

Această densitate teoretică se confundă mai de tot întotdeauna cu densitatea aflată prin experiență.

Formula  $C^2H^4$  reprezintă 4 volume sau în echivalent de hydrogen protocarbonit.

Stare naturală. — Preparație. — Hydrogenul protocarbonit sau gaz de smîrcărie ia naștere în descompoziția cea de sine a unei mase nătră de materie organică, sau în descompoziția lor prin căldură.

Acelele cele moșiroase sau starnante lasă de se de gaze dintr'insule, kind le cletinț vine-va, niște gaze compuse în mare parte de hydrogen protocarbonit, amestecat cu azot, cu oxigen, și cu acid carbonic.

Hydrogenul protocarbonit se găsește în galeriile minelor de cărbuni de pământ, unde este amestecat cu aerul și cu hydrogenul bicarbonit; gazul acesta face focurile ce se aprind prin mine, numite focuri vine-va care pricinăsc adesea primejdii mari.

Hydrogenul protocarbonit se află în oare-care stări de compresie în mările de sare ordinare, de care se desparte prin acțiunea apei, lăsând să se auză o dekrepițatie.

Gazul de smîrcărie se degază de sine din pământ în mai multe localități, unde se întrevădăză câte o dată ca combustibil; acest gaz se essală în cantitate mare și din crateri mai multor volcani.

Materiile organice a căroră calcinație dă mai mult gaz hydrogen carbonit, sînt cărbuni de pământ, carboni cei grași și resinile; toate substanțele acestea sînt prea bogate în hydrogen și în carbon.

Isvoarele naturale sau artificiale de producție ale hydrogenului protocarbonit sînt destul de numeroase înkît kînd-va chimist, și mai cu seamă D. Boussingault, aș ajuns a crede că gazul acesta se află neîncetat în aerul atmosferic, cu toate că în proporții foarte mici.

Gazul de smîrcărie nu era cunoscut în stare de cărbuie mai înainte de chemetărie D. Persoz. Chimistul acesta a demonstrat mai înainte de kît totuși că acetatul de potasă,