

нѣма вкусъ, ни джхъ. 2) Относителниятъ му вѣсъ е много по-малъкъ отъ въздуха и отъ всички пожръжви жидкости. 3) Той са запалва кога досъга до въздуха, само като приближимъ до него запалена свѣница. 4) Този часъ угасва потопената въ него свѣница клечица (кибритъ), свѣтияла но безъ пламъкъ.

1423. Защо аеростатите са подигатъ на горъкога са пълни съ водороден газъ? — Защото този газъ е около  $1\frac{1}{2}$  пъти по-лекъ отъ въздуха.

1424. Защо сапуњанитъ мъхурчета, напълени съ водородъ, са издигатъ въ въздуха? — Защото водородътъ е много по-лекъ отъ атмосферния въздухъ.

1425. Защо тези мъхурчета са запалватъ като приближимъ до тяхъ запалена свѣница? — Защото водородътъ, който ги пълни, лесно са запалва като досъгне до въздуха.

1426. Пламъкътъ на водорода бълскавъ ли е? — Не; пламъкътъ на водорода има съвсѣмъ малко бълсъкъ. Отъ всички горливи тѣла, водородътъ е най-много тошълъ кога гори: горѣщината са усиљва особито, ако ли горѣнietо произхожда не у въздуха, а въ чистия кислородъ; въ този случай са получава най-висока температура, която е възможна при горѣнietо.

1427. Защо употребляватъ пламъкътъ, който произвежда толковъ силна горѣщина? — Той са употребяватъ въ химията при опитите съ златарско дуhalце.

1428. Шо е Друммондова свѣтилина? — Струя запаленъ газъ, съставенъ отъ смѣсъ на два обема водородъ съ единъ обемъ кислородъ, възъ една пръчица варъ. Запалената въ този случай варъ не пуша извѣнредна силна топлина. Употребява са, между друго, за освѣтяванье на микроскопа. — Тъзи свѣтилина е изнамѣрена отъ английския химикъ Друммондъ.

1429. Разгледете какъ са направата на водородното огниво? — Въ водородното огниво струя отъ водороденъ газъ удри върху едно кїчче гїбеста платина, като досъга въздуха. Гїбестата платина въ този случай свѣтва и газътъ са запалва.