

Oare-care base, precum ammoniacul se combină interrală cu hydracidi spre a forma săruri adevărate. Într'acest caz sarea ia terminația ață: așa combinația acidului chlorhidric cu ammoniacul se numește chlorhydrat de ammoniac.

Kind doi metaloidi se combină între dinșii, atunci numele corpului ce rezultă din combinația aceasta se compune de numele celor doi corpi simpli; mi se dă ori șchia ori alția din metaloidi terminația ură.

Cu toate acestea, kind sulfurul, chlorul, bromul, iodul, într'în combinație, atunci numele metaloidilor acestora se termină în ură. Exemplu: sulfurul de arsenic, chlorul de phosphor etc.; mi se zice arseniur de sulf, phosphur de chlor.

Oare-care sulfură aș proprietatea de a se uni cu alți sulfură spre a produce niște combinații ce pot fi comparate cu sărurile. S. exemplu sulfurul de carbon mi per sulfurul de arsenic, se combină cu sulfurul de potassium; compunși ce se formează într'acest caz poartă numele generic de sulfosăruri; așa cele două săruri precedente se vor numi sulfocarbonat de potassium, sulfarseniat de potassium.

Chloruri, bromuri, ioduri se combină între dinșii mi formează niște corpi ce se pot asemăna cu sărurile; ș-năl din compunși binarii are rolul de acid mi alți rolul de bază: așa chlorul de aur se combină-se cu chlorul de potassium produce o sare ce se numește chloraurat de potassium.

#### ALIAGE.

Se dă nume de aliage la combinațiile metalelor între dinsele.

Aliagele în care mercurul ia parte aș priimit nume de amalgam. Așa aliagul de mercur mi de argint se chiamă amalgam de argint.