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 01/09/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.CK1.186

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Be có $Z = 4$, phân bố electron theo lớp $(2; 2)$ Mg có $Z = 12$, phân bố $(2; 8; 2)$. Trong hai oxide xét, kim loại có số oxi hóa $+2$, oxygen -2. Kết luận đủ ba ý nào đúng?

A. Cùng 2 electron ngoài cùng; oxide BeO và MgO Z tăng, không lặp.

B. Oxide đều BeMgO, do hai kim loại cùng nhóm.

C. Cùng 2 electron ngoài cùng; Z lặp lại.

D. Chỉ Z tuần hoàn vì cả hai là kim loại; oxide không liên quan electron.

Câu 2. Nguyên tố X nằm ở ô số 14, chu kì 3, nhóm IVA của bảng tuần hoàn. Nguyên tử X có

A. 4 lớp electron, lớp ngoài cùng có 3 electron

B. 4 lớp electron, lớp ngoài cùng có 4 electron

C. 3 lớp electron, lớp ngoài cùng có 4 electron

D. 3 lớp electron, lớp ngoài cùng có 5 electron

Câu 3. Nguyên tử phosphorus P trung hòa ở trạng thái cơ bản có cấu hình $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$. Xét lớp M với $n = 3$, về khả năng gồm $3s$, $3p$, $3d$. Bộ mô tả nào phân biệt đúng sức chứa với thực tế?

A. 3 phân lớp; 9 orbital; tối đa và thực có đều 5 electron.

B. Chỉ các phân lớp đã điền tồn tại; lớp có tối đa 5 electron.

C. 3 phân lớp; 18 orbital; tối đa 18 electron.

D. 3 phân lớp; 9 orbital; tối đa 18 electron; thực có 5 electron, $3d$ trống.

Câu 4. Li ở bên trái C trong chu kì 2 Si ở dưới C trong nhóm IVA. Chỉ dùng bán kính giảm từ trái sang phải trong cùng chu kì và tăng từ trên xuống trong cùng nhóm A; không dùng bảng số liệu. Kết luận nào chắc chắn suy ra?

A. $r_{\mathrm{Li}} = r_{\mathrm{Si}}$ vì hai xu hướng triệt tiêu.

B. $r_{\mathrm{Li}} > r_{\mathrm{C}}$ và $r_{\mathrm{Si}} > r_{\mathrm{C}}$ chưa suy được thứ tự giữa r_{Li} và r_{Si}.

C. $r_{\mathrm{Li}} < r_{\mathrm{C}} < r_{\mathrm{Si}}$.

D. $r_{\mathrm{C}} > r_{\mathrm{Li}}$ và $r_{\mathrm{C}} > r_{\mathrm{Si}}$.

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 5. Hydrocarbon mạch hở có 3 nguyên tử carbon, đúng một liên kết đôi C = C, các liên kết C − C còn lại đều đơn, không vòng, công thức phân tử $\mathrm{C_3H_6}$. Số liên kết sigma (σ) trong một phân tử bằng bao nhiêu? Trình bày lập luận và các bước tính.

.....

.....

.....

Câu 6. Quy ước phân loại: $0 \leq \Delta\chi < 0,4$ không phân cực; $0,4 \leq \Delta\chi < 1,7$ phân cực; $\Delta\chi \geq 1,7$ ion. Nguyên tố giả định X có $\chi_X = 2,1$. Xét bốn giá trị chiY sau. 3, 1, 2, 3, 0, 4, 4, 2. Chọn giá trị tạo liên kết phân cực, kiểm hiệu từng giá trị và giải thích hai cận.

.....

.....

.....

Câu 7. Một nguyên tử trung hòa có tổng 46 hạt proton, neutron, electron, trong đó 30 hạt mang điện. Suy số hiệu nguyên tử và số khối, trình bày vì sao phải phân biệt số khối với tổng ba loại hạt.

.....

.....

.....