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 15/09/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.CK1.193

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Lắp xong mô hình rỗng của hydrogen chloride (HCl), phân tử ấy có dạng hình học

A. thẳng **B.** tam giác phẳng **C.** gấp khúc **D.** chóp tam giác

Câu 2. Bốn ion Al^{3+} có $Z = 13$ Na^{+} có $Z = 11$ Mg^{2+} có $Z = 12$ O^{2-} có $Z = 8$ đều có 10 electron và cùng vỏ cấu hình $1s^2\,2s^2\,2p^6$. Trong mô hình so sánh của đề, khi cùng vỏ electron như nhau thì Z lớn hơn kéo vỏ chặt hơn, bán kính nhỏ hơn; bỏ qua các hiệu ứng phụ. Thứ tự bán kính từ lớn đến nhỏ theo mô hình là gì?

A. $Al^{3+} > Mg^{2+} > Na^{+} > O^{2-}$ **B.** $O^{2-} > Al^{3+} > Na^{+} > Mg^{2+}$

C. $O^{2-} > Na^{+} > Mg^{2+} > Al^{3+}$ **D.** $Na^{+} > O^{2-} > Mg^{2+} > Al^{3+}$

Câu 3. Giữa các phân tử chất nào sau đây có liên kết hydrogen?

A. dimethyl ether (CH_3OCH_3) **B.** methanol (CH_3OH)

C. hydrogen chloride (HCl) **D.** methane (CH_4)

Câu 4. Nguyên tố carbon (C, $Z = 6$) thuộc chu kì 2, nhóm IVA. Nguyên tố cùng nhóm IVA nhưng ở chu kì 3 có số hiệu nguyên tử bằng

A. 8 **B.** 24 **C.** 7 **D.** 14

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 5. Nguyên tử sulfur (S, $Z = 16$) có cấu hình electron $1s^2\,2s^2\,2p^6\,3s^2\,3p^4$. Ion đơn nguyên tử do nguyên tử ấy tạo thành mang điện tích bằng bao nhiêu?

.....

.....

.....

Câu 6. Cho biết KBr nóng chảy ở 734 °C, C_2H_5OH nóng chảy ở −114 °C, CH_4 nóng chảy ở −182 °C, C_6H_6 nóng chảy ở 5 °C. Nhiệt độ nóng chảy cao nhất trong số đó bằng bao nhiêu?

.....

.....

.....

Câu 7. Cho kí hiệu nguyên tử ${}^{32}_{16}S$. Tính số hiệu nguyên tử của nguyên tố ấy.

.....

.....

.....