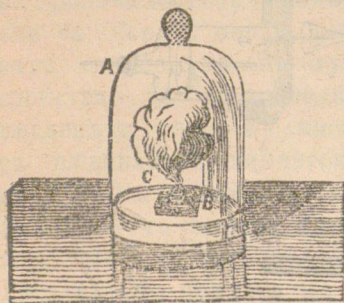


пакъ фосфоръ. Зематъ една паница съ вода, надъ която захлупватъ стжкленъ калпакъ; подъ калпакътъ турятъ едно парченце сухо дърво; а на парченцето фосфоръ. Фосфорътъ запалватъ. Когато фосфорътъ гори, то унищожава сичкиятъ кислородъ, и подъ калпакътъ остава азотъ и нѣколко други газове, които са намиратъ въ въздухътъ. Когато е потрѣбенъ чистъ азотъ, то той се добива съвсѣмъ друго-яче, но пакъ извъ въздухътъ. За тая цѣль праватъ особенъ приборъ*), когото азъ изобразявамъ по-долу.



А е стжкло, къ което са намира въздухъ. Отгоре въ него са влива вода изъ друго едно шишенце *i* чрезъ една стжкленна фунийка. Водата изгонва въздухътъ изъ стжкленцето, който преминува презъ трѣбицата *b*. Тая трѣбица е напжлнена съ воденисти-кали. Воденисти-кали са нарича опзи кали, който е сжединенъ съ вода. Тука отъ него са отнима вжгленната кислота и водата, защото тие двѣ вѣщества са сжединяватъ съ воденистиятъ-кали. Въ желѣзната трѣба *cd*, която е напжлнена съ желѣзни стжржки, остана кислородътъ. Тая трѣба са насипва съ распалени вжглища въ коритцето *h*, и нагрѣва са до тогава, дорде да почервенѣе. Чистиятъ азотъ пре-

*) Прибори са наричатъ ония машини, съ които учените праватъ химически опити. Вжобще тие машини са наричатъ апарати: физически апарати, химически апарати и пр.