

жава температурата на фитиля. Можемъ даже угаси и кокътъ, който за да гори потребна му е висока температура, ако отдолу го раздухамъ съ мѣхъ.

326. *Защо червеното фитило са запалѣ, ако по-духнемъ на него отгорѣ?* — Защото въ такъвъ случай на фитиля се доставя кислородъ, който поддържа и засилва горѣнието; впрочемъ, ако се духне много силно, тогазъ фитилтъ истива, запаленитѣ частици се отдѣлятъ и тъй угасва.

327. *Защо този опитъ най-добръ става зимъ?* — Вѣроятно, защото тогазъ студения въздухъ е по-набитъ и въ даденъ обемъ съдържа повече кислородъ.

328. *Защо угасената свѣщъ много лесно се запалѣ пакъ?* — Защото тя е доволно стоплена и за запалване нека по-малко топлина отъ напредъ.

329. *Защо е потребно малко топлина, за да се распали поугасналия огънь?* — Защото е необходима една опредѣлена температура за дистиллиране и разлагане на мазнитѣ вещества.

330. *Какво нѣщо е газъ що употребяватъ за свѣтене?* — За свѣтене употребяватъ двувѣглеродистъ водородъ.

331. *Що е двувѣглеродистъ водородъ?* — Газъ добиванъ като се дистиллиратъ и разлагатъ при червено свѣтване масть, масла, спиртъ, каменни вѣглища или дърва и прч.

Чистиятъ водородъ гори въ досѣганъето си съ въздуха съ слабъ синкавъ пламъкъ, доставляющъ голѣма топлина. Вѣглеродисто-водородния газъ се образува като се разложатъ органическитѣ вещества и като се дистиллиратъ на слабъ огънь. Той гори съ една слаба ужелта свѣтлина, и съдържа $C^2 H^4$. Двувѣглеродисто-водородния газъ се образува като дистиллираме въ закрыта есждина мазни и смолисти вещества; той гори съ ясенъ бѣлъ пламъкъ и съдържа $C^4 H^4$.

332. *Защо този газъ гори съ ясенъ пламъкъ?* — Защото при свѣтлината отъ водорода, който като гори отпуща голѣма топлина присѣдиняватъ се още