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 08/10/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.GK1.056

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Nguyên tử argon ${}^{40}_{18}\text{Ar}$ trung hòa về điện, có số khối 40. Số proton trong nguyên tử ấy bằng

A. 58 **B.** 40 **C.** 18 **D.** 22

Câu 2. Hiện tượng nào sau đây là biến đổi vật lí?

A. Nhỏ giấm vào vỏ trứng thấy sủi bọt khí.
B. Nến bị đun nóng chảy thành nến lỏng.
C. Sữa để lâu ngoài không khí bị chua.
D. Cơm nếp lên men thành rượu.

Câu 3. 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

A. 12 **B.** 2 **C.** 4 **D.** 30

Câu 4. Trong bảng tuần hoàn hiện đại, sodium (Na) đứng ở ô số 11. Các nguyên tố được sắp xếp theo chiều tăng dần của

A. điện tích hạt nhân **B.** bán kính nguyên tử **C.** khối lượng nguyên tử **D.** độ âm điện

Câu 5. Nguyên tử fluorine (F, $Z = 9$) có cấu hình electron $1s^2\ 2s^2\ 2p^5$. Khi tham gia phản ứng hoá học, nguyên tử ấy nhường hoặc nhận bao nhiêu electron để đạt cấu hình bền của khí hiếm gần nhất?

A. 9 **B.** 7 **C.** 1 **D.** 2

Câu 6. Sản phẩm "chất dẻo, cao su và sợi tổng hợp" là đóng góp của Hóa học cho lĩnh vực nào?

A. Công nghiệp vật liệu.
B. Bảo vệ môi trường và xử lí ô nhiễm.
C. Năng lượng và nhiên liệu.
D. Y học và chăm sóc sức khỏe.

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 7. Nguyên tử phosphorus (P, $Z = 15$) có electron phân bố theo lớp là 2, 8, 5. Xét lớp electron thứ 1 (lớp K) của nguyên tử ấy. Tính số electron tối đa lớp ấy chứa được.

Câu 8. Cho kí hiệu nguyên tử ${}^{39}_{19}\text{K}$. Tính số hiệu nguyên tử của nguyên tố ấy.

Câu 9. Cho năm phát biểu về phương pháp nghiên cứu hóa học: (1) Báo cáo chỉ cần nêu kết luận, không cần trình bày quy trình và số liệu. (2) Phải đo lặp nhiều lần rồi lấy giá trị trung bình để giảm sai số ngẫu nhiên. (3) Báo cáo cần đủ chi tiết để người khác lặp lại được thí nghiệm. (4) Giả thuyết càng khó kiểm tra thì càng có giá trị khoa học. (5) Có thể thay đổi đồng thời mọi yếu tố mà vẫn xác định chắc chắn tác động của từng yếu tố. Có bao nhiêu phát biểu đúng?

Câu 10. Cho bán kính nguyên tử: Na có $Z = 11$ và bán kính 186 pm, S có $Z = 16$ và bán kính 104 pm. Hai nguyên tố cùng thuộc chu kì 3. Bán kính nguyên tử giảm bao nhiêu picomet khi đi từ Na sang S?