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 28/09/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.CK1.127

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Liên kết σ trong phân tử iodine (I_2) hình thành do sự xen phủ trục giữa hai orbital thuộc kiểu

A. $s-p$ **B.** $s-s$ **C.** $p-p$ xen phủ bên **D.** $p-p$

Câu 2. Bốn nguyên tố sau đều thuộc chu kì 2. Nguyên tử của nguyên tố nào có bán kính lớn nhất?

A. beryllium (Be, $Z=4$) **B.** oxygen (O, $Z=8$) **C.** nitrogen (N, $Z=7$) **D.** carbon (C, $Z=6$)

Câu 3. Nguyên tố X nằm ở ô số 13, chu kì 3, nhóm IIIA. Cấu hình electron của nguyên tử X là

A. $1s^2\,2s^2\,2p^6\,3s^2$ **B.** $1s^2\,2s^2\,2p^6\,3s^2\,3p^1$ **C.** $1s^2\,2s^2\,2p^6\,3s^2\,3p^3$ **D.** $1s^2\,2s^2\,2p^6\,3s^2\,3p^2$

Câu 4. Đại lượng nào sau đây **không** biến đổi tuần hoàn theo chiều tăng của điện tích hạt nhân?

A. độ âm điện **B.** bán kính nguyên tử

C. số proton trong hạt nhân **D.** hoá trị cao nhất với oxygen

Câu 5. Nguyên tử aluminium (Al, $Z=13$) có 3 electron ở lớp ngoài cùng. Ion Al^{3+} có cấu hình electron giống nguyên tử khí hiếm nào?

A. Ne **B.** Ar **C.** He **D.** Kr

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 6. Carbon nằm ở chu kì 2, nhóm IVA. Chu kì 2 gồm bao nhiêu nguyên tố?

.....

.....

.....

Câu 7. Bốn nguyên tố có số hiệu nguyên tử 11, 13, 15, 17 cùng thuộc chu kì 3. Nguyên tố có hydroxide mang tính base mạnh nhất có số hiệu nguyên tử bằng bao nhiêu?

.....

.....

.....