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 24/10/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.GK1.100

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Ion dương đơn nguyên tử khí M^+ có cấu hình electron trạng thái cơ bản $1s^2\,2s^2\,2p^6\,3s^2\,3p^4$. 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. $Z = 16$, sulfur; $1s^2\,2s^2\,2p^6\,3s^2\,3p^4$ 6 electron lớp ngoài cùng

B. $Z = 17$, chlorine; $1s^2\,2s^2\,2p^6\,3s^2\,3p^5$ 17 electron lớp ngoài cùng

C. $Z = 17$, chlorine; $1s^2\,2s^2\,2p^6\,3s^2\,3p^4$ 6 electron lớp ngoài cùng

D. $Z = 17$, chlorine; $1s^2\,2s^2\,2p^6\,3s^2\,3p^5$ 7 electron lớp ngoài cùng

Câu 2. Nguyên tử của một nguyên tố có tổng số hạt proton, neutron và electron bằng 21, trong đó số hạt mang điện nhiều hơn số hạt không mang điện là 7. Nguyên tố đó là

A. nitrogen (Z = 7). **B.** potassium (Z = 19). **C.** carbon (Z = 6). **D.** magnesium (Z = 12).

Câu 3. Trong chu kì 2, đi từ nitrogen $(\mathrm{N}, Z = 7)$ đến fluorine $(\mathrm{F}, Z = 9)$ theo chiều tăng dần điện tích hạt nhân, bán kính nguyên tử

A. không đổi **B.** giảm dần **C.** tăng dần **D.** tăng rồi giảm

Câu 4. Hiện tượng nào sau đây là biến đổi hóa học?

A. Cồn để trong lọ hở bị bay hơi bớt.

B. Kéo sợi dây đồng thành dây mảnh hơn.

C. Cơm nếp lên men thành rượu.

D. Nến bị đun nóng chảy thành nến lỏng.

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 5. John Newlands nêu quy luật bát bộ: xếp theo khối lượng nguyên tử tăng dần thì tính chất lặp lại sau mỗi tám nguyên tố vào năm nào?

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

PHẦN III. TỰ LUẬN

Câu 7. Nguyên tử copper $^{63}_{29}Cu$ trung hòa về điện, có số khối 63. Tính số neutron trong hạt nhân nguyên tử ấy.

.....

.....

.....

Câu 8. Cho vị trí Al: chu kì 3, nhóm IIIA; B: chu kì 2, nhóm IIIA; C: chu kì 2, nhóm IVA; O: chu kì 2, nhóm VIA. Chỉ dùng độ âm điện tăng khi đi lên cùng nhóm A và khi sang phải trong cùng chu kì; không có bảng số độ âm điện. Sắp bốn độ âm điện tăng dần, nêu từng bước so sánh hợp lệ. Có được tính chênh lệch bằng số cụ thể không?

.....

.....

.....