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 30/10/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.GK1.067

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Hiện tượng nào sau đây là biến đổi hóa học?

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

B. Nước đá trong cốc tan thành nước lỏng.

C. Sữa để lâu ngoài không khí bị chua.

D. Cồn để trong lọ hở bị bay hơi bớt.

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

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

Câu 3. Trong bảng tuần hoàn hiện đại, magnesium (Mg) đứng ở ô số 12. 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 4. Nguyên tử carbon (C, $Z = 6$) có electron phân bố theo lớp là 2, 4. Xét lớp electron thứ 1 (lớp K) của nguyên tử ấy. Lớp ấy đang có bao nhiêu electron?

A. 6 **B.** 2 **C.** 1 **D.** 4

Câu 5. Một nguyên tử trung hòa có 20 proton, 22 neutron và 20 electron. Lấy $m_p = m_n = 1$ amu, $m_e = \dfrac{1}{1836}$ amu proton mang +e, electron mang −e, neutron không mang điện. Tách hết electron, không thay đổi hạt nhân. Phát biểu nào đồng thời đúng về điện tích còn lại và phần trăm khối lượng đã tách so với ban đầu, làm tròn ba chữ số thập phân?

A. Điện tích $-20e$ tách $0,026\%$ khối lượng.

B. Điện tích $+20e$ tách $1,089\%$ khối lượng.

C. Điện tích 0 tách $47,619\%$ khối lượng.

D. Điện tích $+20e$ tách $0,026\%$ khối lượng.

Câu 6. Vì sao bán kính nguyên tử giảm dần khi đi từ lithium (Li, $Z = 3$) đến boron (B, $Z = 5$) trong chu kì 2?

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 lớp electron giảm dần nên nguyên tử co lại.

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

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 7. Nguyên tử aluminium ${}^{27}_{13}\mathrm{Al}$ trung hòa về điện, có số khối 27. Tính tổng số hạt proton, neutron và electron trong nguyên tử ấy.



Câu 8. Một mẫu silicon chỉ chứa hai đồng vị ^{28}Si và ^{30}Si đồng vị ^{28}Si chiếm 50% số nguyên tử. Tính nguyên tử khối trung bình của mẫu ấy.

Câu 9. Cho năm phát biểu về an toàn phòng thực hành: (1) Có thể dùng hóa chất mất nhãn nếu màu sắc trông quen thuộc. (2) Khi đun ống nghiệm, hướng miệng ống về phía không có người. (3) Khi pha loãng sulfuric acid đặc, rót từ từ acid vào nước và khuấy đều. (4) Hóa chất mất nhãn phải được xử lí như chất thải, không đem dùng. (5) Phải đeo kính bảo hộ khi làm việc với hóa chất ăn mòn. Có bao nhiêu phát biểu không đúng?

Câu 10. Mốc Antoine Lavoisier lập bảng liệt kê ba mươi ba chất khi ấy được coi là nguyên tố và mốc Lothar Meyer vẽ đồ thị thể tích nguyên tử theo khối lượng nguyên tử, làm lộ ra tính tuần hoàn cách nhau bao nhiêu năm?