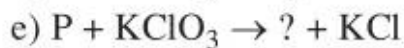
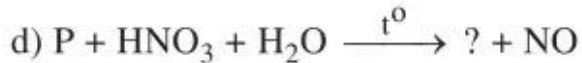
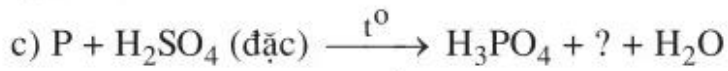
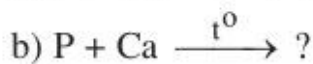
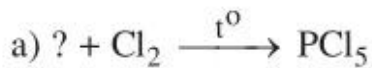


Bài 14. PHOTPHO

- 2.42 Ở điều kiện thường, photpho hoạt động hoá học mạnh hơn nitơ là do
- A. nguyên tử photpho có độ âm điện nhỏ hơn nguyên tử nitơ.
 - B. nguyên tử photpho có điện tích hạt nhân lớn hơn nguyên tử nitơ.
 - C. nguyên tử photpho có obitan 3d còn trống còn nguyên tử nitơ không có.
 - D. liên kết giữa các nguyên tử trong phân tử photpho kém bền hơn liên kết giữa các nguyên tử trong phân tử nitơ.
- 2.43 Photpho đỏ và photpho trắng là hai dạng thù hình của photpho nên
- A. đều có cấu trúc mạng phân tử và cấu trúc polime.
 - B. đều tự bốc cháy trong không khí ở điều kiện thường.
 - C. đều khó nóng chảy và khó bay hơi.
 - D. đều tác dụng với kim loại hoạt động tạo thành photphua.
- 2.44 Hãy điền công thức thích hợp vào chỗ có dấu "?" và hoàn thành các phương trình hoá học.



Hãy cho biết trong mỗi phản ứng trên, P là chất oxi hoá hay chất khử và giải thích.

- 2.45** Đốt cháy a gam photpho trong lượng dư oxi rồi hoà tan hoàn toàn sản phẩm vào nước thu được dung dịch A. Trung hoà dung dịch A bằng 100 g dung dịch NaOH thu được dung dịch B. Thêm lượng dư dung dịch AgNO_3 vào dung dịch B thì thu được 41,9 g kết tủa C màu vàng.
- Hãy viết các phương trình hoá học. Xác định A, B, C.
 - Tính a.
 - Tính nồng độ của dung dịch NaOH.
- 2.46** Đun nóng 40 g hỗn hợp canxi và photpho (trong điều kiện không có không khí) phản ứng hoàn toàn tạo thành chất rắn X. Để hoà tan X, cần dùng 690 ml dung dịch HCl 2M tạo thành khí Y.
- Thành phần của chất rắn X là
- canxi photphua.
 - canxi photphua và photpho.
 - canxi photphua và canxi.
 - canxi photphua, photpho và canxi.
- Thành phần khí Y là
- A. H_2 . B. PH_3 . C. H_2 và PH_3 . D. H_2 và N_2 .