

Кога потасса-та ся съедини съ варъ па ся полѣе съ водѣ, тогава варъ-та съ въглекислотѣ-тѣ образува нерастворимѣ соль, а кали остая у течно-то тѣло въ видѣ на хидратъ, и ся нарича **ВОДНО КАЛИ** (*КО. НО*). Ако земемъ такъвъ растворъ отъ водно кали и го понагрѣемъ, па прѣзъ единъ трѣбѣ пропустимъ въ него хлоръ, то у течно-то, откакъ ся изстуди, ще ся образувать кристали на листца, кои-то ся наричатъ **ХЛОРНОКЫСЕЛО КАЛИ** (*КО ClO*), или **БЕРТОЛЕТОВА СОЛЬ**. Тази соль влиза въ работѣ у фосфорны-тѣ клечицы (кибрить), защо-то гори като баруть и прѣска искры.

2. **АЗОТНОКЫСЕЛО КАЛИ** ($NO_5 + KO$), познато подъ име **СЕЛИТРА** (гюверджеле). Тая соль ся прави отъ потассѣ, като ся окысели съ азотнѣ кислотѣ. Селитра-та е най-главный съставный дѣлъ на барута *), а при това ся употребява още и въ техникѣ-тѣ, въ кѣщны работы за саламурѣ и за лѣкъ.

Полза-та отъ селитрѣ-тѣ у барута е това, чѣтя бържѣ гори та образува силенъ газъ, кой-то, напргнажъ у цѣвъ-тѣ на пушкѣ-тѣ, натиска крушума, доклѣ силно го искара.

12. НАТРІЙ $Na = 287,5$.

46. *Натрій* ся намира въ голѣмо количество (40%) съединенъ съ хлора, у обыкновенѣ-тѣ соль, у морскѣ соленѣ водѣ и у растенія-та, що растѣтъ у море-то. Той ся лѣчи и вади изъ соль-тѣ и показва всеичкы свойства, кои-то видѣхмы у калий, съ раз-

*) За състава на барута ся зимать на % селитра 74,8 ч. симпуръ 11,9 ч., въгленъ 13,3 части.