

— Окисъта отъ кобалта боядисва съ ясенсинъ цвѣтъ; кассневтъ пурпуръ, първокись отъ мѣдъ и кремнокиселата соль отъ марганеца боядисватъ съ пурпурова, червена и морава боя. Въ зеленъ боядисва кремнокиселата соль отъ мѣдъ, окисъ на хромъ, смѣсь съ окисъ на кобалтъ съ окисъ на уранъ, окисъ на свинець и пр. Въ черенъ и сивъ цвѣтъ боядисватъ окиситъ отъ марганецъ, отъ кобалтъ и отъ желѣзо.



ГЛАВА II.

Водородъ и съединенията му.

ОТДѢЛКА I. ВОДОРОДЪ.

1420. *Що е водородъ?* — Водородътъ е газъ много по-лекъ отъ въздуха, безцвѣтенъ, леснопалителенъ, и който, както самото му име го показва, влѣзва въ състава на водата.

Водородъ може да са добие най-лесно, като са растопи цинкъ или желѣзо у сѣрна кислота налѣна въ вода. Туй може да стане по този начинъ: гудете късове цинкъ или желѣзни стѣрготинки въ стъкленце, налѣйте стгорѣ имъ малко сѣрна кислота, растопено въ двойно количество вода и покрийте стъкленцето; тогазъ презъ газоотводна трѣбичка (цѣва) ще са отдѣлятъ множество мѣхурчета водородъ.

1421. *По кое време е откритъ водородътъ?* — Водородътъ е изнамеренъ въ край на седемнадесетий вѣкъ; но съ неговитъ свойства ни е запозналъ знаменитий физикъ Кавендишъ въ 1766. Той нарѣче водорода *горливъ въздухъ*.

1422. *Какви физически свойства притежава водородътъ?* — 1) Водородътъ са намерва всекога въ газообразно състояние, невидимъ е както въздуха,