

дѣйствиѣ-то на еднѣхъ извѣстнѣхъ въ природѣ-тѣхъ силѣхъ, нареченѣхъ *животна* или *жизненна сила*, коя-то още не е добръ испытана.

По мокъръ начинъ хымическо дѣйствиѣ става исключительно съ растопяваніе. Чиста вода може да растопи много твърды тѣла, а онѣзи кои-то у неѣхъ не ся растопяватъ, могатъ ся растопи въ кислоты, и то толкова повече колко-то повече ся нагрѣва течнo-то, у кое-то ся растопява нѣкое твърдо тѣло. Кога-то изстыне вода-та, дѣ-то е растопено тѣло-то, то една чясть или цѣло растопено-то тѣло пакъ ся прѣобръща на твърдо тѣло (защо-то студена вода не може да го удържи растопено), кое-то тогава добыва опрѣдѣленъ правилень видъ т. е. **КРИСТАЛИЗИРА** ся на **КРИСТАЛЫ**.

13. КРИСТАЛИЗАЦІЯ. — Кристализація е образуваніе на правилны твърды тѣла изъ тѣхнытѣ разствoры.

Тѣй всицкы соли въ топлѣхъ водѣхъ могатъ да ся растопятъ и да ся кристализувать. Това сѣщо-то става и съ всицкы металы; и тѣ съ растопяваніе ся кристаллизирать. Колко-то за кристализаціѣхъ-тѣхъ, можемъ си помысли, че частицы-тѣхъ, кои-то съ растопяваніе или нагрѣваніе сѣхъ раздвоены, щомъ изстыне масса-та, правилно ся наряджатъ една до другѣхъ.

14. У кристалы-тѣхъ има всякога извѣстно количество водѣхъ, коя-то може да бѣде хымическы съединена съ тѣхъ и тогава ся нарича **ХЫДРАТЪ**, или само просто смѣсена и тогава добыва име **КРИСТАЛНА ВОДА**.

Тѣла-та, у кои-то има хыдратъ мѣчно отпуцать тѣзи водѣхъ при нагрѣваніе; на противъ, онѣзи, у кои-то ся намира кристална вода, отъ нагрѣваніе