

400° saș 500°, aceste două gaze se combină și produc apă.

— Această combinație se face în raport de 2 volume de hydrogenă către un volum de oxigenă.

— Combinația oxigenului cu hydrogenul se produce și prin scintea electrică, prin buștele de platină saș prin oare care corpi divisați care lăcrează numai prin prezenția lor.

— Hydrogenul combinându-se cu oxigenul produce o temperatură foarte înaltă. Dărl D. Despretz, hydrogenul de arzând destulă căldură spre a se încălzi toni de 315 ori greutatea sa de gaze. Această temperatură ce rezultă din combinația hydrogenului se întrebunțează spre a toni oare care corpi refractari.

— Amestecătura de hydrogenă și de oxigenă, numai amestecătură detnantă, topește platină care nu se sâpne la temperatura focului de cămină.

— Spre a se face aceste toniri, se poate pune în nișe reținândi desprindă, două volume de hydrogenă și un volum de oxigenă: cele două gaze esă de aci și se adă în flacăra unei lămpări; astfel se va dobândi o flăcără gâlbenie puțină lăcătoare, dar care are nișe proprietăți calorifice însemnate. Gazometrele metalice ce sâjesc într'această felă de experiențe sânt înfrâmate (Tab. I, fig. 7).

O amestecătură de hydrogenă și de oxigenă, înkă într'un flacon ce s'apropie de flacăra unei lămpări, produce o detnătură mare și de nașere apoi; scintea electrică poate înflăcra și dinsa amestecătura detnantă.

Detnația se pricinășe prin kondensăția cea d'odată a aerului de apă în kontakt cu aerul cel răce. Apa lichidă prinzând un volum aproape de 1700 ori mai mic de cât aerul, se formează tot de o dată un gol în interiorul flaconului, unde aerul pârșinde într'o clipă și pricinășe o detnătură destulă de tare care poate adăce spășerea flaconului.

— Se mai produce încă o detnație tare apinzând o amestecătură de hydrogenă și de oxigenă comprinsă în buștele de sâpne.