

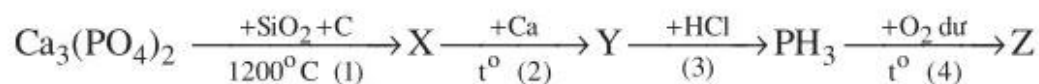
Bài 10.

PHOTPHO

2.28. Xác định số oxi hoá của photpho trong các hợp chất và ion sau đây :



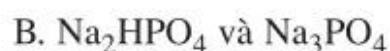
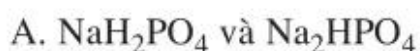
2.29. Viết các phương trình hoá học thực hiện sơ đồ chuyển hoá sau :



2.30. Hãy chọn nửa câu ở cột (II) ghép với nửa câu ở cột (I) để được câu phù hợp :

Cột (I)	Cột (II)
A. Nguyên tử photpho có...	1. độ âm điện nhỏ hơn so với nguyên tố nitơ.
B. Nguyên tố photpho có...	2. còn để trống, không có các electron.
C. Nguyên tử photpho có phân lớp 3 d...	3. điện tích hạt nhân lớn hơn so với nguyên tử nitơ.
D. Photpho trắng tự bốc cháy trong không khí...	4. trong bóng tối.
E. Photpho đỏ chỉ bốc cháy trong không khí...	5. khi đun nóng đến 250°C.
G. Ở nhiệt độ thường photpho trắng phát quang...	6. nên phải ngâm trong nước. 7. khi chiếu sáng.

2.31. Đốt cháy hoàn toàn 6,2 g photpho trong oxi lấy dư. Cho sản phẩm tạo thành tác dụng với 150 ml dung dịch NaOH 2M. Sau phản ứng, trong dung dịch thu được có các muối :



2.32. Đốt cháy a gam photpho đỏ trong không khí lấy dư, rồi hoà tan hoàn toàn sản phẩm thu được vào 500 ml dung dịch H_3PO_4 85% ($D = 1,7 \text{ g/ml}$). Sau khi hoà tan sản phẩm, nồng độ của dung dịch H_3PO_4 xác định được là 92,6%. Tính giá trị của a.