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 22/08/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.CK1.071

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Orbital p có hình dạng

A. Phức tạp, phần lớn có bốn thùy.

B. Hình số tám nổi, gồm hai khối cầu méo úp vào nhau.

C. Khối cầu có tâm là hạt nhân.

D. Phức tạp hơn nữa, nhiều thùy.

Câu 2. Đại lượng nào sau đây **không** biến đổi tuần hoàn theo chiều tăng của điện tích hạt nhân?

A. tính acid - base của oxide và hydroxide

B. số electron ở lớp ngoài cùng

C. số proton trong hạt nhân

D. tính kim loại và tính phi kim

Câu 3. Nguyên tử của nguyên tố X có cấu hình electron $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 3d^{10}\ 4s^2$. Nguyên tố X thuộc nhóm

A. IIB **B.** VIIIA **C.** VIIIB **D.** IVB

Câu 4. Potassium (K, $Z = 19$) thuộc chu kì 4, nhóm IA. Hoá trị cao nhất với oxygen của nguyên tố ấy bằng

A. 7 **B.** 4 **C.** 19 **D.** 1

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 5. Tinh thể MgO (magnesium oxide) gồm các ion Mg^{2+} và O^{2-} sắp xếp trật tự theo mạng lập phương tâm diện. Một mẩu tinh thể chứa 144 ion Mg^{2+}. Mẩu ấy chứa bao nhiêu ion O^{2-}?

Câu 6. Cho các mô hình nguyên tử (liệt kê không theo thứ tự): mô hình nguyên tử hiện đại; mô hình Rutherford - Bohr; mô hình Rutherford; mô hình Thomson. Theo thứ tự ra đời, "mô hình nguyên tử hiện đại" đứng thứ mấy?

PHẦN III. TỰ LUẬN

Câu 7. Ô nguyên tố của argon ghi: số hiệu nguyên tử 18, kí hiệu Ar, nguyên tử khối 40. Tính số neutron trong hạt nhân nguyên tử ấy.

.....

.....

.....

Câu 8. Phổ khối lượng của một mẫu zinc cho hai tín hiệu: tín hiệu ở $m/z = 64$ có cường độ tương đối 33, tín hiệu ở $m/z = 66$ có cường độ tương đối 55 (ion đều mang một đơn vị điện tích). Tính phần trăm số nguyên tử của đồng vị ^{64}Zn.

.....

.....

.....