

care se numește acidul phosphoric, și produce în același timp o căldură mare, lumină și electricitate. Chimistul ia acidul phosphoric supus a examina proprietățile, combinațiile cu cealaltă corpuri, și determină proporțiile exacte a elementelor sale; iar fizicul, din contra, ia seama la căldură, lumină și electricitate, care s'au produce în această combinație (arde) a phosphorului.

Așa dar se vede că fizica și chimia se aprind adevărat între ele, și este lesne a determina tot-d'asna fenomenele ce se aduc la zina sa și la alta din aceste științe.

Supra a se face istoria completă a unei corpuri și supra a-l caracteriza, aceea ce este scopul special al chimiei, trebură a determina trei ordine de proprietăți generale, ce se numesc fizice, chimice și organoleptice.

Proprietățile fizice sînt: culoarea, greutatea, opacitatea, transparența, țărîmca, sonoritatea și înțrîn rang mai important, densitatea, forma cristalină, solubilitatea, termenii topirei și al ferberiei.

Proprietățile chimice sînt acelea ce arată modificările cele esențiale, ce caracterizează corpuri combinate-se cu alți corpuri; așa, reacțiile ce feră are asupra oxigenului, chlorului, sulfurului, acizilor, etc. face proprietățile chimice ale ferberiei.

Proprietățile organoleptice rezultă din deosebirea impresiunii ce corpuri fac asupra simțurilor, mirosului, gustului și asupra organelor din punctul de vedere al vederii.

D. Chevreul a tras mai că seamă între deosebirile a chimistilor asupra proprietăților organoleptice, pe care, că drept căzint le-a deosebit de cele fizice și chimice.

Dăru ce s'au făcut cunoștințe proprietățile ce care se caracterizează corpuri; acum vom arăta cele două clase în care s'au amezat d'o kam dată acesti corpuri.

Clasa întâia cuprinde corpuri simple, iar a doua corpuri compuse.

Corp simple este acela din care se poate scoa-