

**ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN**

(Đề thi có 1 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 03/09/2026*

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: H10.GK1.167**PHẦN I. TRẮC NGHIỆM****Câu 1.** Phân lớp $4f$ đã có 2 electron. Phân lớp ấy còn nhận thêm được bao nhiêu electron?

- A. 7 B. 14 C. 12 D. 2

Câu 2. Nguyên tử manganese $^{55}_{25}\text{Mn}$ trung hòa về điện, có số khối 55. Số neutron trong hạt nhân bằng

- A. 30 B. 55 C. 80 D. 25

Câu 3. Phát biểu nào sau đây đúng về các mô hình nguyên tử?

- A. Mô hình Thomson giải thích được kết quả thí nghiệm tán xạ hạt alpha.
B. Theo mô hình Rutherford - Bohr, electron chuyển động trên những quỹ đạo có mức năng lượng xác định.
C. Orbital là quỹ đạo chuyển động của electron quanh hạt nhân.
D. Theo mô hình hiện đại, electron chuyển động trên các quỹ đạo tròn cố định.

Câu 4. Bốn nguyên tố sau đều thuộc chu kì 2. Nguyên tố nào có tính phi kim mạnh nhất?

- A. beryllium (Be, $Z = 4$) B. lithium (Li, $Z = 3$) C. boron (B, $Z = 5$) D. carbon (C, $Z = 6$)

PHẦN II. TỰ LUẬN**Câu 5.** Nguyên tử của nguyên tố X có cấu hình electron $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^8 4s^2$. Nguyên tố X thuộc chu kì nào?

.....

.....

.....

Câu 6. Cho năm phát biểu về đối tượng nghiên cứu của Hóa học: (1) Hóa học chỉ nghiên cứu màu sắc của chất, không xét cấu trúc hay phản ứng. (2) Hóa học không nghiên cứu vật liệu hay quá trình trong sản xuất. (3) Hóa học chỉ nghiên cứu những chất do con người tổng hợp. (4) Sự biến đổi chất luôn kèm theo biến đổi năng lượng. (5) Hóa học nghiên cứu thành phần, cấu trúc, tính chất và sự biến đổi của chất. Có bao nhiêu phát biểu đúng?

.....

.....

.....

Câu 7. Cho kí hiệu nguyên tử $^{20}_{10}\text{Ne}$. Tính số neutron trong hạt nhân nguyên tử ấy.

.....

.....

.....