

## CARBONUL.

П р о п р и е т ъ д і л е с а г в о н у л у т . — Carbonul este solid, fără tiros, netonitot și fix.

Мните din proprietățile lădi cale fizice sunt foarte variabile, precum coloarea, lăcirea, tărmesa, densitatea, solubilitatea, puterea de a conduce căldura și electricitatea, pentru aceea să ar putea fi și înțeleasă și chiar ca și diamantul, grafitul, negrul de fier, antracitul, cokul, cărbunele de lemn și pădure, corpi de spică despușe, și toate căre sunt cele acese sunt numite varietăți ale carbonului.

Carbonul se combină dă dreptul cu oxigenul să devină înflamabila căldurei, și produsul doar compus deosebit de oxid de carbon (CO) și acidul carbonic (CO<sup>2</sup>).

Carbonul apărtă atât mai puține în oxigen și în aer ca și este mai puțin; că toate acestea în proporție cărat de oxigen cărat și să devină înțeleasă unei temperaturi înalte, cărbunele care mai dens și care mai tare, apărtă lemn.

Hydrogenul nu are legătură directă asupra carbonului, că toate patronele lădi combinației căre sunt corpi.

Phosphorul, arsenicul, azotul, borul, siliciul, chlорul, bromul și iodul nu se combină încă și dă dreptul cu carbonul.

Sulful, încălzit că carbonul, se distilă fără a se combina; dar cum trece abăzul de sulfu este cărbunei aprinsă, atunci aceeași doar corpi se unesc spre a producă o lichidă sau nume de sulfură de carbon.

Proprietățile căre sunt proprietăți se pot privi că nu sunt proprietăți caractereistice ale carbonului, și se află în toate deserțele spică. Așa cum vom examina și care din aceste spică în parte, înțepind de la diamant, care este carbonul cărat și cristalizat.

## DIAMANTUL.

Natără că a dezvăluit că diamantul a fost mult timp necunoscut.

În anul 1694, Academiei del Cimento dela Florența constatără că diamantul area în focolarul unei orgiinde