

Тѣ ся не съединявжтъ съ вѣглекыслотж тж.

Най забелѣжителна та изъ земы тѣ е глиноземътъ, кой то въ съединение съ кремневж тж кислотж (глина) е една отъ най главнытѣ чисты на земѣ тж за работене и на многочисленни тѣ гористы породы.

Глиноземътъ, като основание, значително е по слабъ отъ лишиятѣ и лишиенитѣ земы.

Слабытѣ основания често могжтъ да ся съединявжтъ съ по силнитѣ основания, при това първите играятъ роля на кислоты.

Някои тѣла могжтъ да замѣстватъ едно друго въ химическытѣ съединения, атомъ за атомъ, безъ да измѣняватъ при това кристаллическата форма на съединение то (изоморфни съединения).

Средни солы ся наричжтъ такива солы, въ които на сѣки атомъ на кислородъ на основание то ся пада 1 атомъ кислота.

Някои средни солы могжтъ да ся съединявжтъ съ единъ или няколко атомы на кислотж тж; такъвъ родъ съединения ся наричжтъ кисели солы.

Има сѫщо така съединения на срѣдни тѣ солы съ единъ или няколко атомы на основанието; такива солы ся наричжтъ основни солы.

При химическото съединение на двѣ различни солы, образувжтъ ся двойни солы.—

### Лекытѣ металлы.

Лишиенитѣ металы, металытѣ на лишиенитѣ земы и металытѣ на земытѣ носятъ общо название лекы металлы, защото тѣ относително сѫ по лекы отъ други тѣ.

Тѣзи металы никога ся не срѣщаютъ въ природж тж въ чисто (самородно) състояние, сѫщо така въ видъ на чисты окислы (освѣнъ глиноземътъ).