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 05/09/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.GK1.168

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Nguyên tố hóa học là tập hợp các nguyên tử có cùng

A. số neutron.
B. số khối.
C. tổng số hạt trong nguyên tử.
D. số proton.

Câu 2. Nguyên tử sulfur $(\mathrm{S}, Z = 16)$ có electron phân bố theo lớp là $2, 8, 6$. Xét lớp electron thứ 1 (lớp K) của nguyên tử ấy. Lớp ấy chứa được tối đa bao nhiêu electron?

A. 2 **B.** 4 **C.** 8 **D.** 1

Câu 3. Một mẫu chlorine chỉ chứa hai đồng vị $^{35}\mathrm{Cl}$ và $^{37}\mathrm{Cl}$ đồng vị $^{35}\mathrm{Cl}$ chiếm 60% số nguyên tử. Nguyên tử khối trung bình của mẫu ấy bằng

A. 36 **B.** $35,8$ **C.** 35 **D.** $36,2$

Câu 4. Sản phẩm "chất dẻo, cao su và sợi tổng hợp" là đóng góp của Hóa học cho lĩnh vực nào?

A. Chế biến và bảo quản thực phẩm.
B. Y học và chăm sóc sức khỏe.
C. Vật liệu.
D. Bảo vệ môi trường.

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 5. Bốn nguyên tố có số hiệu nguyên tử 9, 8, 4, 6 cùng thuộc chu kì 2. Nguyên tố có độ âm điện lớn nhất mang số hiệu nguyên tử bằng bao nhiêu?

.....

.....

.....

Câu 6. Nguyên tử sulfur $(\mathrm{S}, Z = 16)$ có cấu hình electron $1\mathrm{s}^2\,2\mathrm{s}^2\,2\mathrm{p}^6\,3\mathrm{s}^2\,3\mathrm{p}^4$. Ion đơn nguyên tử do nguyên tử ấy tạo thành mang điện tích bằng bao nhiêu?

.....

.....

.....

Câu 7. Antoine Lavoisier lập bảng liệt kê ba mươi ba chất khi ấy được coi là nguyên tố vào năm nào?

.....

.....

.....