



# PHOSPHORUS

## Câu hỏi trắc nghiệm : PHOTPHO – HỢP CHẤT CỦA PHOTPHO

Họ tên HS:.....

**Câu 1.** PHOTPHO cháy trong không khí tạo khói trắng và đậm là do :

- A. sản phẩm tạo thành oxit của PHOTPHO
- B. sản phẩm tạo thành oxit sau đó kết hợp với  $H_2O$  trong không khí tạo axit  $HPO_3$
- C. sản phẩm tạo thành axit  $H_3PO_4$
- D. khí  $N_2$  còn lại trong không khí gây nên

**Câu 2.** Khi PHOTPHO trắng bị  $O_2$  không khí oxi hóa dần dần, đồng thời phát ra ánh sáng màu lục nhìn thấy trong bóng tối, đó là do:

- A. sự phát quang hóa học
- B. phản ứng tỏa nhiệt
- C. PHOTPHO chảy lỏng
- D. PHOTPHO thay đổi dạng thù hình

**Câu 3.** Ứng dụng của PHOTPHO trong sản xuất diêm, hãy cho biết các chất nào có mặt trong đầu que diêm:

- (1) PHOTPHO đỏ
  - (2) chất oxi hóa mạnh ( $KClO_3, \dots$ )
  - (3) chất dễ cháy lưu huỳnh (S)
  - (4) bột thủy tinh
  - (5) keo dính
- A. 3 chất
  - B. 4 chất
  - C. 5 chất
  - D. 2 chất

**Câu 4.** Tiến hành đốt PHOTPHO đỏ trong  $O_2$  sau đó cho sản phẩm tác dụng với dung dịch  $NaOH$  có nhỏ vài giọt (P.P) thì hiện tượng quan sát được lần lượt là:

- (1) có khói trắng
  - (2) P cháy sáng
  - (3) dung dịch mất màu hồng
- A. (1), (2), (3)
  - B. (2), (1), (3)
  - C. xảy ra đồng thời
  - D. (2), (3)

**Câu 5.** Sự thăng hoa của photpho (P), iot ( $I_2$ ) và amoniaclorua ( $NH_4Cl$ ) có gì khác nhau?

- A. chuyển trạng thái
- B. thay đổi cấu trúc

C. thay đổi màu sắc

D. không có phản ứng hóa học

**Câu 6.** Để nhận biết ion  $PO_4^{3-}$  trong muối thường dùng thuốc thử  $AgNO_3$ , bởi vì:

- A. Tạo ra khí có màu nâu
- B. Tạo ra dung dịch có màu vàng
- C. Tạo ra kết tủa có màu vàng
- D. Tạo ra khí không màu hoá nâu trong không khí.

**Câu 7.** Để phân biệt các dung dịch axit  $HCl$ ,  $HNO_3$ ,  $H_2SO_4$  và  $H_3PO_4$ , người ta chỉ dùng thêm một hoá chất nào sau đây :

- A. Cu kim loại
- B. Natri kim loại
- C. Bari kim loại
- D. Không xác định được

**Câu 8.** Cho dung dịch chứa 5,88g  $H_3PO_4$  vào dung dịch chứa 8,4 g  $KOH$ . Sau phản ứng, trong dung dịch muối tạo thành là:

- A.  $K_2HPO_4$  và  $KH_2PO_4$
- B.  $K_2HPO_4$  và  $K_3PO_4$
- C.  $K_2HPO_4$  và  $K_3PO_4$
- D.  $K_3PO_4$

**Câu 9.** Để trung hoà hoàn toàn dung dịch thu được khi thủy phân 4,54g một photpho trihalogenua cần 55ml dung dịch  $NaOH$  3M. Halogen là nguyên tố nào sau đây:

- A. Clo
- B. Flo
- C. Brom
- D. Iot

**Câu 10\*.** Cho một miếng photpho vào 210g dung dịch  $HNO_3$  60%. Phản ứng tạo  $H_3PO_4$  và  $NO$ . Dung dịch sau phản ứng có tính axit và phải trung hoà bằng 3,33 lít dung dịch  $NaOH$  1M. Khối lượng photpho ban đầu là bao nhiêu (trong các số cho dưới đây).

- A. 41g
- B. 32g
- C. 31g
- D. 30g