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 04/09/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.CK1.077

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Lắp mô hình rỗng của phân tử methane (CH_4) bằng bộ que - quả cầu. Mỗi quả cầu trong mô hình tượng trưng cho

A. một cặp electron dùng chung
B. một phân tử
C. một electron hoá trị
D. một nguyên tử

Câu 2. Nguyên tử chlorine (Cl, $Z = 17$) có cấu hình electron $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^5$. Nguyên tử ấy có bao nhiêu electron ở lớp ngoài cùng?

A. 1 **B.** 17 **C.** 7 **D.** 3

Câu 3. Hạt proton nằm ở đâu trong nguyên tử và mang điện tích thế nào?

A. Ở lớp vỏ nguyên tử, không mang điện.
B. Ở hạt nhân, mang một đơn vị điện tích dương.
C. Ở hạt nhân, không mang điện.
D. Ở lớp vỏ nguyên tử, mang một đơn vị điện tích âm.

Câu 4. Hai nguyên tố As ($Z = 33$) và Se ($Z = 34$) cùng thuộc chu kì 4. Kết luận nào sau đây đúng?

A. Se có bán kính nguyên tử nhỏ hơn và độ âm điện lớn hơn As
B. Se có bán kính nguyên tử nhỏ hơn và tính kim loại mạnh hơn As
C. Se có bán kính nguyên tử lớn hơn và độ âm điện lớn hơn As
D. Hai nguyên tố có cùng bán kính nguyên tử vì cùng số lớp electron

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 5. Cho các phân tử Cl_2, CCl_4, H_2S, NH_3. Trong số đó có bao nhiêu phân tử phân cực?

Câu 6. Cho kí hiệu nguyên tử ${}^{16}_{8}O$. Tính số hiệu nguyên tử của nguyên tố ấy.

PHẦN III. TỰ LUẬN

Câu 7. Phân tử propane (C_3H_8) có tất cả bao nhiêu liên kết σ và π?

.....

.....

.....

Câu 8. Nguyên tử oxygen có kí hiệu O và số hiệu nguyên tử $Z = 8$. Cấu hình electron của nguyên tử ấy là $1s^2\ 2s^2\ 2p^4$. Nguyên tử ấy có bao nhiêu electron ở lớp ngoài cùng?

.....

.....

.....