

antimoniu prin cale zmedz saş prin cale zskatz, mi prodzk sulfurü de potassiumü mi o kombinacie de protoxidü de antimoniu mi de potasz:  $Sb^2S^3 + 4KO = KO, Sb^2O^3 + 3KS$ . Fiind-kz sulfurul de antimoniu poate sz se combine kz sulfurü alcalini, in reakcica precedentz o parte a sulfurulu de antimoniu nedeskomnzs se zneşce kz sulfurul de potassiumü snpe a forma o sulfosare.

Sulfurul de antimoniu tonit kz cyanurul de potassiumü dz sulfocyanurü de potassiumü ( $KCyS^2$ ), mi zn nastzpe de antimoniu metalik.

Nitrul atakz tape sulfurul de antimoniu la kzdzra poşie inkisz; se formz antimoniatü mi sulfatü de potasz.

Se poate dobindi sulfurul de antimoniu hidratatü, fz-kind sz treakz zn kşrant de acidü sulfhydricü intr'o disolzcie de o sare de antimoniu; se prodzce atznci zn precipitat galben portokalat frşmos. Acest sulfurü este prea solzbil in sulfurü alcalini mi in alcali, mi formz sulfoszurü ce sint nekolore; se deshydratz szvt inflezenda znei temperaturi pzdzin inlzdate, mi devine vinzt negrz metalik. Se alterz iste la aer.

Sulfurul de antimoniu anhidru poate fi dobindit artificialamente, tonind la kzdzra poşie o amestektzrz de sulfü mi de protoxidü de antimoniu, saş de sulfü mi de antimoniatü de protoxidü de antimoniu; se deraşe acidü sulfosz, mi se prodzce protosulfurü  $Sb^2S^3$ , ce kristalizz in prisme perzlate de o lzşire metalikz, mi a kzşzia fz-sibilitate este mai pzdzinz de kit a sulfurulu natzral ce kzprinde tot d'azna pzdzintel sulfo-antimoniatü de plumbü.

#### KERMES.—SULFU AURITU.—OXISULFURİ DE ANTIMONIÜ.

Se dz nzme de kermes znzı korpi galben vrzş, ce se dobindeşce traktind prin apz ferşinte prodzktzł reakciei znzı alcali saş a znzı carbonatü alcalinü asşpra sulfurulu de antimoniu.

Kermeszł este zn medikament prea întrezşingat la suiczşrie; se preparz prin doz metode prinşipale ce vom deskrie akzm.