

Акциea апeI азvпra чelop doI chloruri de phosphorū konstitue զnvl din пентврile челе mаi imрortante ale isto-  
piei lor.

Ана descompunе protochlorurul de phosphorū, шi тransformt в acidū chlorhydricū шi in acidū phosphorus:  $\text{PhCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O} = \text{PhO}_3 + 3\text{HCl}$ .

Препараціea aciduluI phosphorus este intemieiatъ аzvпra acestei reacziї: este destvl a evapora ліквоареа la sek спre a dobndi acidul phosphorus кврат.

Препараціe. — Protochlorurul de phosphorū se dobndешe adskind sъ treakъ զn кврапт de chlorū զскat пeste phosphorū че трбвse sъ se զiпь tot-d'აvna in prisos mape. Phosphorul se пvne intp'զn корп mik тзввлат. Квраптul de chlorū sek vine ne тзввлrъ, шi chlорurul de phosphorū se kondensъ intp'զn валон զnit кs корпвл.

Reacziea se determină la temperatură ordinariе, шi este insotită de кvлдvrъ шi de лvminъ. Ca sъ meară maи iste se пvne kîd-va кvрвлj զvт корпвл, unde se aflu phosphorul. Spre a кvрvci protochlorurul de phosphorū de phosphorul че a disolvat, se distilă la o кvлдvrъ temperatură intp'զn корп de sticlu, avind grîжъ a opera in vase foapte զскate.

#### PERCHLORURU DE PHOSPHORU. $\text{PhCl}_5$ .

Аcest корп este alb, solid шi кристалin: inchepe sъ fearevъ la  $148^{\circ}$ . Sвpss la o presie զшоаръ, se topesc лесne шi кристалizъ прип ръчire in прisme неколore шi транспаренте.

Аcest chlorurу se descompune de apъ, шi se тransformt в acidū phosphoricū:  $\text{PhCl}_5 + 5\text{H}_2\text{O} = \text{PhO}_5 + 5\text{HCl}$ . Reacziea aceasta se face кs զn deragament de кvлдvrъ destvl de mape пентvр ka o partе din apъ шi din perchlorurul de phosphorū sъ se volatilise.

Препараціe. — Perchlorurul de phosphorū se препарv sъkind sъ treakъ զn кврапт de chlorū զскat in protochlorurul de phosphorū saذ sзvпsind phosphorul d'a drpentul la акциea զnvi prisos de chlorу.