

prisme marī necoloare și transparente, de o reacție foarte alcalină; savoarea sa este și caustică și self-roasă. Țișpinde 9 еквиваленці де апъ де кристалізаціе, și продъче о скъдепе де темпeратуръ foarte mare disolvînd-se în апъ.

Monosulfurul de sodiumū se preparъ кх înлеснире: disolvăcia sa, care este neicolorъ, se пъstrează мълт timp фъръ alterație simđitъ; аша dar treбхе а'л konsidera ка зп реактив преціос, че с'ар пѣtea пѣне кх фолос în локъл челор-л-алці sulfurі.

Monosulfurul de potassiumū se preparъ adăkind în sodъ (leşiea съпзарілор) че аратъ 36° ла ареометръл лѣі Baumé, зп кѣран де acidū sulfhydricū продъс prin акція acidului chlorhydricū întins de 3 пърці де апъ асъпра sulfurilor de bariumū saș de strontiumū. Sulfuri ачества се довіндеск інкълзінд sulfati de baritъ și де strontianъ кх кървѣне.

Тѣхъл че адъче газл în sodъ treбхе сѣ fie de зп diametrъ преа ларг, ка сѣ пѣ се асъне де кристалеле де sulfurū.

Hydrogenul sulfuratū se авсоарѣ де tot, орі-каре ар fi репециіознеа кх care sosește în disolvăcia alcalină. Доъ літрърі дін лешіеа съпзарілор чер доъ саș trei оре pentрѣ satșраціеа лор. Ліксоареа пѣ întipzie атъчї а се прінде інтр'о масъ кристалінъ че се ласъ де се скърѣ, și пе зртъ се пѣне де се pedisolвѣ în cald.

Prin рѣчїреа ачестваі disolvăciі се довіндеск ніѣе кристале фремоасе де sulfurū de sodiumū кѣрат.

#### АЗОТАТУ ДЕ СОДЪ $\text{NaO}, \text{AZO}^5$ .

Adesaa се дѣ азотатулї де sodъ пѣме де нїтрѣ кѣвїк саș кѣадрангзларїѣ. Sapea ачества este neicolorъ, și кристалїзъ în romboedri че се апропіе мълт де кѣв; кристалеле sale sînt anhydre; kind се інкълзеще азотатул де sodъ, атъчї се дескомпъне маї întiіș în азотїтї, și се transformъ дъпъ ачееа în sodъ anhydъ.