

Тѣ прокарважгъ твърдѣ бавно, отъ еднаж частицѣ къмъ другѣ, топлина та и электричество то. Освѣнѣ кристализованный тѣ кремный, тѣ сичкы сж лошы проводници на топлинѣ тѣ и электричество то. Металлы тѣ, напротивъ, сж добри проводници.

При разлагание то съ галваническый токъ, неметаллическы тѣ начала ся отдѣлятъ винагы у положительный (цинковый) полюсь; а металлы тѣ винагы у отрицателный (мѣдный) полюсь. Нѣ зацо то положительный тѣ и отрицателный тѣ полюсы на галваническата батарея притеглювжтъ само тѣла съ противуположны электричества, то по тѣзи причина неметаллическы тѣ тѣла ся наричжтъ *электроотрицателны*, а металлы тѣ *электроположителны*.

Сичкы тѣ почти металлоиды можжтъ да ся съединявжтъ съ водородъ тѣ, а металлы тѣ обикновенно — не. Някои отъ тѣзы съединения съ водородъ тѣ имжтъ свойства та на кислоты тѣ (водородны кислоты).

Сжцо така ся съединявжтъ металлоиды тѣ и съ кислородъ тѣ, като образувжтъ *кислородны кислоты*. Металлы тѣ сжцо така ся съединявжтъ съ кислородъ тѣ, нѣ изъ такыва съединения ся образувжтъ повече то основны тѣ окыслы или основания та.

При обикновенна температура изъ число то на металлоиды тѣ :

7 сж твърды : C, S, P, Se, I, B, Si.

1 » течно : Br.

5 » Газ'ообразны : O, N, N, C', (Cu).

По взаимно то сходство между металлоиды тѣ, тѣ можжтъ да ся раздѣлятъ на четыри отдѣла :

1 отдѣл. Органогены, кои влязжтъ въ съставъ тѣ на растителны тѣ и животны тѣ вещества. O, N, H, C.

2 » Огнероды (пирогены) : S, P, Se.

3 » Солероды (галоиды) : Cl, F, Br, JI [Cu].

4 » Стыклороды (гяалогены) : B, Si.