-  
квідă. Кіці-ва прекъм carbonul, calcеа, lemnul іаș нă-  
маî starea solidă, în fine алți, прекъм oxigenul, hydro-  
genul și azotul, аș tot-d'ăna starea gazoasă.

Къндра, spirel, compresіunea, disolvangiu, se întре-  
віндеазъ adesea spre а modifica starea de аргегация а  
корпilor.

Пстереа че внешне молекулае корпilor solidă și liquidă  
s'a nămit cohesiunea. Cohesiunea este foarte mare în  
корпă solidă, славъ în liquide și нăлв în корпă gazoasă.  
Къндра чаркъ tot-d'ăna а strіка пстереа cohesiunei; și  
adesea се face topirea și кіар volatilizațiaea корпilor so-  
lidă printp'insa.