

отъ водна и вжглекисла окись на цинка; слѣдователно може безопасно да са употребява за домашни потреби водата, съдържа на въ цинковитѣ сѣждове.

Но никакъ не трѣба да са пазѣтъ плодове, мазно месо, обикновенна соль, кислоти даже слаби, каквото напримѣръ оцетъ лимонни сокъ, въ цинкови или въ покрити съ цинкъ сѣждове. Причината на туй е защото между венчикитѣ метали цинкътъ е най-силно подложенъ подъ влиянието на кислотитѣ и съ тѣхъ образува соли, които иматъ повръщателни и очистителни свойства.

1368. *Покажете нѣкои полезни употребения на окисъта на цинкъ?* — Цинкътъ влѣзва въ състава на римскитѣ свѣщи и имъ предава пламъкъ отъ ослѣпителенъ блѣсъкъ. Цинковитѣ бѣлила замѣняватъ съ полза свинцовитѣ въ живописа съ масляни бои. Тѣ нѣматъ вредителни свойства кога ги приготвѣтъ и не чернеѣтъ тѣй скоро, какъто свинцовитѣ кога досѣгатъ голѣмо количество разлагающи са миазми, които пълнѣтъ атмосферата.

4. Окиси на олово.

1369. *Защо оловото (калайтъ) губи много скоро блѣсъка на влажния въздухъ?* — Защото повърхнината на оловото са окиселява въ съвсѣмъ късо време, но туй окиселяване си остава само отгорѣ.

Досѣганъето му до свинецъ по-много ускорява окиселяванъето на оловото. Туй става вѣроятно по причина на гальваническото дѣйствиѣ, което са ражда между тѣзи два метала, и прави оловото повече окиселявано.

1370. *Какъ можѣтъ са премахна въ нѣколко минути пятната отъ ржда по бѣлитѣ дръвѣ?* — Туй желѣзистото съединение пропада бърже и безъ да са развали самата тъканъ съ помощъта на едно много просто средство. Туй средство състои само: да намажемъ пятното съ слабо стопение отъ *оловяна соль*.

1371. *Защо окиселенното слабо топенъе отъ*