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 01/11/2026*

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

**Mã đề: H10.CK1.108**

## PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

**Câu 1.** So sánh liên kết $\sigma$ và liên kết $\pi$, phát biểu nào sau đây đúng?

**A.** Liên kết $\sigma$ bền hơn vì vùng xen phủ lớn hơn và nằm trên đường nối hai hạt nhân

**B.** Liên kết $\pi$ hình thành do xen phủ trục, $\sigma$ do xen phủ bên

**C.** Liên kết $\pi$ bền hơn vì có hai vùng xen phủ ở hai phía

**D.** Hai loại liên kết bền như nhau vì đều là liên kết cộng hoá trị

**Câu 2.** Nguyên tố X nằm ở ô số 11, chu kì 3, nhóm IA của bảng tuần hoàn. Đơn chất X là

**A.** hợp chất **B.** phi kim **C.** khí hiếm **D.** kim loại

**Câu 3.** Nguyên tử sulfur $(\mathrm{S}, Z = 16)$ có electron phân bố theo lớp là $2, 8, 6$. Nguyên tử ấy có bao nhiêu lớp electron?

**A.** 6 **B.** 4 **C.** 3 **D.** 16

**Câu 4.** Phân lớp $2s$ có bao nhiêu orbital?

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

## PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

**Câu 5.** Phân tử acetylene $(\mathrm{C_2H_2})$ có bao nhiêu cặp electron dùng chung?

**Câu 6.** Nguyên tử nguyên tố X có tổng số hạt proton, neutron và electron bằng 46 số hạt mang điện nhiều hơn số hạt không mang điện là 14. Tính số hiệu nguyên tử của X.

## PHẦN III. TỰ LUẬN

**Câu 7.** Cho năm phát biểu về an toàn phòng thực hành: (1) Khi đun ống nghiệm nên hướng miệng ống về phía mình để dễ quan sát. (2) Khi pha loãng sulfuric acid đặc, rót từ từ acid vào nước và khuấy đều. (3) Pha loãng sulfuric acid đặc an toàn nhất bằng cách rót nhanh nước vào acid. (4) Phải đọc nhãn và biểu tượng cảnh báo nguy hại trước khi dùng hóa chất. (5) Có thể ngửi trực tiếp mọi hóa chất để nhận biết chúng. Có bao nhiêu phát biểu đúng?

.....

.....

.....

**Câu 8.** Nguyên tử oxygen $(\mathrm{O}, Z = 8)$ có cấu hình electron $1s^2\,2s^2\,2p^4$. Nguyên tử ấy nhường hoặc nhận bao nhiêu electron để đạt cấu hình bền của khí hiếm gần nhất?

.....

.....

.....