

temperatură prea înaltă, atacă sticla și porcelana; se redăce prin cărbune, și de oxidul de carbon, acidul carbonic și phosphor.

Топиндъ-се într'аи крещет де платин, în presenția cărbунелі саѣ а зні газ редѣктор, атакъ металъ ачеста, și formă зп phosphură de platină fixabilă. Къ toate ачестеа, о parte din acid scapă de deskompozitie, și se distilă în presenția cărbунелі.

Acidul phosphorică trihydrată se deosibește de hidrată precedentă prin челе доз проприетăді зрмътоаре:

- 1° Не преципитъ albumina;
- 2° Комбинат къ баселе, де нашере зпор phosphată, че преципитъ în галбен азотатул де аргинтă.

Композиție. — Acidul phosphorică este format în din sște de:

Phosphoră	44,44
Oxygenă	55,56
	100,00

Representind acidul phosphorică prin formăла PhO^5 , kompozitie ачестăи acid în еквивалент este:

$$\begin{array}{r} \text{Ph}=400 \\ \text{O}^5=500 \\ \hline \text{PhO}^5=900 \end{array}$$

Нзмъръл 900 este квантитатеа де acidă phosphorică че се знеște ла треі еквиваленці де базъ спре а форма phosphată нестри.

Препараție. — Acidul phosphorică hidrată се препарат оксидинд phosphorul prin acidul azotică; се оперъ азъпра знеі квантитăді мичі де phosphoră, ка съ не се факъ акція преа віе че ар пѣтеа причинзі есплозізнеа апаратъ-ліи și адъче primejdii.

Се іа în генерал 30 grame de phosphoră, și 200 grame de acidă azotică ла 20° дѣпъ ареометръл ліи Baumé. Се інкълзеше аместекъзтра къ кіці-ва căрбуні, інгрижид а траѣ фокул индатъ че азърі рѣтиланці інчен а се дераѣе къ оаре-каре имплизъгаре. Дѣпъ ачееа лікзоареа се концентръ пипъ съ се інгроашъ ка сіропъл. Евапорація се