

не може да се огъва. Отъ меко желѣзо не може да се направи ножъ, защото такъвъ ножъ никога нѣма да бѣде остъръ.

На какво се дѣлжи разликата въ свойствата на тия три вида желѣзо? Ние сме свикнали да мислимъ, че това, което познаваме, което употребяваме, е чисто желѣзо. Не, чисто желѣзо ние никога не употребяваме, защото е много скжпо. Ние не бихме имали достатъчно пари да го купимъ. Пъкъ и да имахме чисто желѣзо, то не би ни служило за работа, защото е много меко. Това, което ние употребяваме подъ името желѣзо, то е смѣсь отъ желѣзо и вжглеродъ. Колкото повече вжглеродъ има въ желѣзото, толкова то е по-твърдо, по-крепко, по-лесно топимо. И обратно: колкото по-малко е вжглеродътъ, толкова желѣзото е по-меко, по-гъвкаво, по-ковко и по-трудно топимо. Ти вече се същашъ: чугунътъ има най-много вжглеродъ (2—5%), стоманата по-малко (0·5—2%), мекото желѣзо най-малко (0·04—0·5%).

Къмъ желѣзото се прибавятъ понѣкога и други елементи (силиций, фосфоръ, никелъ, хромъ, мanganъ). Тогава се получаватъ желѣзни сплави съ особени свойства за особени цели.

И желѣзото, макаръ и металъ, има неприятели. Най-голѣмитѣ негови неприятели сѫ сѣрата, влагата и въздуха. Желѣзо, въ което има макаръ и малко сѣра, е негодно за работа. То е много трошливо, не може да се обработва. Оставено на влаженъ въздухъ, желѣзото ръждясва. Ръждата е чума за желѣзото. Тя го разяжда до основи. Всѣка година ръждата унищожава желѣзо по цѣлия свѣтъ за милиарди левове. Оставени на въздуха и влагата, желѣзните предмети скоро се разяждатъ и тѣхния прахъ — ръждата — се разпилява. Затова ние не познаваме желѣзни паметници, запазени отъ древността досега. Хората сѫ намѣрили различни способи за предпазване на желѣзото отъ ръждясване: покриватъ го съ калай (консервени кутии), съ цинкъ