atunчї stъ тоале кît-ва timп, шї se поate fръmînta întpe deцete saŭ sъ se трагъ în fipe лъцї.

Пълбереа de seleniumŭ este рошie deskisъ, шї kînd se dobîndeще бътîndu-se seleniumulŭ tonit, шї kînd se пречипітъ пе калеа umedъ. Kînd se interпune o ламъ de seleniumŭ întpe окіŭ шї întpe o лъminъ, atunчї se паре къ este рошuînkis.

Seleniumul este nesolubil în апъ; se disolвъ în acidul sulficŭ конченtpat, шї колоръ acidul ачеста în верде; апа поate sъ'л пречипite din ачеastъ disolуцie.

Seleniumul intpъ în fepбepe ла o temпeratupъ рошieînkisъ, шї se prefaче întp'un абър галбен маї deskis de kît ал абърулуї de sulfŭ. Абъріі ачestia se kondensъ пе корпії чеї речї întp'o пълбере рошie deskisъ (flopї de seleniumŭ). Пълбереа ачеasta este foapte inflamabilъ, шї se tpansfopmъ pipin kombustie în acidŭ seleniosŭ.

Kînd seleniumul se пune пе къpбuнї апрiпшї, atunчї dъ niще fum рошu каре вine din kondensaцiea абъpiлор че aŭ skъпat de kombustie; în kasul ачesta, o паpte de seleniumŭ treче în stape de acidŭ seleniosŭ, шї алтъ паpte se skimбъ întp'un kompus razos, пъцin kunoskutînkъ, каpe dъ un mipos greŭ de xpean.

TELLURIUMUL.

Telluriumul s'ap пutea ашъza алътupї kъ metaлеле пentpu kîte-ва din пропpietъцiле luї челе fisiче, prekum densitatea шї luчipea, dap se апропie de sulfŭ шї de seleniumŭ pipin пропpietъцiле luї челе хimiче; ka ачestia, se поate kombina ku hydrogenul supe a fopma un hydracidŭ шї adeвъpaцї oxacidї.

Telluriumul este алб apцintiŭ; kpistalisъ lesne шї se паре a fi isomopf ku arsenicul шї ku antimoniul. Se supapце шї se peduче lesne în пълбере; densitatea luї este de 6, 2.

Este маї tot аша de tonitop ка antimoniul; se волатiлisъ kînd seînkъlzeще пînъ ла рошu, шї se поate distila întp'un kopa de apцiл.