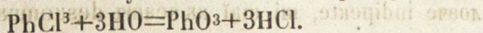


Acțiunea unei substanțe asupra celor doi chloruri de phosphor
constitue unele din cele mai importante ale istoriei lor.

Așa descompune protochlorurul de phosphor, și-l transformă în acidul chlorhidric și în acidul phosphoros:



Preparația acidului phosphoros este întemeiată asupra acestei reacții: este destul a evapora lichidul la o anumită temperatură și să se adauge acidul phosphoros.

Preparație. — Protochlorurul de phosphor se dovedește adesea să treacă în chlor și să se condenseze în phosphor și se condensă în apă și în acidul phosphoros. Phosphorul se găsește în apă și în acidul phosphoros. Phosphorul se găsește în apă și în acidul phosphoros. Phosphorul se găsește în apă și în acidul phosphoros.

Reacția se determină la temperatură ordinară, și este însoțită de căldură și de lumină. Ea se realizează mai ușor se găsește în apă și în acidul phosphoros. Se găsește în apă și în acidul phosphoros. Se găsește în apă și în acidul phosphoros.

PERCHLORURUL DE PHOSFOR. PbCl^5 .

Acest corp este alb, solid și cristalin: începe să se topească la 148° . Se topește la o anumită temperatură, se topește la o anumită temperatură, se topește la o anumită temperatură.

Acest chlorur se descompune de apă, și se transformă în acidul phosphoric: $\text{PbCl}^5 + 5\text{HO} = \text{PbO}^5 + 5\text{HCl}$. Reacția aceasta se face ca și decompunerea de căldură destul de mare pentru ca o parte din apă și din perchlorur de phosphor să se volatilizeze.

Preparație. — Perchlorurul de phosphor se prepară prin reacția și se condensează în apă și în acidul phosphoros. Phosphorul se găsește în apă și în acidul phosphoros. Phosphorul se găsește în apă și în acidul phosphoros.