



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 26/10/2026

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: H10.GK1.101

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Trong tiến trình nghiên cứu hóa học, bước “thiết kế và tiến hành thí nghiệm” có nội dung là

- A. Đưa ra dự đoán có thể kiểm tra được bằng thí nghiệm.
B. Nêu rõ câu hỏi cần trả lời.
C. Tính toán, lập bảng, vẽ đồ thị và ước lượng sai số.
D. Chọn dụng cụ, hóa chất và cách đo phù hợp.

Câu 2. Chu kì 5 của bảng tuần hoàn gồm bao nhiêu nguyên tố?

- A. 18 B. 32 C. 10 D. 2

Câu 3. Bốn nguyên tố sau đều thuộc chu kì 2. Nguyên tố nào có tính phi kim mạnh nhất?

- A. oxygen (O, $Z = 8$) B. fluorine (F, $Z = 9$) C. carbon (C, $Z = 6$) D. lithium (Li, $Z = 3$)

Câu 4. Nguyên tử chlorine có kí hiệu Cl và số hiệu nguyên tử $Z = 17$. Cấu hình electron của nguyên tử ấy là $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$. Nguyên tử ấy có bao nhiêu electron ở lớp ngoài cùng?

- A. 17 B. 5 C. 7 D. 3

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 5. 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 thuộc chu kì nào?**Câu 6.** Phân lớp 4s chứa được tối đa bao nhiêu electron?

PHẦN III. TỰ LUẬN

Câu 7. Cho năm phát biểu về vai trò của Hóa học: (1) Chất thải hóa học đều tự phân hủy nên không cần quản lí. (2) Hóa học xanh ưu tiên giảm chất độc, chất thải và tiêu hao năng lượng ngay từ khâu thiết kế. (3) Phát triển bền vững đòi hỏi cân đối giữa lợi ích kinh tế và bảo vệ môi trường. (4) Hóa học xanh chỉ lo xử lí chất thải sau khi đã tạo ra chúng. (5) Có thể tăng tùy ý liều hóa chất nếu sản phẩm ban đầu có tác dụng mong muốn. Có bao nhiêu phát biểu không đúng?

.....

.....

.....

Câu 8. Lothar Meyer vẽ đồ thị thể tích nguyên tử theo khối lượng nguyên tử, làm lộ ra tính tuần hoàn vào năm nào?

.....

.....

.....