

Сичкы тѣ металлы ся топятъ, нѣ при твърдѣ различны температуры, и много даже ся обръщятъ на парове.

Сичкы тѣ металлы могатъ да ся съединявѣтъ съ кислородъ тѣ, сяра та и хлоръ тѣ. Сѣщо така, тѣ могатъ да ся съединявѣтъ по между си, ако наедно ся растопявѣтъ.

ОБЫСЛЫ НА МЕТАЛЛЫ ТѢ.

Най голямо то число металлы образувѣтъ съ кислородъ тѣ основны окыслы. Почти сичкы окыслы на металлы тѣ сѣ не растварѣтъ въ водѣ тѣ.

Някои металлы давѣтъ само една стѣпень окысление, нѣ много пѣкъ двѣ, другы тры, четыри и даже петъ стѣпени окысление. Най горны тѣ окысли дѣйствуваѣтъ какъ то кислоты тѣ.

Окыслы тѣ ся получѣтъ изъ металлы тѣ :

- a) Когато ся допрѣтъ съ влаженъ въздухъ ;
- b) Чрезъ нагрыване като ся допрѣтъ до въздухъ тѣ ;
- c) Чрезъ разлагане на водѣ тѣ при обикновеннѣ температурѣ ;
- d) Чрезъ разлагане на водѣ тѣ при высокѣ температурѣ ;
- e) Чрезъ разлагане на водѣ тѣ съ помощъ тѣ на някоя кислотѣ и отайване отъ силно основание.
- f) Чрезъ обработване на концентрированы кислоты и отайване отъ силно основание ;
- g) Чрезъ нагрыване съ азотнокысло и хлорноватокысло кали ,

Окыслы тѣ на металлы тѣ ся раскыслявѣтъ или възстановявѣтъ на металлы :

- a) Чрезъ просто нагрыване (благородны тѣ металлы) ;
- b) Чрезъ нагрыване съ вѣгленъ ;