

ни покаже до колко ся измѣнявать просты-тѣ тѣла въ соединенія-та си. Обыкновенна-та соль, съ коѣ-то си солимъ, е най-употрѣбително хымическо тѣло въ общежитіе-то както за ѣстие, за соленье, тѣй и за правеніе много другы нѣща. Тя ся намира кристализирана на голѣмы пластове исподъ земѣ-тѣ въ Галиціѣ, Влашко и пр.; нѣ може ся добые и изъ морскѣ солѣнѣ водѣ, като ся остави вода-та на топлинѣ за да извѣтрѣе.

По наши-тѣ мѣста соль ся намира много нѣ по нѣкои мѣста, дѣто ѣх нѣма, добывать ѣх съ голѣмы трудове и съ голѣмы разноскы. У нѣкои Азіатскы мѣста соль-та ся зима като готовы пары. Безъ соль наше-то храненіе щеше да бѣде не съвършено, защото соль-та врыши голѣмѣ работѣ у пищевареніе-то. Привсичко това прѣсолено ѣстие не е толкова добро и небыва да ся ѣде много суха солена рыба, защото-то тя става утровна.

13. КАЛЦІЙ $Ca = 250,0$

48. Тоя металъ е распространѣнъ по цѣло-то минерално, растително и животно царство. Той ся намира соединѣнъ съ вѣглекыслотѣ у кыречника и у разноцвѣтны-тѣ мермеры, у тебишира, у чурушкы отъ яйца и у пепель-тѣ; съ симпурнѣ кыслотѣ ся намира у Гыпса; съ фосфорнѣ кыслотѣ у кости-тѣ на животны-тѣ и у много растенія.

49. Чистъ калцій не ся употрѣбыва, а повече-то ся употрѣбывають неговы-тѣ соединенія, отъ кои-то по-главны сѣ:

1. КАЛЦІЕВЪ ОКЫСЪ, кой-то ($Ca O$) у общежитіе-то ся нарича НЕГАСЕНА ВАРЬ (кыречь). Варь