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 21/10/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.GK1.191

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Một nguyên tử ở trạng thái cơ bản có phân lớp $5p^4$. 3 orbital p suy biến; mỗi orbital chứa tối đa hai electron với spin ngược nhau. Phân bố số orbital nào đúng?

A. Có 4 orbital: 0 orbital ghép đôi, 4 orbital một electron, 0 orbital trống

B. Có 3 orbital: 3 orbital ghép đôi, 0 orbital một electron, 0 orbital trống

C. Có 3 orbital: 1 orbital ghép đôi, 2 orbital một electron, 0 orbital trống

D. Có 3 orbital: 2 orbital ghép đôi, 0 orbital một electron, 1 orbital trống

Câu 2. Hiện tượng nào sau đây là biến đổi hóa học?

A. Kéo sợi dây đồng thành dây mảnh hơn.

B. Cồn để trong lọ hở bị bay hơi bớt.

C. Hòa tan muối ăn vào nước được dung dịch trong suốt.

D. Cơm nếp lên men thành rượu.

Câu 3. Nguyên tử carbon $(\mathrm{C}, Z = 6)$ có cấu hình electron $1\mathrm{s}^2\,2\mathrm{s}^2\,2\mathrm{p}^2$. Nguyên tố ấy là

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

Câu 4. Trong tiến trình nghiên cứu hóa học, bước "xử lí số liệu" có nội dung là

A. Tính toán, lập bảng, vẽ đồ thị và ước lượng sai số.

B. Nêu rõ câu hỏi cần trả lời.

C. Đưa ra dự đoán có thể kiểm tra được bằng thí nghiệm.

D. Chọn dụng cụ, hóa chất và cách đo phù hợp.

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 5. *Be* ở bên trái F trong chu kì 2 I ở dưới F trong nhóm VIIA. 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. Nêu hai so sánh chắc chắn; cặp còn lại có được xếp thứ tự chỉ bằng hai quy tắc này không? Giải thích.

.....

.....

.....

Câu 6. 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 đứng ở ô số bao nhiêu?

.....

.....

.....

Câu 7. Cho kí hiệu nguyên tử ${}^{9}_{4}\text{Be}$. Tính số hiệu nguyên tử của nguyên tố ấy.

.....

.....

.....