

## СОЛЫ ТЪ МОГЪТЪ ДА СЯ ОБРАЗУВЪТЪ:

- а) Отъ допирание на металътъ съ въздухътъ;
- б) Чрезъ растваряние на металытъ или окыслытъ имъ съ кислотытъ;
- в) Чрезъ разлагание на сярнистытъ металы съ кислотытъ; сжщо така и чрезъ самопроизвольно провѣтрювание на сярнистытъ металы;
- г) Чрезъ взаимно разлагание съ помощъ тж на просто или двойно избирателно сродство.

Някои соли отъ едно нагрѣвание освободявѣтъ вече кислота та си въ видѣ на газъ (въглекислота), или кислота та изгаря (органическитъ кислоты).

Солитъ, какъ то окыслытъ, могѣтъ да ся обрѣнятъ въ металы. Ако това ся прави чрезъ силно нагорѣщявание съ въгленъ, то трябва да ся притури йоще някое силно основание (седличъ, варъ,) кое то да отъеме кислота та отъ соль тж.

## МЕТАЛЛЫ ТЪ СЯ НАМИРЪТЪ ВЪ ПРИРОДЪ ТЖ.

Въ природѣ тж металытъ ся срѣщѣтъ най главно въ слѣдѣющытъ петъ формы:

1. Чисты или, какъ то ся казва, самородны.
2. Съединены съ сяртж, като кюлче или лѣскавы луспы.
3. Съединены съ мышеморъ, като мышемористы металы.
4. Съединены съ кислородъ, като окыслы.
5. Съединены съ кислородъ и кислоты, като соли.