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 03/10/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.CK1.055

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Lắp mô hình rỗng của phân tử boron trifluoride (BF_3) bằng bộ que - quả cầu. Mỗi quả cầu trong mô hình tượng trưng cho

A. một nguyên tử
B. một cặp electron dùng chung
C. một phân tử
D. một electron hoá trị

Câu 2. Nguyên tử carbon có kí hiệu C và số hiệu nguyên tử $Z = 6$. Cấu hình electron của nguyên tử ấy là

A. $1s^2\ 2s^4$ **B.** $1s^2\ 2s^2\ 2p^2$ **C.** $1s^2\ 2s^2\ 2p^3$ **D.** $1s^2\ 2s^2\ 2p^1$

Câu 3. Nguyên tử nguyên tố X có 3 lớp electron và lớp ngoài cùng có 5 electron. Vị trí của X trong bảng tuần hoàn là

A. ô số 15, chu kì 3, nhóm IIIA
B. ô số 8, chu kì 3, nhóm VA
C. ô số 15, chu kì 3, nhóm VA
D. ô số 15, chu kì 5, nhóm IIIA

Câu 4. Nguyên tử barium (Ba, $Z = 56$) có 2 electron ở lớp ngoài cùng. Theo quy tắc octet, khi tham gia liên kết nguyên tử ấy có xu hướng

A. nhường 3 electron **B.** nhận thêm 2 electron **C.** nhường 6 electron **D.** nhường 2 electron

Câu 5. Phổ khối lượng của một mẫu potassium cho hai tín hiệu: tín hiệu ở $m/z = 39$ có cường độ tương đối 17, tín hiệu ở $m/z = 41$ có cường độ tương đối 60 (ion đều mang một đơn vị điện tích). Phần trăm số nguyên tử của đồng vị ^{39}K bằng (làm tròn đến hàng phần mười).

A. $17\,\%$ **B.** $77,9\,\%$ **C.** $22,1\,\%$ **D.** $28,3\,\%$

Câu 6. Tinh thể MgO (magnesium oxide) gồm các ion Mg^{2+} và O^{2-} sắp xếp trật tự theo mạng lập phương tâm diện. Mỗi ion Mg^{2+} trong tinh thể ấy được bao nhiêu ion O^{2-} gần nhất bao quanh?

A. 6 **B.** 2 **C.** 8 **D.** 7

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 7. Nguyên tử của nguyên tố X có cấu hình electron $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 4s^1$. Nguyên tố X thuộc chu kì nào?

Câu 8. Phân lớp 2p gồm bao nhiêu orbital?

Câu 9. Cho biết BaO nóng chảy ở 1923 °C, CaF_2 nóng chảy ở 1418 °C, C_6H_6 nóng chảy ở 5 °C, P_4 nóng chảy ở 44 °C. Nhiệt độ nóng chảy cao nhất trong số đó bằng bao nhiêu?

Câu 10. Nitrogen $(N, Z = 7)$ thuộc chu kì 2, nhóm VA. Hoá trị cao nhất với oxygen của nguyên tố ấy bằng bao nhiêu?