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 31/10/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.CK1.069

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Cho kí hiệu nguyên tử ${}^{7}{}_{3}\text{Li}$. Nguyên tử ấy có bao nhiêu neutron?

A. 4 **B.** 7 **C.** 10 **D.** 3

Câu 2. Orbital nguyên tử là

A. quỹ đạo tròn mà electron chuyển động quanh hạt nhân.

B. lớp vỏ ngoài cùng của nguyên tử.

C. vùng không gian chứa hạt nhân nguyên tử.

D. vùng không gian quanh hạt nhân mà xác suất tìm thấy electron là lớn nhất.

Câu 3. Nguyên tử chlorine có số khối 35 lấy 1 amu $= 1,661 \cdot 10^{-24}$ g. Khối lượng gần đúng của nguyên tử ấy bằng bao nhiêu, theo đơn vị 10^{-23} g?

A. 35 **B.** $5,81$ **C.** $58,14$ **D.** $210,72$

Câu 4. Nguyên tử của nguyên tố X có cấu hình electron $1s^2\ 2s^2\ 2p^6$. Nguyên tố X thuộc chu kì

A. 2 **B.** 8 **C.** 3 **D.** 4

Câu 5. Liên kết trong hợp chất NaCl được hình thành nhờ

A. sự góp chung các cặp electron giữa hai nguyên tử

B. lực hút tĩnh điện giữa các ion mang điện trái dấu

C. sự dùng chung electron do một nguyên tử đóng góp

D. lực hút giữa hạt nhân nguyên tử này với hạt nhân nguyên tử kia

Câu 6. Cho bốn cặp ký hiệu hạt nhân giả định; E chỉ là ký hiệu chung, số Z quyết định nguyên tố. Chỉ xét định nghĩa đồng vị theo số proton/neutron, không suy độ bền hoặc sự tồn tại tự nhiên của các hạt nhân. Cặp 1: ${}^{12}{}_{6}\text{E}$ và ${}^{16}{}_{6}\text{E}$ Cặp 2: ${}^{12}{}_{6}\text{E}$ và ${}^{12}{}_{7}\text{E}$ Cặp 3: ${}^{12}{}_{6}\text{E}$ và ${}^{13}{}_{7}\text{E}$ Cặp 4: ${}^{12}{}_{6}\text{E}$ và ${}^{16}{}_{5}\text{E}$. Cặp nào là đồng vị?

A. ${}^{12}{}_{6}\text{E}$ và ${}^{16}{}_{5}\text{E}$ **B.** ${}^{12}{}_{6}\text{E}$ và ${}^{12}{}_{7}\text{E}$ **C.** ${}^{12}{}_{6}\text{E}$ và ${}^{16}{}_{6}\text{E}$ **D.** ${}^{12}{}_{6}\text{E}$ và ${}^{13}{}_{7}\text{E}$

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 7. Phân tử carbon disulfide (CS_2) có bao nhiêu liên kết σ?

Câu 8. Bốn nguyên tố có số hiệu nguyên tử 4, 5, 6, 7 cùng thuộc chu kì 2. Nguyên tố có hydroxide mang tính acid mạnh nhất có số hiệu nguyên tử bằng bao nhiêu?

Câu 9. Nguyên tố X nằm ở ô số 6, chu kì 2, nhóm IVA của bảng tuần hoàn. Lớp ngoài cùng của nguyên tử X có bao nhiêu electron?

Câu 10. Mỗi chu kì của bảng tuần hoàn góp tối đa bao nhiêu nguyên tố cho khối s?