



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 08/09/2026

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: H10.GK1.010

TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Bốn nguyên tố sau đều thuộc chu kì 2. Nguyên tử của nguyên tố nào có bán kính lớn nhất?

- A. boron (B, $Z = 5$) B. beryllium (Be, $Z = 4$) C. nitrogen (N, $Z = 7$) D. carbon (C, $Z = 6$)

Câu 2. Hai đồng vị ^{52}Cr và ^{53}Cr của chromium khác nhau về

- A. số neutron trong hạt nhân. B. điện tích hạt nhân.
C. số proton trong hạt nhân. D. số electron ở lớp vỏ.

Câu 3. Trong bảng tuần hoàn hiện đại, lithium (Li) đứng ở ô số 3. Các nguyên tố được sắp xếp theo chiều tăng dần của

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

Câu 4. Phổ khối lượng của một mẫu strontium cho hai tín hiệu: tín hiệu ở $m/z = 86$ có cường độ tương đối 54, tín hiệu ở $m/z = 88$ có cường độ tương đối 85 (ion đều mang một đơn vị điện tích). Nguyên tử khối trung bình của nguyên tố ấy bằng (làm tròn đến hàng phần mười).

- A. 121, 2 B. 87 C. 87, 2 D. 86, 8

Câu 5. Nguyên tử aluminium (Al, $Z = 13$) có cấu hình electron $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$. Ion đơn nguyên tử mà nguyên tử ấy tạo thành là

- A. Al^{5+} B. Al^{3-} C. Al^{5-} D. Al^{3+}

Câu 6. Đóng góp của Glenn Seaborg cho bảng tuần hoàn là

- A. gộp các nguyên tố có tính chất giống nhau thành từng bộ ba
B. phát hiện các khí hiếm và thêm một nhóm mới vào bảng tuần hoàn
C. tách họ actini xuống thành hàng riêng ở cuối bảng tuần hoàn
D. tách họ lanthan ra khỏi bảng tuần hoàn

Câu 7. Nguyên tử beryllium có kí hiệu Be và số hiệu nguyên tử $Z = 4$. Cấu hình electron của nguyên tử ấy là

- A. $1s^2 2s^1$ B. $1s^2 2s^2 2p^1$ C. $1s^2 2s^2$ D. $1s^4$

Câu 8. Nguyên tử helium (He, $Z = 2$) có electron phân bố theo lớp là 2. Xét lớp electron thứ 1 (lớp K) của nguyên tử ấy. Lớp ấy chứa được tối đa bao nhiêu electron?

- A. 8 B. 2 C. 4 D. 1

Câu 9. Phân lớp $4p$ có bao nhiêu orbital?

- A. 6 B. 5 C. 1 D. 3

Câu 10. Thí nghiệm bắn hạt alpha vào lá vàng mỏng của Rutherford cho kết luận nào?

- A.** Nguyên tử có hạt nhân rất nhỏ mang điện dương, phần còn lại gần như rỗng.
- B.** Electron chuyển động trên các quỹ đạo tròn xác định.
- C.** Hạt nhân nguyên tử mang điện âm.
- D.** Nguyên tử là một khối cầu đặc, điện tích phân bố đều.