

**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 18/09/2026*

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: H10.GK1.142**PHẦN I. TRẢ LỜI NGẮN**

Câu 1. Cho năm phát biểu về vai trò của Hóa học: (1) Có thể tăng tùy ý liều hóa chất nếu sản phẩm ban đầu có tác dụng mong muốn. (2) Cùng một hóa chất có thể có lợi hoặc có hại tùy liều lượng và cách dùng. (3) Hóa học xanh chỉ lo xử lý chất thải sau khi đã tạo ra chúng. (4) Hóa học góp phần phát triển thuốc, vật liệu, phân bón, nhiên liệu và công nghệ xử lý môi trường. (5) Phát triển bền vững đòi hỏi cân đối giữa lợi ích kinh tế và bảo vệ môi trường. Có bao nhiêu phát biểu đúng?

Câu 2. Nguyên tử fluorine có hạt nhân gồm 9 proton và 10 neutron. Tính số khối của nguyên tử ấy.

Câu 3. Iron nằm ở chu kì 4, nhóm VIIIB. Chu kì 4 gồm bao nhiêu nguyên tố?

Câu 4. Nguyên tử của nguyên tố X có cấu hình electron $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^2$. Nguyên tử X có bao nhiêu electron hoá trị?

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 5. Một mẫu magnesium chỉ chứa hai đồng vị ^{24}Mg và ^{26}Mg đồng vị ^{24}Mg chiếm 40% số nguyên tử. Tính khối lượng đồng vị ^{24}Mg có trong 45 g magnesium (làm tròn đến hàng phần mười).

.....

.....

.....

Câu 6. Phổ khối lượng của một mẫu carbon cho hai tín hiệu: tín hiệu ở $m/z = 12$ có cường độ tương đối 97, tín hiệu ở $m/z = 13$ có cường độ tương đối 79 (ion đều mang một đơn vị điện tích). Tính phần trăm số nguyên tử của đồng vị ^{12}C (làm tròn đến hàng phần mười).

.....

.....

.....