



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 24/09/2026

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: H10.GK1.110

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Việc đầu tiên phải làm trước khi sử dụng một hóa chất trong phòng thực hành là

- A. người thử để nhận biết hóa chất. B. đọc nhãn và biểu tượng cảnh báo nguy hại trên lọ.
C. đổ ra đĩa cho dễ quan sát màu sắc. D. nếm thử một lượng rất nhỏ.

Câu 2. Chu kì 6 của bảng tuần hoàn gồm bao nhiêu nguyên tố?

- A. 33 B. 8 C. 12 D. 32

Câu 3. Trong tiến trình nghiên cứu hóa học, bước ngay sau “rút ra kết luận” là

- A. Thiết kế và tiến hành thí nghiệm. B. Xác định vấn đề nghiên cứu.
C. Viết báo cáo. D. Nêu giả thuyết.

Câu 4. Trong chu kì 3, đi từ silicon (Si, $Z = 14$) đến chlorine (Cl, $Z = 17$) theo chiều tăng dần điện tích hạt nhân, độ âm điện của các nguyên tố

- A. tăng dần B. giảm dần C. giảm rồi tăng D. không đổi

Câu 5. Nguyên tố magnesium có kí hiệu Mg và cấu hình electron $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$. Nguyên tố ấy thuộc chu kì nào?

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

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 6. Phổ khối lượng của một mẫu gallium cho hai tín hiệu: tín hiệu ở $m/z = 69$ có cường độ tương đối 19, tín hiệu ở $m/z = 71$ có cường độ tương đối 14 (ion đều mang một đơn vị điện tích). Tính phần trăm số nguyên tử của đồng vị ^{69}Ga (làm tròn đến hàng phần mười).

.....
.....
.....

Câu 7. 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. Tính số electron tối đa lớp ấy chứa được.

.....
.....
.....