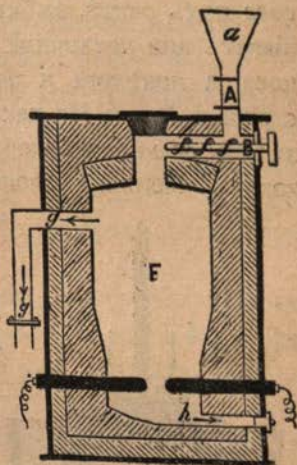


на баснословно високи цени. Той билъ по-скъпъ и отъ златото. Съ него обикаляли отъ държава въ държава да го показватъ.

По-късно се установило, че освенъ въ пикочѣта на хората и животнитѣ, тоя елементъ се намира сжщо така въ коститѣ и въ нѣкои минерали.

Днесъ фосфорътъ е много евтинъ, защото се получава лесно въ електрическа пещъ (фиг. 1) отъ неговитѣ съединения, главно минералитѣ. Минералитѣ се поставятъ въ пещъта презъ отвора *a*. Когато пещъта *f* се напълни, пуска се електрически токъ по електродитѣ. Отворътъ *g* е за газоветѣ.

Защо фосфорътъ носи свѣтлина, защо свѣти въ тъмнината? Казахме преди малко, че той се лесно запалва и буйно изгаря. При обикновена температура най-горниятъ пластъ отъ веществото се съединява съ кислорода на въздуха, окислява се. Това окисление е бавно, едва забележимо горение: фосфорътъ свѣти. Явлението се нарича *фосфоресценция*.



Фиг. 1

Понеже лесно се запалва, фосфорътъ е единъ опасенъ елементъ. Той лесно може да предизвика пожаръ. Когато цената му станала по-ниска, хората започнали да го употребяватъ за лесно добиване на огънь — да правятъ отъ него кибритъ. Но тоя кибритъ, отъ леснозапалимъ фосфоръ, правѣлъ много пакости: ако се носи въ джебъ, лесно можелъ да се запали отъ топлината на тѣлото, да обгори дрехитѣ и кожата на човѣка; ако се забрави на слънце, той се самозапалва и предизвиква пожаръ. Но тоя фосфоръ, нареченъ поради цвѣта си *жълтъ фосфоръ*, е и силно отровенъ. Кибритътъ отъ жълтъ