kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

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 08/10/2026*

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

**Mã đề: H10.GK1.117**

## PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

**Câu 1.** Nguyên tố hydrogen có kí hiệu H và cấu hình electron $1s^1$. Nguyên tố nào sau đây cùng nhóm A với nguyên tố ấy?

**A.** potassium (K) **B.** magnesium (Mg) **C.** aluminium (Al) **D.** sulfur (S)

**Câu 2.** Hai nguyên tử là đồng vị của nhau khi chúng có

**A.** cùng số khối nhưng khác số proton.
**B.** cùng số neutron nhưng khác số proton.
**C.** cùng số proton nhưng khác số neutron.
**D.** cùng số proton và cùng số neutron.

**Câu 3.** Lớp vỏ nguyên tử được tạo nên từ

**A.** các neutron chuyển động quanh hạt nhân.
**B.** các proton chuyển động quanh hạt nhân.
**C.** các proton và neutron.
**D.** các electron chuyển động quanh hạt nhân.

**Câu 4.** Phổ khối lượng của một mẫu nitrogen cho hai tín hiệu: tín hiệu ở $m/z = 14$ có cường độ tương đối 57, tín hiệu ở $m/z = 15$ có cường độ tương đối 5 (ion đều mang một đơn vị điện tích). Phần trăm số nguyên tử của đồng vị $^{14}$N bằng (làm tròn đến hàng phần mười).

**A.** $57\,\%$ **B.** $91,9\,\%$ **C.** $1140\,\%$ **D.** $8,1\,\%$

**Câu 5.** Trong tiến trình nghiên cứu hóa học, bước "nêu giả thuyết" 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.** Chọn dụng cụ, hóa chất và cách đo phù hợp.
**D.** Tính toán, lập bảng, vẽ đồ thị và ước lượng sai số.

## PHẦN II. TỰ LUẬN

**Câu 6.** Uranium (U) nằm ở ô số 92, chu kì 7, nhóm IIIB. Lớp ngoài cùng của nguyên tử ấy có bao nhiêu electron?

.....

.....

.....

**Câu 7.** IUPAC đặt tên bốn nguyên tố cuối cùng, hoàn tất chu kì bảy của bảng tuần hoàn vào năm nào?

.....

.....

.....