



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.GK1.064

## PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

**Câu 1.** Theo nguyên lí vững bền, trong bốn phân lớp sau, phân lớp nào được electron điền vào **sau cùng**?

- A. 5s                                  B. 3d                                  C. 2s                                  D. 4d

**Câu 2.** Lothar Meyer vẽ đồ thị thể tích nguyên tử theo khối lượng nguyên tử, làm lộ ra tính tuần hoàn vào năm nào?

- A. 1894                                  B. 1866                                  C. 1870                                  D. 1817

**Câu 3.** Hai đồng vị  $^{79}\text{Br}$  và  $^{81}\text{Br}$  của bromine khác nhau về

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

**Câu 4.** Bốn nguyên tố cùng chu kì 3 theo thứ tự trái sang phải: Na Mg P Cl. Bảng độ âm điện trên cùng thang đo ghi Na: 2, 19 Mg: 1, 31 P: 0, 93 Cl: 3, 16. Biết đúng một cặp nhân đã bị đổi chỗ; các giá trị số đúng. Cặp nhân nào cần hoán đổi lại?

- A. Na và P                                  B. Mg và P                                  C. Na và Cl                                  D. Na và Mg

**Câu 5.** Thorium (Th) nằm ở ô số 90, chu kì 7, nhóm IIIB. Nguyên tố ấy thuộc khối nào?

- A. khối *f*                                  B. khối *d*                                  C. khối *s*                                  D. khối *p*

**Câu 6.** Orbital *p* có hình dạng

- A. Phức tạp hơn nữa, nhiều thùy.  
B. Hình số tám nổi, gồm hai khối cầu méo úp vào nhau.  
C. Phức tạp, phần lớn có bốn thùy.  
D. Khối cầu có tâm là hạt nhân.

## PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

**Câu 7.** Cho bốn cặp “tình huống – cách xử lí”: (1) đun nóng chất lỏng trong ống nghiệm – nghiêng ống và hướng miệng ống về phía không có người. (2) acid loãng bắn vào tay – dùng quả bóp cao su để hút. (3) lấy hóa chất lỏng vào pipette – xử lí như chất thải, không dùng. (4) gặp một lọ hóa chất đã mất nhãn – rửa ngay dưới vòi nước chảy nhiều phút rồi báo giáo viên. Có bao nhiêu cặp ghép đúng?**Câu 8.** Cho các mô hình nguyên tử (liệt kê không theo thứ tự): mô hình Thomson; mô hình Rutherford; mô hình nguyên tử hiện đại; mô hình Rutherford - Bohr. Theo thứ tự ra đời, “mô hình Thomson” đứng thứ mấy?

**Câu 9.** Các bước sau của tiến trình nghiên cứu hóa học được liệt kê không theo thứ tự: nêu giả thuyết; thiết kế và tiến hành thí nghiệm; rút ra kết luận; xác định vấn đề nghiên cứu; viết báo cáo; xử lý số liệu. Trong tiến trình đúng, bước “nêu giả thuyết” đứng thứ mấy?

**Câu 10.** Nguyên tố carbon có kí hiệu C và cấu hình electron  $1s^2 2s^2 2p^2$ . Cho biết số thứ tự nhóm A của nguyên tố ấy.