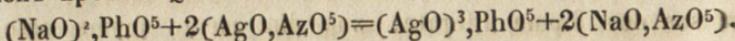


phosphatul neutru de sodă (NaO^+ , HO_2PhO^5). Еквивалентътъл де апъ базикъл se deraже ши phosphatul se transformъл in pyrophosphatъ.

Pyrophosphatul diferpъл de tot prin forma sa кристалинъл de phosphatul de sodă neutru; квпринде пъмай 10 еквивалентъл де апъ, нз se ефлореще ла аер, ши se наре маи пъдъл solvabil deкіт phosphatul de sodă: реакція sa este алкалітъ; формъл in sърбріле de argintу зи пречінітат аль de pyrophosphatъ de argintу; ліквоареа ръміне пеєтръ дъпъл пречінітагіе:



МЕТАРФОРСЛАТУ DE SODЪ. NaO_2PhO^5 .

Ачеастъл sape se добинеши съпънінд ла калчінаціе phosphatul de sodъ acidу $\text{NaO}_2(\text{HO})^2\text{PhO}^5$, каре нерде atunci doi еквивалентъл де апъ ши se скінте ви metaphosphatъ.

Metaphosphatul de sodъ пречінітъ in аль sърбріле de argintу прекъм pyrophosphatul de sodъ; dap metaphosphatul de argintу аре пентръ формаљъ: AgO_2PhO^5 , iap pyrophosphatul квпринде 2 еквивалентъл de oxidу de argintу.

АРСЕНИАТУ NEUTRU DE SODЪ. $(\text{NaO})^+, \text{HO}, \text{AzO}^5, 26\text{HO}$.

Ачеастъл sape se денпне ла 0° in кристале марї че квпринд 27 de еквивалентъл де апъ ши se ефлореск ренеде kind se еспъл ла аер. Disolвдіе de arseniatу neutrо de sodъ аре о реакціе алкалітъ: ла 20° , sapea ачеаста кристалітъ къ 16 еквивалентъл де апъ.

Arseniatul neutrо de sodъ se препаръ satspind acidу arsenicу при carbonатul de sodъ.

Se квлоаше зи bi-arseniatу de sodъ каре аре пентръ формаљъ: $\text{NaO}_2\text{AsO}^5, 4\text{HO}$, ши зи arseniatу de sodъ basicу.

Se веде къ arseniatи de sodъ aš, дъпъ композиціе яор, тълъ аналоџіе къ phosphati de sodъ: este провавіл