kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 1 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 02/10/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.CK1.129

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Nguyên tử sodium (Na, $Z = 11$) có cấu hình electron $1s^2\,2s^2\,2p^6\,3s^1$. Nguyên tố ấy là

A. kim loại **B.** khí hiếm **C.** nguyên tố chuyển tiếp **D.** phi kim

Câu 2. Ion dương đơn nguyên tử khí M^+ có cấu hình electron trạng thái cơ bản $1s^2\,2s^2\,2p^6\,3s^2\,3p^1$. M trung hòa thuộc hai mươi nguyên tố đầu, được dùng bảng tuần hoàn để tra tên. Chỉ xét electron và nguyên tử trung hòa; không suy độ bền ion trong dung dịch. Bộ thông tin nào đúng theo thứ tự Z, tên nguyên tố, cấu hình trung hòa, số electron lớp ngoài cùng?

A. $Z = 14$, silicon; $1s^2\,2s^2\,2p^6\,3s^2\,3p^2$ 14 electron lớp ngoài cùng

B. $Z = 14$, silicon; $1s^2\,2s^2\,2p^6\,3s^2\,3p^1$ 3 electron lớp ngoài cùng

C. $Z = 14$, silicon; $1s^2\,2s^2\,2p^6\,3s^2\,3p^2$ 4 electron lớp ngoài cùng

D. $Z = 13$, aluminium; $1s^2\,2s^2\,2p^6\,3s^2\,3p^1$ 3 electron lớp ngoài cùng

Câu 3. Nguyên tố oxygen có kí hiệu O và cấu hình electron $1s^2\,2s^2\,2p^4$. Nguyên tố ấy thuộc chu kì nào?

A. 6 **B.** 2 **C.** 3 **D.** 4

Câu 4. Nguyên tử Fe trung hòa có $Z = 26$. Xét ion Fe^{3+} hình thành mà hạt nhân không đổi. Số proton và số electron của ion lần lượt là bao nhiêu?

A. 23 proton; 26 electron **B.** 26 proton; 23 electron **C.** 26 proton; 29 electron **D.** 23 proton; 23 electron

Câu 5. Nguyên tử aluminium (Al, $Z = 13$) có 3 electron ở lớp ngoài cùng. Theo quy tắc octet, khi tham gia liên kết nguyên tử ấy có xu hướng

A. nhận thêm 3 electron **B.** nhường 5 electron **C.** nhường 4 electron **D.** nhường 3 electron

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 6. Nguyên tố sulfur (S, $Z = 16$) thuộc chu kì 3, nhóm VIA. Nguyên tố cùng nhóm VIA ở chu kì 4 có số hiệu nguyên tử bằng bao nhiêu?

.....

.....

.....

Câu 7. Nguyên tử nitrogen (N, $Z = 7$) có electron phân bố theo lớp là 2, 5. Xét lớp electron thứ 2 (lớp L) của nguyên tử ấy. Lớp ấy còn nhận thêm được tối đa bao nhiêu electron nữa thì đầy?

.....

.....

.....