

**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 28/10/2026*

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: H10.GK1.159**PHẦN I. TRẢ LỜI NGẮN**

Câu 1. Cho năm phát biểu về vai trò của Hóa học: (1) Sử dụng hóa chất có trách nhiệm đòi hỏi đúng liều, đúng mục đích và quản lý chất thải phù hợp. (2) Phát triển bền vững đòi hỏi cân đối giữa lợi ích kinh tế và bảo vệ môi trường. (3) Hóa học góp phần phát triển thuốc, vật liệu, phân bón, nhiên liệu và công nghệ xử lý môi trường. (4) Hóa học không liên quan gì tới lĩnh vực năng lượng. (5) Hóa học xanh ưu tiên giảm chất độc, chất thải và tiêu hao năng lượng ngay từ khâu thiết kế. Có bao nhiêu phát biểu đúng?

Câu 2. Nguyên tử bromine $^{80}_{35}\text{Br}$ trung hòa về điện, có số khối 80. Tính số neutron trong hạt nhân nguyên tử ấy.

Câu 3. Cho Li có độ âm điện 0,98, Na có độ âm điện 0,93. Hai nguyên tố cùng thuộc nhóm IA. Độ âm điện giảm bao nhiêu khi đi từ Li xuống Na?

Câu 4. Nguyên tố magnesium có kí hiệu Mg và cấu hình electron $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$. Nguyên tố ấy đứng ở ô số bao nhiêu trong bảng tuần hoàn?

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 5. Một mẫu gallium chỉ chứa hai đồng vị ^{69}Ga và ^{71}Ga đồng vị ^{69}Ga chiếm 30% số nguyên tử. Tính nguyên tử khối trung bình của mẫu ấy.

.....

.....

.....

Câu 6. Một nguyên tử có đường kính $2 \cdot 10^{-10}$ m, còn hạt nhân của nó có đường kính $5 \cdot 10^{-14}$ m. Tính số lần đường kính nguyên tử lớn hơn đường kính hạt nhân.

.....

.....

.....