

Обикновено металлъ тѣ ся съединява съ хлоръ тѣ въ толкова стѣпени, какъ то и съ кислородъ тѣ.

Хлористы тѣ металы ся образуватъ:

- a) Отъ съприкосновение на металлъ тѣ или металлическый окыслъ съ хлоръ тѣ;
- b) Отъ растворяние на металлъ тѣ въ хлористо-водороднѣ кислотѣ.
- e) Чрезъ растворяние на металлъ тѣ въ азотно-соленѣ кислотѣ;
- d) Чрезъ двойноизбирателно сродство кога то ся смѣсятъ хлористы тѣ металы съ кислородни тѣ соли.

Хлоръ тѣ ся отдѣля изъ хлористы тѣ металы:

- a) Чрезъ просто нагрывание (това ся отнася само за благородны тѣ металы);
- b) Чрезъ нагрывание въ водородъ тѣ;
- e) Чрезъ дѣйствие то на по вече електроположителонъ металъ;
- d) Чрезъ дѣйствие то на силна кислота напр. сярна та.

Кислородны соли.

Сяка кислота като ся съедини съ основенъ металлическы окыслъ образува соль; отъ тука излизятъ безчисленно множество соли.

Недокысы тѣ (недокыснали) преди да ся съединятъ съ кислоты тѣ, треба да приематъ някое количество кислородъ, а прекысы тѣ (прекыснали тѣ) да освободятъ часть отъ него.

По голяма тѣ часть соли ся кристализуватъ, то съ кристализационнѣ водѣ, то безъ неѣ.

Соли тѣ ся отнасятъ къмъ водѣ тѣ различно: някога тѣ ся растварятъ лесно въ неѣ, някога мѣчно, а някога съвсѣмъ ся не растварятъ.