

тъги din корпилъ челъ гравъ че s'a intreessingatъ snpe a
запе nistoneлъ брікетълъ позитатикъ.

Oxigenul este neapărat la combustie; de aceea însă se dă numele de corp de combustie.

Această proprietate este caracteristică pentru Oxigen, și se demonstrează prințipală experiență căre se face ceeașdindindă într-o erogere plină de oxigenă un cărăbune să nu se ardă, și căre se aprinde ușor de către. Protoxidul de azotă înflăcără și el cărăbutele aproape de stinse, dar că mai puțină penedecizie de către oxigenului, și că reacția în această oxidă este mult că mai slabă de către oxigen.

Тоңі көрпің комбастібелі, прекомтұр sulfulү, кърбенде, шында ард ін oxigenү ші де консистент мағанепеде де кіт ін аервлік atmosferik.

Oare căre metale pot să ţină apă în oxigen? Dacă se borbă în calezi mai întâi: atunci cind sună fîşul de feră, având în cîştigător o boala de căscătă apărîndu-se, se va pătrunde într-o flaconă de oxigen, atunci ferul se apinde numai de cără, apărindu-mă de sănătatea colorată; întrevestă casă ferul, sunindu-se în oxigenul, formeză oxidul de fier, ce se tonă într-un cîte o dată prea adânc în sticla flaconului. Temperatura produsă prin combustie ferul în oxigen este deosebit de mare și determină tonarea cără-va globoză de feră ce se astăză în centru oxidul.

Phosphorulă aprinsă ce se pune într-o flaconă plină de oxigenă, apăză aci că o lămpină vie, încât oțelul să se ardă și să ardă chiar și după ce s-a stins phosporulă.

Kombestica sulfului, a кърбонелві, a phosphorului în oxigenă, se face întrodusă într-o școală flaconă măpe de sticlu, o căpelă mică de pămîntă apăsă, atîrnată de o școală de sepi prinsă de o astropușă de plătă destul de măpe ca să poată intinde în gura flaconului: sepiul de sepi trebuie să fie de o astfelă de lățime încât căpela să fie de o școală lată de mînă mai sus de către fundulă basculă. Astupul se pună în căpelă corpulă kombestibilă, și se dă foc și se bage căpela în flaconă.