

Чистъ калий е мягкъ, като воскъ, лъскавъ като сребро и може да се рѣже съ ножъ. Той веднага се вкисва у въздуха, и дори и прѣобръща се на КАЛИ (KO); за това трѣбува да се държи въ камънно масло (нефть), гдѣ-то нѣма кислородъ. Калий има едно главно особено свойство да гори съ синкавъ пламъкъ кога се пусти въ водѣ, па и водата, така да се каже, изгаря. Това явленіе може се истълкува така: като отдѣля отъ водѣ-тѣ водорода, калий брѣзо се съединява съ кислорода, та съ това съединеніе произвожда толкова топлинѣ, щото отлѣченный водородъ отъ самосебе се запалва и водата се смалява по обемъ.

Чистъ калий не се употрѣбѣва въ техникѣ-тѣ, а повечето се употрѣбѣва неговый окисъ, кой-то се топи у водѣ, та прави *зола* или *щѣлъ* и прѣдставя едно главно основаніе, кое-то се съединява, освѣнь съ другы-ты кислоты и съ мазнѣ-тѣ кислотѣ, та образува соли, кои-то въ търговѣ-тѣ се наричатъ **МЕГЪКЪ САПУНЪ**. Освѣнь това кали се намира у селитрѣ-тѣ (гюверджеле) у трагѣ-тѣ, стипцѣ-тѣ и у много минералы. То съставлява главнѣ-тѣ частъ на стѣкло-то и на пепель-тѣ, и въ съединеніе съ симпура служи за лѣковити бани.

Орнѣ земя, колко-то повече съдрѣжа кали, толкова е по-плодородна, за това и ослабижла земя се тори.

45. Отъ хымическы-тѣ съединенія на калий съ кислоты-тѣ, по-главны сѣ:

1. **ВЪГЛЕНОКИСЕЛО КАЛИ** ($CO_2 + KO$) или **ПОТАССА**, коя-то се прави въ Руссїѣ и Америкѣ отъ пепель-тѣ на различни растенія и треви, и се употрѣбѣва за правеніе стѣкла, по цѣрницы-ты (апотеки-тѣ) и въ Хыміѣ-тѣ.