

## 8. Окиси на живакъ, злато и платина.

1406. *Живакътъ окиселява ли са?* — Да, но не при обикновенна, а при много висока температура. Ако по нѣкога той почернява отгорѣ на въздуха, то произхожда, защото комахай всѣкога съдържа въ себе други метали, които са окиселяватъ въ досѣганье-то си съ въздуха.

1407. *Ако живакътъ може да тъмнѣе, то защо опазава за винги своя блѣскъ въ барометрическитѣ цѣви (тръбички)?* — Защото въ тѣхъ нѣма въздухъ, а стѣклото не оставя да досѣгатъ влаги до живака.

1408. *Злато може ли да почернява отъ влажния въздухъ?* — Не; влажниятъ въздухъ не окиселява златото, но химицитѣ сж добили двѣ съединения отъ злато съ кислородъ.

1409. *Еще кой металъ не са окиселява на въздуха при никаква температура?* — Платината. Тѣзи свойщина прави платината извънредно сгодна за направа на тигли — чашки за химически операции при високи температури — и джги съ градусни дѣления при математически инструменти. — Названието платина е заето отъ испански и ще каже малко сребро. Тя е донесена въ Европа изъ Бразилия отъ Г. Вуда. До изнамѣрванье-то ѝ, за направата на точни металически инструменти, употребявали златото.

1410. *Защо отъ платината правѣтъ плочици за възбуждање на галваническия токъ и тигли за да работѣтъ въ тѣхъ съ кислота?* — Въ първий случай употребяватъ платината за нейнитѣ силни електроположителни свойства. Въ вторий, — защото отъ венчикитѣ кислоти никоя, освѣнъ царската вода, не дѣйствува върху платината.

1411. *Защо платиниянитѣ тигли са чупѣтъ като ги нагрѣѣтъ на горѣщи въглища?* — Защото въглеродътъ дѣйствува на нажежената платина, като я прави порозиста и чуплива. За туй всѣкога трѣба да избѣгваме сгрѣванье-то на платиниянитѣ тигли (поти, чашки на въглерѣцъ).