

НЕОРГАНИЧЕСКА ХИМИЯ.

ВЪВЕДЕНИЕ.

1. ПРѢДМѢТЪ НА ХИМИЯ-ТЪ. — Мѣчно е да я даде точно опрѣдѣленіе за каквъ да было наукъ на чловѣкъ, кой-то никакъ не разбира отъ явленія-та, что влизать въ нейнѣ-тѣ область; затова и ныи по-прѣди трѣбува да поприкажемъ за нѣкои химическы явленія, кои-то чясто ставать прѣдъ очи-тѣ ни въ природѣ-тѣ, или могатъ да ся направять искусственно, какво-то да ся проумѣе каква наука е Химія-та.

Разнородны естественны тѣла, кога ся досѣгнѣтъ еднѣ до друго, добывать нѣкога само нѣкои случайны свойства, безъ да си измѣнять тѣгло-то и вѣнকাশный видъ, а нѣкога напротивъ, обръщать ся на ствѣршенно новы тѣла, та добывать ствѣсѣмъ другы видъ и свойства. Явленія-та отъ пѣрвый родъ, при кои-то сѣщественны-тѣ свойства на тѣла-та не ся измѣнявать, разглядвать ся въ Физикѣ-тѣ. На примѣръ: кога ся потѣрка стѣклена прѣчка или червѣнъ восѣкъ о вѣлненъ платъ, тѣ ся наелектрисовать та добывать свойство да привличать легкы тѣла какъ то перушинекъ, косѣмъ и пр. Стоманова прѣчка, натѣркана съ магнитъ, задѣржа за много вѣрме у себе магнетизма. И въ два-та тѣзи случая, тѣла-та ако и да придобывать за много или малко вѣрме