

PHIẾU HỌC TẬP

TÌM HIỂU VỊ TRÍ, CẤU HÌNH ELECTRON NGUYÊN TỬ VÀ TÍNH CHẤT VẬT LÝ CỦA PHOTPHO

(Thời gian: 10 phút)

I. VỊ TRÍ VÀ CẤU HÌNH ELECTRON NGUYÊN TỬ

- Vị trí: P nằm ở ô....., nhóm....., chu kì.....
- Cấu hình e nguyên tử:
A. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$ B. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$
C. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^5$ D. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$
- Trong các hợp chất: P có hóa trịhoặc

15
P
Phosphorus
30.974

II. TÍNH CHẤT VẬT LÝ

P tồn tại ở một số dạng thù hình khác nhau nhưng quan trọng hơn cả là P đỏ và P trắng



Hãy quan sát hình ảnh P trắng và P đỏ trong bảng sau, kết hợp nghiên cứu SGK trang hoàn thiện vào nội dung của bảng sau bằng cách lựa chọn thông tin phù hợp.

	P trắng	P đỏ
Hình ảnh		
Trạng thái, màu sắc		
Tính tan		
Tính độc		
Tính bền		
Bảo quản		
Khả năng phát quang		

SƠ ĐỒ CHUYỂN HÓA P ĐỎ VÀ P TRẮNG

