kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 2 trang)

CUỐI KỲ 1 - NĂM HỌC 2026–2027

MÔN: HÓA HỌC - LỚP 10

*Thời gian làm bài: **50 phút**, không kể thời gian phát đề*

Phát hành ngày 07/10/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.CK1.057

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Carbon (C, $Z = 6$) thuộc chu kì 2, nhóm IVA. Hydroxide tương ứng với oxide cao nhất của nguyên tố ấy là H_2CO_3. Chất này có tính

A. lưỡng tính **B.** base **C.** acid **D.** trung tính

Câu 2. Một nguyên tử trung hòa có $Z = 14$. Giữ cố định lõi [Ne] xét các ô orbital $3s$, $3p$. Mỗi cặp ngoặc vuông là một orbital; 'lên'/'xuống' là hai chiều spin. Quy ước các electron độc thân dùng spin lên. Sơ đồ nào là trạng thái cơ bản đúng?

A. [Ne] $3s$ [lên,xuống]; $3p$ [lên,lên] [] []

B. [Ne] $3s$ [lên]; $3p$ [lên,xuống] [] [lên]

C. [Ne] $3s$ [lên,xuống]; $3p$ [lên,xuống] [] []

D. [Ne] $3s$ [lên,xuống]; $3p$ [lên] [] [lên]

Câu 3. Hiệu độ âm điện của liên kết P — H bằng $0,01$. Liên kết ấy là liên kết

A. cộng hoá trị không phân cực

B. cộng hoá trị phân cực

C. ion

D. kim loại

Câu 4. Điểm khác nhau căn bản giữa mô hình Rutherford - Bohr và mô hình nguyên tử hiện đại là

A. Bohr cho rằng electron có quỹ đạo xác định, còn mô hình hiện đại chỉ nói tới xác suất tìm thấy electron.

B. Mô hình hiện đại cho rằng electron đứng yên quanh hạt nhân.

C. Bohr cho rằng nguyên tử có hạt nhân, còn mô hình hiện đại thì không.

D. Bohr cho rằng nguyên tử trung hòa, còn mô hình hiện đại thì không.

Câu 5. Trong tiến trình nghiên cứu hóa học, bước ngay sau "nêu giả thuyết" là

A. Xác định vấn đề nghiên cứu.

B. Thiết kế và tiến hành thí nghiệm.

C. Xử lí số liệu.

D. Rút ra kết luận.

Câu 6. Bốn ion Mg^{2+} có $Z = 12$ F^- có $Z = 9$ O^{2-} có $Z = 8$ Al^{3+} có $Z = 13$ đều có 10 electron và cùng vỏ cấu hình $1s^2\,2s^2\,2p^6$. Trong mô hình so sánh của đề, khi cùng vỏ electron như nhau thì Z lớn hơn kéo vỏ chặt hơn, bán kính nhỏ hơn; bỏ qua các hiệu ứng phụ. Thứ tự bán kính từ lớn đến nhỏ theo mô hình là gì?

A. $F^- > O^{2-} > Mg^{2+} > Al^{3+}$

B. $O^{2-} > F^- > Mg^{2+} > Al^{3+}$

C. $O^{2-} > Al^{3+} > F^- > Mg^{2+}$

D. $Al^{3+} > Mg^{2+} > F^- > O^{2-}$

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 7. Cho năm hiện tượng sau: (1) nhỏ giấm vào vỏ trứng thấy sủi bọt khí. (2) nến bị đun nóng chảy thành nến lỏng. (3) nước đá trong cốc tan thành nước lỏng. (4) đốt cháy khí gas trong bếp. (5) đập nhỏ một viên đá vôi thành bột. Có bao nhiêu hiện tượng là biến đổi hóa học?

Câu 8. Nguyên tử của nguyên tố X có cấu hình electron $1s^2\ 2s^2\ 2p^2$. Nguyên tố X đứng ở ô số bao nhiêu?

Câu 9. Iodine $(\mathrm{I}, Z = 53)$ thuộc chu kì 5, nhóm VIIA. Hoá trị cao nhất với oxygen của nguyên tố ấy bằng bao nhiêu?

Câu 10. Bốn nguyên tố có số hiệu nguyên tử 14, 17, 11, 15 cùng thuộc chu kì 3. Nguyên tố có độ âm điện lớn nhất mang số hiệu nguyên tử bằng bao nhiêu?