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 31/08/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.CK1.075

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Dùng hai nguyên tử trung hòa trạng thái cơ bản có phân bố theo lớp: K : $(2; 8; 8; 1)$ và Ca : $(2; 8; 8; 2)$ làm ví dụ. Định nghĩa chu kì và áp dụng nào đúng?

A. Chu kì là hàng ngang; cùng số lớp có electron. Hai nguyên tử đều có 4 lớp, thuộc chu kì 4.

B. Chu kì là hàng ngang; các nguyên tử có cùng tổng electron.

C. Chu kì là cột dọc; các nguyên tử có cùng số electron ngoài cùng.

D. Chu kì là cột dọc; các nguyên tử có cùng nguyên tử khối.

Câu 2. Nguyên tố carbon có kí hiệu C và cấu hình electron $1s^2\ 2s^2\ 2p^2$. Nguyên tố ấy thuộc chu kì nào?

A. 5 **B.** 2 **C.** 3 **D.** 4

Câu 3. Cho $E_b(\mathrm{Cl-Cl}) = 243$ kJ/mol và $E_b(\mathrm{C-C}) = 347$ kJ/mol. Liên kết bền hơn là

A. $\mathrm{F-F}$ **B.** $\mathrm{Cl-Cl}$ **C.** $\mathrm{H-H}$ **D.** $\mathrm{C-C}$

Câu 4. Phân lớp $2p$ đã có 4 electron. Phân lớp ấy còn nhận thêm được bao nhiêu electron?

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

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 5. Nguyên tử argon $(\mathrm{Ar}, Z = 18)$ có electron phân bố theo lớp là $2, 8, 8$. Xét lớp electron thứ 3 (lớp M) của nguyên tử ấy. Lớp ấy gồm bao nhiêu phân lớp?

Câu 6. Ion đơn nguyên tử X^{3+} có 23 electron, hạt nhân có 30 neutron. Tạo ion không làm thay đổi hạt nhân. Số hiệu nguyên tử Z của X bằng bao nhiêu?

PHẦN III. TỰ LUẬN

Câu 7. Phân tử oxygen $(\mathrm{O_2})$ có bao nhiêu cặp electron dùng chung?

.....

.....

.....

Câu 8. Bốn nguyên tố cùng chu kì 3 theo thứ tự trái sang phải: Na Al Si P. Bảng độ âm điện trên cùng thang đo ghi Na: $0,93$ Al: $1,61$ Si: $2,19$ P: $1,9$. Biết đúng một cặp nhãn đã bị đổi chỗ; các giá trị số đúng. Tìm cặp nhãn cần đổi lại và giải thích bằng xu hướng, không thay đổi các giá trị số.

.....

.....

.....