kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 2 trang)

GIỮA KỲ 1 - NĂM HỌC 2026–2027

MÔN: HÓA HỌC - LỚP 10

*Thời gian làm bài: **45 phút**, không kể thời gian phát đề*

Phát hành ngày 22/10/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.GK1.124

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

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

A. 5 **B.** 2 **C.** 4 **D.** 7

Câu 2. Phát biểu nào sau đây đúng về vai trò của Hóa học?

A. Mọi ứng dụng hóa học đều có lợi tuyệt đối, không phát sinh rủi ro môi trường.

B. Hóa học không liên quan gì tới lĩnh vực năng lượng.

C. Chất thải hóa học đều tự phân hủy nên không cần quản lí.

D. Hóa học xanh ưu tiên giảm chất độc, chất thải và tiêu hao năng lượng ngay từ khâu thiết kế.

Câu 3. Vì sao bán kính nguyên tử giảm dần khi đi từ aluminium $(\mathrm{Al}, Z = 13)$ đến silicon $(\mathrm{Si}, Z = 14)$ trong chu kì 3?

A. Khối lượng nguyên tử tăng nên nguyên tử đặc lại.

B. Số lớp electron không đổi nhưng điện tích hạt nhân tăng nên hạt nhân hút lớp vỏ mạnh hơn.

C. Số electron lớp ngoài cùng giảm dần nên lớp vỏ mỏng đi.

D. Số lớp electron giảm dần nên nguyên tử co lại.

Câu 4. Một mẫu nickel chỉ chứa hai đồng vị $^{58}\mathrm{Ni}$ và $^{60}\mathrm{Ni}$, nguyên tử khối trung bình của mẫu bằng 59, 7. Phần trăm số nguyên tử của đồng vị $^{58}\mathrm{Ni}$ bằng

A. 15 % **B.** 85 % **C.** 2 % **D.** 170 %

Câu 5. Nguyên tố phosphorus có kí hiệu P và cấu hình electron $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^3$. Nguyên tố ấy thuộc chu kì nào?

A. 6 **B.** 3 **C.** 4 **D.** 5

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 6. Mỗi chu kì của bảng tuần hoàn góp tối đa bao nhiêu nguyên tố cho khối f?

.....

.....

.....

Câu 7. Bốn ion F^- có $Z = 9$ Al^{3+} có $Z = 13$ Na^+ có $Z = 11$ Mg^{2+} có $Z = 12$ đều có 10 electron và cùng vỏ cấu hình $1s^2\,2s^2\,2p^6$. Trong mô hình so sánh của đề, khi cùng vỏ electron như nhau thì Z lớn hơn kéo vỏ chặt hơn, bán kính nhỏ hơn; bỏ qua các hiệu ứng phụ. Xếp bán kính từ lớn đến nhỏ; giải thích vì sao không suy cùng electron thì cùng bán kính. Xác định ion có độ lớn điện tích toàn ion lớn nhất và nêu đó có phải tiêu chí đề dùng để xếp bán kính không.

.....

.....

.....