

таль, ползата ѝ зависи повече отъ нейният съставъ и съединенія, кои-то ѝ даватъ различни шарове и иж правятъ сгоди за много различни употребенія.

18. ЦИНКЪ $Zn = 406,0$.

59. Цинкъ ся продава на дебели дъски и плоchy, кои-то сѫ тѣй крѣхки, що-то можатъ съ чукъ да ся чупятъ. Той ся отдѣля отъ минералы, у кои-то е смѣсенъ съ симпуръ.

Чистъ цинкъ има кристалисанъ съставъ и синкаво-бѣлъ шаръ. Кога-то ся нагрѣе до 100° омягква и ся кове на тѣнки прѣчкы, кои-то ся употребяватъ за покривы, за гвоздie, за тѣбы (улуци), цѣви, кѣщни сесѣдове и пр. При повече отъ 400° топлинѣ ся топи и смѣша ся съ други метали, та служи за лѣни звѣнци, топове статуи и много други нѣща. Плътностъ-тѣ на цинка е 7,2. Тенекія отъ цинкъ е по-добра отъ желѣзи тенекія, защо-то бавно ся окиселява въ въздуха, а отъ това и много трае. Въ послѣдне врѣме изумихъ да калайдисватъ съ цинкъ желѣзи-тѣ тенекія какво-то да трае по-дѣлго врѣме, и тогава добава име *галванисано желѣзо*. Отъ него ся правятъ корыта и други сесѣдове за студенѣ водж.

60. При голѣмѣ топлинѣ цинкъ-тѣ ся запалва по лице-то си и гори съ синкавъ пламъкъ, та по-глъща изъ въздуха кислородъ и ся обрѣща на цинковъ окисъ (ZnO) едно бѣло, легко, вълнесто тѣло, кое-то прилича на памукъ, и кое-то стлъчено на прахъ употребяватъ ся за бѣло багрило по кѣщни врати, прозорци и пр.

Въ слабж симпурнѣ кислотѣ цинкъ-тѣ ся разстопява, и отдѣла водорода, кой-то вѣтрѣе, та така