

doi corpuri o reacție energetică, mi se produce clorurii de barium și apă: $\text{HCl} + \text{BaO} = \text{BaCl} + \text{HO}$.

O reacție asemenea se observă întrebându-se alți hidracidi și alți oxizi în locul acidului chlorhidric și al baritei. Așa, acidul sulfhidric și oxidul de plumb dau apă și sulfură de plumb: $\text{HS} + \text{PbO} = \text{HO} + \text{PbS}$.

Kind și hidracidii se creează asupra unei baze anhidre, mi se vede apa dezașându-se, atunci nu poate fi nici o indoiială asupra constituției compoziției ce s'a produs; este învederat că compoziția acesta nu trebuie a fi asemănată cu o oxisare, fiind-că nu căpînde elementele hidracidului și ale bazei, ci este format prin combinația metalului cu radicalul hidracidului.

Dar kind și hidracidii se creează asupra unei baze în prezența apei, mi corpul ce rezultă din această combinație este solubil în apă, atunci se poate întreba cineva dacă se formează în acest caz apă și nu compoziții binari, să zicăm o combinație întreaga de hidracidii cu baza.

Așa, și hidracidii, al căreia radical se reprezintă cu R, avînd drept formulă HR, mi se creează asupra unei baze reprezentate cu MO, forma-va MO,HR, să zicăm MR+HO?

Această chestiune a fost multă vreme nehotărîtă, și încă tot nu s'a hotărît de tot. Vom aduca însă pîrerea D. Chevreul, care crede că cele două substanțe sînt amîndouă adevărate, adică și hidracidii, spre exemplu acidul chlorhidric, poate, după natura bazei, forma și clorurii și și clorhidrații.

În multe cazuri, cloruri se par a sta, în prezența apei, în stare de cloruri, fîr a se transforma în clorhidrați.

Așa, kind se pune sare marină în contact cu căpînită de apă teorică HO ce ar fi îndestul spre a transforma sarea marină în clorhidrații de sodiu NaO,HCl, atunci o parte din sare se disolvă și se observă numai oare-care micșorare de temperatură.

Dacă sarea s'ar combina cu apa spre a forma și clorhidrații de sodiu, atunci s'ar konstata oare-care căldură ce însorice mai toate combinațiile chimice.