

Acest corp slăjește și la preparația plăcelor da-
gseriene.

FLUORUL.

Se află într'un corp numit *spath-fluor* și corp
simplu, ce se chiamă *fluor* sau *phor*, care dă un acid
ce s'a decompune în doi combinații ale.

SULFURUL.

Starea naturală. — Sulfurul se află prea puțin
în natură; se găsește în stare nativă în țările vulcanice
și combinat cu cea mai mare parte din metale care
se formează sulfurii. Sulfurul intră în compoziția
mineralilor, a sulfatilor de barit, &c. Unitează cu hidrogenul,
sulfurul face parte dintr'un mare număr de ape minerale. Se
găsește și în câteva substanțe animale, în rădăcinile
esențiale, &c.

Mostrile cele mai frumoase de sulfură nativă sînt
din Sicilia, unde se găsește în cristale derivate din octa-
edru și disținse în sulfatul de strontian.

Proprietăți. — Sulfurul este un corp solid la
temperatura ordinară, insolid, nemeliorabil, ia un miros
caracteristic prin fricțiune, conductor rău de căldură și
de electricitate. Este insolubil în apă, având solubilitate în
alcool și în eter.

Sulfurul este foarte fragil: fiind în mîna și baston
de sulfură se sparge ușor și trosnet particule care se
prășesc prin dilatarea cea neegală a moleculelor.

Corpul acesta ia, prin fricțiune, electricitate
negativă. Densitatea sa se reprezintă prin numărul
2,087.

Sulfurul intră în tonie la temperatura de 110°, și
în fierbere la 460°. Fiind că este volatil se poate
condensa prin distilație de substanțele streine ce va avea
într'un

Densitatea vaporilor de sulfură este de 6,617: această
densitate s'a determinat de D. Dumas, carele a mai aflat