

gaz neinflamabil, în oxidul de carbon, gaz combustibil, se întrevînzîncează cît folos în artele metalurgice.

Se mai formează în oxidul de carbon încluzînd carbonatul de calce sau de barit cît și prisos de cărbune sau de fier:  $\text{CaO}, \text{CO}^2 + \text{C} = \text{CaO} + 2\text{CO}$ . În general se operează o amestecătură de 9 părți de tivîșir și 1 parte de cărbune.

Modul ce se întrevînzîncează mai obișnuit în laboratorii spre a prepara oxidul de carbon, consistă a descompune într-un balon mic acidul oxalic sau bioxalatul de potas (sare de mărșă) prin acidul sulfuric monohidratat cît prisos. Ce ia o parte de sare de mărșă sau de acid oxalic și 5 părți de acid sulfuric concentrat:  $\text{C}^2\text{O}^3, 3\text{HO} + \text{SO}^3, \text{HO} = \text{SO}^3, 4\text{HO} + \text{CO} + \text{CO}^2$ .

Acidul oxalic nu poate exista în stare anhidră; kind se încluzîncează cît acidul sulfuric concentrat ce trece a' l' dehidrata, atîncî se descompune în  $\text{CO} + \text{CO}^2$ , adică în volume egale de oxid de carbon și de acid carbonic.

Acidul carbonic se absoarbe cît potasa, și oxidul de carbon primește foarte ușor. O asemenea sursă este trevînzîncează în cele mai multe cazuri kind se prepară oxidul de carbon, pentru cît este rar ca gazul acesta din urmă să se formeze fără a fi amestecat de acid carbonic.

#### ACIDUL CARBONIC.

**Stare naturală.** — Acidul carbonic există în aer, în toate apele în contact cît atmosfera, în peșteri și în galeriile minelor de cărbuni de pînă, și în multe peșteri sau în cavități.

Fermentația, combustia, descompunerea de sine a materiilor organice sau aceea ce rezultă din acțiunea clădirei, respirația tuturor animalelor arîncă în atmosferă și cantități foarte mari de acid carbonic, pe care vegetalele îl descompun numai de cît sînt influența luminii, apropiînduși carbonul, și dînd oxigenul îndrît aerului.