

ЧАСТЬ ПЕТА.

НЕОРГАНИЧЕСКА ХИМИЯ.

МЕТАЛЛОИДИ И МЕТАЛЛИ.

ПРЕДВАРИТЕЛНИ БЪЛЪЖКИ.

1315. *Какъ раздѣляйтъ химицитъ различнитъ тѣла на природата?* — На тѣла прости и сложни.

1316. *Що зовѣтъ сложни тѣла?* — Сложнитъ тѣла сѣ съставени отъ много вещества, различни по свойствата си, и които иматъ въобще свойства отлични отъ веществата, що влѣзватъ въ тѣхния съставъ.

1317. *Покажете нѣколко сложни тѣла?* — 1) Нашата готварна солъ е сложно тѣло и тя състои отъ двѣ вещества, хлоръ и натрий или содий; — 2) Селитрата (гюверджеле) е сѣщо сложно тѣло и състои отъ кали (окисъ на калий) и отъ азотна кислота. Калий отъ своя страна състои отъ калий и кислородъ; а азотната кислота отъ азотъ и кислородъ.

1318. *Що зовѣтъ прости тѣла?* — Тѣла, които до днесъ не сѣ могли да ги разложатъ на други тѣла по-прости, каквото сѣ хлоръ, натрий, калий, кислородъ, азотъ и пр.

1319. *Колко прости тѣла сѣ известни до днесъ?* — До днесъ сѣ известни около 65 прости тѣла, които