kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

*(Đề thi có 2 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 09/10/2026*

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

**Mã đề: H10.CK1.058**

## PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

**Câu 1.** Thí nghiệm bắn hạt alpha vào lá vàng mỏng của Rutherford cho kết luận nào?

**A.** Electron chuyển động trên các quỹ đạo tròn xác định.

**B.** Nguyên tử là một khối cầu đặc, điện tích phân bố đều.

**C.** Nguyên tử có hạt nhân rất nhỏ mang điện dương, phần còn lại gần như rỗng.

**D.** Hạt nhân nguyên tử mang điện âm.

**Câu 2.** Boron $(\mathrm{B}, Z = 5)$ thuộc chu kì 2, nhóm IIIA. Công thức oxide cao nhất của nguyên tố ấy là

**A.** $\mathrm{B_2O_3}$ **B.** $\mathrm{BO_2}$ **C.** $\mathrm{BO}$ **D.** $\mathrm{B_2O_5}$

**Câu 3.** Cho $E_b(\mathrm{C=O}) = 745$ kJ/mol. Năng lượng cần để phá vỡ 6 mol liên kết $\mathrm{C=O}$ ở thể khí bằng

**A.** 751 kJ **B.** 4470 kJ **C.** 1788 kJ **D.** 745 kJ

**Câu 4.** Cho kí hiệu nguyên tử ${}^{11}{}_{5}\mathrm{B}$. Số hiệu nguyên tử của nguyên tố ấy bằng

**A.** 11 **B.** 10 **C.** 5 **D.** 6

**Câu 5.** Theo định luật tuần hoàn, tính chất của các nguyên tố và đơn chất, cũng như thành phần và tính chất của các hợp chất tạo nên từ các nguyên tố đó

**A.** biến đổi tuần hoàn theo chiều tăng của khối lượng nguyên tử

**B.** không đổi khi điện tích hạt nhân nguyên tử tăng dần

**C.** biến đổi liên tục theo chiều tăng của điện tích hạt nhân nguyên tử

**D.** biến đổi tuần hoàn theo chiều tăng của điện tích hạt nhân nguyên tử

**Câu 6.** Giữa các phân tử chất nào sau đây có liên kết hydrogen?

**A.** oxygen $(\mathrm{O_2})$ **B.** hydrogen fluoride $(\mathrm{HF})$

**C.** nitrogen $(\mathrm{N_2})$ **D.** chlorine $(\mathrm{Cl_2})$

## PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

**Câu 7.** Phân lớp $1s$ đã có 1 electron. Tính số electron mà phân lớp ấy còn nhận thêm được.

**Câu 8.** Nguyên tử của nguyên tố X có cấu hình electron $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^1$. Nguyên tử X có bao nhiêu electron hoá trị?

**Câu 9.** Kim loại lithium (Li) tác dụng với phi kim oxygen (O) tạo thành hợp chất ion. Trong công thức hợp chất ấy, chỉ số của Li bằng bao nhiêu?

**Câu 10.** Nguyên tử của một nguyên tố có tổng số hạt proton, neutron và electron bằng 10, trong đó số hạt mang điện nhiều hơn số hạt không mang điện là 2. Tính số neutron của nguyên tử ấy.