

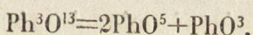
ACIDU PHOSPHATICU SAŤ HYPOPHOSPHORICU. Ph^3O^{13} .

Формѣл чел алъ че deгаѣ phosphorul în kontakt къ аерѣл чел рече нѣ este алъ-чева декѣт acidũ phosphaticũ hydratatũ.

Спре а препара ши kondensa ачидѣл ачеста într'ѣн кѣп лесне, се пѣн în аер ѣмед кѣте-ва вастоане де phosphorul în ниѣе тѣѣ ефрадѣ; phosphorul пиере пѣѣин кѣте пѣѣин ши дѣ наѣере ѣнѣ лѣкѣид сѣрѣнос, неколор, преа ачид, каре este acidul phosphaticũ. (Tab. 5, fig. 4).

Acidul phosphaticũ нѣ формѣ сѣрѣрѣ партикѣларе în kontaktѣл сѣѣ къ базеле, ши продѣче къ дѣнзеле phosphiti ши phosphati.

Ачест ачид poate fi reprezentat în kompozitiia sa prin 2 екѣвалентѣ де acidũ phosphoricũ ши ѣн екѣвалент де acidũ phosphorosũ:



Îн ѣенерал се компоартѣ, ка о аместекѣтѣрѣ де ачестѣ доѣ ачидѣ.

ACIDU HYPOPHOSPHOROSU. PhO .

Acidul hypophosphorosũ s'a descoperit de Dulong. Нѣ се кѣноаѣе ачидѣл ачеста în старѣ anhydrũ; hydratul сѣѣ се репрезентѣ prin формѣла $\text{PhO}, 3\text{HO}$. Базеле гонеск дѣн ачест hydratũ нѣмаѣ ѣн екѣвалент де апѣ; дѣпѣ D. Wurtz, hyposulfiti аѣ pentрѣ kompozitiie ѣенералѣ $\text{MO}, \text{PhO}, 2\text{HO}$.

Проприетѣтѣ. — Acidul hypophosphorosũ este алъ, висѣнос, преа сетос де oxigenũ; се дескомѣне prin кѣлѣдѣрѣ în acidũ phosphoricũ ши în hydrogenũ phosphoratũ аместекат де авѣрѣ де phosphurũ де hydrogenũ лѣкѣид че фак газѣл ачеста инфламабѣл де сине.

Редѣче кѣѣи-ва oxidĩ metalicĩ, прекѣм peroxidul de plumbũ, ши се transformѣ în acidũ phosphoricũ.

Îнкѣлзѣт къ acidũ sulfuricũ, ãл скѣмѣѣ пе ачеста în acidũ sulfuricũ ши дѣ наѣере ѣнѣ deposit de sulfurũ. Proprietatea ачеста пермите а'л деосеѣи де acidul phosphorosũ, каре нѣ дѣ deposit de sulfurũ kind се ãнкѣлзеѣе къ acidul sulfuricũ.