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.CK1.143**

## 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?

.....

.....

.....