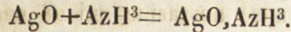
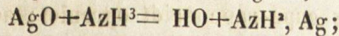
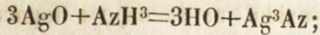


intp'zn kin sirsp. S'ap nštea konsidera ka zn azoturŭ, zn amidurŭ saŝ zn ammoniurŭ de argintŭ. Formulele xpmъ-toape representъ акѣиа ammoniacului asxppa oxidului de argintŭ, în aceste tpeï xipotese:



Maï totŭ ximisti konsiderъ argiutul fulminantŭ ka zn azoturŭ de argintŭ.

PEROXIDU DE ARGINTU. AgO^2 .

Acest oxidŭ s'a deskomperit prin Ritter deskompozind prin pilъ o disolvѣie prea întinsъ de azotatŭ de argintŭ; se depzne pe kondzktorxl positif al pilei, în aче vinete-nerge mi kъ o lzçire metalikъ, a kъropa lzçime merçe adesea pînъ la 7 saŝ 8 milimetre.

Peroxidul de argintŭ este nesolvbil în apъ; persistъ la temperatxpа ferveri apeï, dar se deskompozne kъtre 150°; formъ kъ sulfur saŝ phosphorul amestekъtxpï че detxpъ sxe çioкnetxl çioкaнzлxi.

Acidi satxpaci de oxigenŭ, прекxm acidi sulfurŭ, азoticŭ, phosphoricŭ, etc., îl disolvъ deçaçind oxigenŭ, mi prodъk sъxpxi de protoxidŭ de argintŭ; acidi sulfosŭ, hypo-azoticŭ, etc., se skimъ în acidŭ sulfurŭ mi азoticŭ, care se kombintъ kъ protoxidul de argintŭ: ($\text{AgO}^2 + \text{SO}^2 = \text{AgO}, \text{SO}^3$).

Acidul chlorhydricŭ, în kontaktxl sъ kъ peroxidul de argintŭ, prodъche apъ, chlorŭ mi chlorurŭ de argintŭ: ($\text{AgO}^2 + 2\text{HCl} = 2\text{HO} + \text{Cl} + \text{AgCl}$).

Ammoniacul îl deskompozne prodъkînd o efervesçençъ vie че vine dela zn deçaçement de azotŭ.

Dpъ D. Fischer, peroxidul de argintŭ nъ s'ap fi kъ-noskînd pînъ акxm în stare de kъpъçie; ap fi peçinînd tot d'azna în kombinaçie oape-kare kçantitate de sare de argintŭ întpevzîngatъ la preparaçiea sa.