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 30/10/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.GK1.128

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Theo nguyên lí Pauli, mỗi orbital của phân lớp 2p chứa được tối đa bao nhiêu electron?

A. 6 **B.** 1 **C.** 2 **D.** 3

Câu 2. Trong bốn mốc sau, mốc nào diễn ra sớm nhất?

A. Antoine Lavoisier lập bảng liệt kê ba mươi ba chất khi ấy được coi là nguyên tố

B. John Newlands nêu quy luật bát bộ: xếp theo khối lượng nguyên tử tăng dần thì tính chất lặp lại sau mỗi tám nguyên tố

C. Lothar Meyer vẽ đồ thị thể tích nguyên tử theo khối lượng nguyên tử, làm lộ ra tính tuần hoàn

D. IUPAC đặt tên bốn nguyên tố cuối cùng, hoàn tất chu kì bảy của bảng tuần hoàn

Câu 3. Sản phẩm "hóa chất keo tụ để xử lí nước thải" là đóng góp của Hóa học cho lĩnh vực nào?

A. Bảo vệ môi trường và xử lí ô nhiễm. **B.** Nông nghiệp và trồng trọt.

C. Y học và chăm sóc sức khỏe. **D.** Công nghiệp vật liệu.

Câu 4. Iodine (I) nằm ở ô số 53, chu kì 5, nhóm VIIA. Nguyên tố ấy thuộc khối nào?

A. khối f **B.** khối d **C.** khối s **D.** khối p

Câu 5. Trong mô hình ion đơn nguyên tử, ion X^{2-} có 54 electron. Nguyên tử X trung hòa ở trạng thái cơ bản có 5 lớp electron, lớp ngoài cùng có 6 electron. Bộ kết quả nào đúng?

A. $Z = 56$ chu kì 5 nhóm VIA. **B.** $Z = 52$ tellurium (Te); chu kì 5 nhóm VIA.

C. $Z = 54$ chu kì 5 nhóm VIA. **D.** $Z = 52$ chu kì 6 nhóm VIA.

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 6. Gold nằm ở chu kì 6, nhóm IB. Chu kì 6 gồm bao nhiêu nguyên tố?

.....

.....

.....

Câu 7. Cho năm hiện tượng sau: (1) nến bị đun nóng chảy thành nến lỏng. (2) đập nhỏ một viên đá vôi thành bột. (3) kéo sợi dây đồng thành dây mảnh hơn. (4) cơm nếp lên men thành rượu. (5) nhỏ giấm vào vỏ trứng thấy sủi bọt khí. Có bao nhiêu hiện tượng là biến đổi vật lí?

.....

.....

.....