kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 1 trang)

CUỐI KỲ 1 - NĂM HỌC 2026–2027

MÔN: HÓA HỌC - LỚP 10

*Thời gian làm bài: **50 phút**, không kể thời gian phát đề*

Phát hành ngày 30/10/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.CK1.145

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Trong nguyên tử, hạt không mang điện là

A. proton. **B.** neutron. **C.** hạt nhân. **D.** electron.

Câu 2. Nguyên tố X nằm ở ô số 38, chu kì 5, nhóm IIA của bảng tuần hoàn. Nguyên tử X có

A. 5 lớp electron, lớp ngoài cùng có 2 electron **B.** 6 lớp electron, lớp ngoài cùng có 2 electron

C. 2 lớp electron, lớp ngoài cùng có 5 electron **D.** 5 lớp electron, lớp ngoài cùng có 6 electron

Câu 3. Lithium (Li) nằm ở ô số 3, chu kì 2, nhóm IA. Nguyên tố ấy thuộc khối nào?

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

Câu 4. Trong phân tử sulfur dioxide (SO_2), cặp electron dùng chung của mỗi liên kết

A. bị lệch về phía nguyên tử có độ âm điện nhỏ hơn **B.** bị lệch về phía nguyên tử có độ âm điện lớn hơn

C. nằm chính giữa hai nguyên tử **D.** chuyển hẳn sang một nguyên tử

Câu 5. Trong chu kì 2, đi từ lithium (Li, $Z = 3$) đến beryllium (Be, $Z = 4$) theo chiều tăng dần điện tích hạt nhân, độ âm điện của các nguyên tố

A. giảm dần **B.** không đổi **C.** tăng dần **D.** giảm rồi tăng

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 6. Phân tử hydrogen chloride (HCl) có bao nhiêu cặp electron dùng chung?

.....

.....

.....

Câu 7. Tổng số electron hoá trị dùng để viết công thức Lewis của ion ammonium (NH_4^+) bằng bao nhiêu?

.....

.....

.....