

Олово, кадмій, цинкъ.

Глиный (алюминій).

Магній, кальцій, стронцій, барій.

Аммоній, натрій, калий.

Водородъ.

Въ долослѣдующе то сравненіе два най много несходны и противуположны элемента: электроотрицателенъ (кислотенъ) — кислородъ тѣ и электроположителенъ (основенъ) — калий, образувать крайны тѣ членове на цѣлый редъ; послѣ слѣдять едикъ редъ вещества, кои то имать свойство на кислородъ и ся отнасятъ сходно съ него, а подиръ калий слѣдять сходны тѣ съ него тѣла.

Тамъ, дѣто двата реда ся сбирять, забелѣжвать нерѣшительны, то положительно, то отрицательно, проявваны элементы. Слѣдующий тѣ законъ ся счита за основенъ въ химіи тж: *тѣла та толкози по-лесно ся соединяють помежду си, колко то е по значително несходството имъ*; и зацо то сходны тѣ тѣла съвѣсьмъ ся не измѣняють или твърдѣ слабо ся соединяють по между си, то означены тѣ редове из'ображавать ны приблизателно порядкъ тѣ на сродство то между элементы тѣ.

*Далечъ отстоящи тѣ едно отъ друго вещества имжтъ голяма способность за взаимно съединеніе; а близостоящи тѣ едно до друго вещества само въ незначителна степенъ или даже съвѣсьмъ имжтъ тая способность.* Ако земемъ кислородъ, то той повече отъ сичкы тѣ элементы има стремленіе къмъ калий, послѣ къмъ натрій, послѣ къмъ литій, аммоній и тѣй на т.; нѣ си остава без'различенъ къмъ фторъ тѣ. Отъ другъ стѣрня калий има най голямо сродство къмъ кислородъ тѣ, даже къмъ галогиды тѣ, къмъ сяръ тѣ и тѣй на т., а най малко къмъ съвѣды тѣ си: къмъ натрій, Барій и пр. Нѣ треба да забелѣжимъ, че тая школа за сродство е твърдѣ непо-