

arsenicu în oxigenu kă prisos, mi măsărinđ absorbția; acest ximist a aflat kă acidul arseniosu este format în din sste de:

Oxigenu	24,24
Arsenicu	75,76
Acidul arseniosu	<u>100,00</u>

III în еквиваленці:

O ₃ =	300
As =	937,50
	<u>1237,50</u>

Preparație. — Acidul arseniosu se dobîndeste în mare, ka zn prodăkt аchesoriș în arderea minierelor de kositor mi de colaltu, mi ka prodăkt prinčinal prin arderea ferălă arsenikal.

Această operație se sâvîrșeste în kăptoare kă kapitел че комăникъ kă nișe camere znde vine acidul arseniosu de se kondensă.

Spre a kărăți acidul arseniosu, trezbe sâ se distile de noș în vase de fer tonit. În laboratorii, distilația асeasta se face în корпăри de пѣмînt saș de stiklă.

Între vâzîncări. — Acidul arseniosu este întrezîngat mai kă seamă în fabricele de pînză vâpsită mi în stiklării; slăjește a transforma protoxidul de feru în sesqui-oxidu de feru, че колоаръ mai пѣцин stiklеле dekît protoxidul.

Se mai întrezînceazъ iarăși mi spre îmmăzerea grăzăi mai înainte de a se sâtmăna; operația асeasta are pentră skop a feri grăz de pișkatăл insectelor.

ACIDU ARSENICU. AsO⁵.

Acest acid este alb, solid, преа solăbil în апъ mi kiar delikzescent; este mi mai benignos inkă dekît acidul arseniosu; reakția sa este преа acidă. Disolăția sa e vaporasă mi groasă ka sironăл dă, dăпъ D. Mitscherlich, peste kît-va timp kristale volăminoase. Săпăș акциеі zнеі kăлăzări рошіе, se deskomпăne în acidu arsenicu mi în oxigenu.