

- е) Чрезъ нагрыване съ водородъ;
- д) Чрезъ по лесно окыслявнѣ (по вече то електрорположителенъ) металлъ;
- е) Чрезъ галванический токъ;

### Сярнисты металлы.

Сярнисты тѣ съединения на леку тѣ металлы ся растварять въ водѣ тж, нѣ на тежки тѣ не ся растварять.

Металлы тѣ имѣтъ обикновенно толкози стѣпени на сярнисты съединения, колко то и кыслородны.

Сярнисты тѣ металлы ся получвѣтъ:

- а) Непосредственно чрезъ смьясвание и растопяванне на сяръ тж съ металлъ, или чрезъ нагрыванне на металлъ тѣ въ пары тѣ на сяръ тж;
- б) Чрезъ съприкосновение на металлическу тѣ окыслы и металлическу солы съ сярнистый водородъ или съ сярнисть аммоний;
- в) Чрезъ силно нагорѣщыванне на сярно-кыслы тѣ солы съ вжрленѣ.

Сярата жожи да ся отдѣли отъ сярнисты тѣ металлы:

- а) Чрезъ нагрыванне като ся допре съ въздухъ тѣ (обгаряне);
- б) Чрезъ дѣйствие то повече електрорположителенъ металлъ;
- в) Чрезъ нагрыванне то въ водны тѣ парове;
- д) Чрезъ нагрыванне то съ силны кыслоты.

### Хлористы металлы.

Най голямо число хлористы металлы можтъ да ся кристаллизовѣтъ и да ся растварять въ водѣ тж.