

A N T I M O N I U.

Antimoniul este solid; алв алѣтстрѣиѣ ка zincul; este prea лѣчитор ши се poate лесне редѣче в пѣлбере. Стрѣктѣра са este ламелоасѣ ши кристалинѣ. Дѣпѣ D. Mitscherlich, forma са primitivѣ este октаедрѣл. Densitatea са este de 6,702. Внтрѣ в топире ла температурѣ де 430°, ши се волатилисѣ prea simplit sѣвт инфлѣенца знеї кѣлѣрї рошиї; внсѣ нѣ este destѣл де волатил snpe а fi distilat в корнѣрї де грес ка zincul. Се волатилисѣ маї лесне внтрѣн кѣрѣнт де hydrogenѣ. Квнд се ласѣ а се рѣчи antimoniul че с'а топит, се внкеарѣ в настѣре аввнд ла сѣп्राфага са аспектѣл де фої де филикарие. Ачеастѣ кристалисаѣие се веде в кѣпѣдиниле де antimoniu де комерчїѣ.

Ачест метал се пѣстрѣазѣ фѣрѣ алтераѣие, в аер ши в апѣ, ла температурѣ ordinarie; дар квнд се внкѣлзѣше вв контактѣл аерѣлѣї, аша ка сѣ поатѣ внтра в топире, а-тѣлчї дѣ паѣере де protoxidѣ де antimoniu кристалисат капе este amestecat кѣ antimoniatѣ де oxidѣ де antimoniu (acidѣ antimoniosѣ).

Antimoniul внкѣлзит пвнѣ ла о температурѣ рошиѣ vie, ши проїектат асѣп्रा солѣлѣї, арде кѣ о mare vioicвne, рѣспвндвнд сквнтеї стрѣлѣчитоаре вноците де азѣрї грощї алѣї де oxidѣ де antimoniu.

Acidul azoticѣ, кїар ши втвнс, атакѣ antimoniul, ши'л transformѣ в antimoniatѣ де protoxidѣ де antimoniu: вв ачѣастѣ реакѣие се продѣче оаре-каре кѣсвнтвте де азотатѣ де ammoniacѣ.

Пропrietatea че аре antimoniul де а fi атакат, дар нѣ disolvat prin acidul azoticѣ, аїѣстѣ а'л deosebi де чеа маї mare parte де метале. Вв ефект, внтре метале, нѣ-маї stannumul се компоартѣ ка antimoniul.

Чеї-л-алѣї acidї втвншї де апѣ сїнт фѣрѣ акѣие асѣ-п्रा ачѣстѣї метал. Acidul sulfuricѣ концентрат вл атакѣ ла калд, дѣраѣе acidѣ sulfuricѣ, ши formѣ sulfatѣ де antimoniu.

Acidul chlorhidricѣ лѣкреазѣ слѣв асѣп्रा antimoniuлѣї.

Апа регалѣ este disolvantѣл ordinarie ал antimoniu-