kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 2 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 06/09/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.GK1.076

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Phân lớp $3s$ có bao nhiêu orbital?

A. 5 **B.** 4 **C.** 2 **D.** 1

Câu 2. Khối s của bảng tuần hoàn gồm

A. các nhóm B **B.** họ lanthan và họ actini

C. nhóm IA và IIA **D.** các nhóm IIIA đến VIIIA

Câu 3. Theo nguyên lí vững bền, trong bốn phân lớp sau, phân lớp nào được electron điền vào **sau cùng**?

A. 3p **B.** 6s **C.** 2p **D.** 3d

Câu 4. Nguyên tử chlorine có hạt nhân gồm 17 proton và 18 neutron. Điện tích hạt nhân của nguyên tử ấy bằng

A. $17+$ **B.** $34+$ **C.** $18+$ **D.** $35+$

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 5. Aluminium nằm ở chu kì 3, nhóm IIIA. Chu kì 3 gồm bao nhiêu nguyên tố?

Câu 6. Nguyên tử phosphorus có số khối 31 lấy 1 amu $= 1,661 \cdot 10^{-24}$ g. Tính khối lượng gần đúng của nguyên tử ấy, theo đơn vị 10^{-23} g (làm tròn đến hàng phần trăm).

PHẦN III. TỰ LUẬN

Câu 7. Cho năm phát biểu về đối tượng nghiên cứu của Hóa học: (1) Biến đổi hóa học tạo ra chất mới, còn biến đổi vật lí thì không. (2) Hòa tan đường vào nước là một biến đổi hóa học. (3) Sủi bọt khí, đổi màu hay tạo kết tủa là những dấu hiệu gợi ý đã có phản ứng hóa học. (4) Đối tượng của hóa học trải từ hạt vi mô đến vật liệu và quá trình ở quy mô sản xuất. (5) Không thể dự đoán tính chất của chất khi đã biết cấu trúc của nó. Có bao nhiêu phát biểu đúng?

.....

.....

.....

Câu 8. Trong hai mốc — Lothar Meyer vẽ đồ thị thể tích nguyên tử theo khối lượng nguyên tử, làm lộ ra tính tuần hoàn, và IUPAC đặt tên bốn nguyên tố cuối cùng, hoàn tất chu kì bảy của bảng tuần hoàn — mốc muộn hơn rơi vào năm nào?

.....

.....

.....