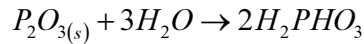


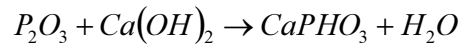
3. Koliko će se dobiti grama neutralne soli iz 0,4mola fosfor-trioksida ( $P_2O_3$ ) i odgovarajuće količine kalcijum-hidroksida ? ( P-31, Ca-40 )

Ovde treba naglasiti da je oksid  $P_2O_3$  veoma kiselog karaktera i da rastvaranjem u vodi daje fosfitnu kiselinu:

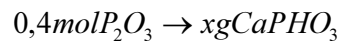
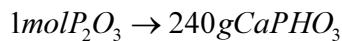
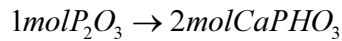
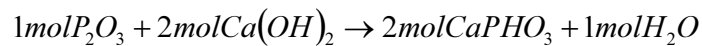
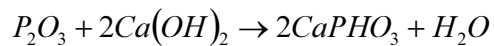


Upotrebljena formula kiseline  $H_2PHO_3$  umesto starijeg načina pisanja  $H_3PO_3$  pokazuje da je ovo diprotonska, a ne triprotonska kiselina, koja disosuje samo u dva stepena i daje samo dva niza soli.

Reakcija između ovog oksida i  $Ca(OH)_2$  izgleda ovako:



Nakon izjednačavanja imamo:



---

$$x = 96gCaPHO_3$$