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 14/10/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.CK1.097

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Trong công thức Lewis thoả mãn quy tắc octet của ozone (O_3) có liên kết cho - nhận. Liên kết cho - nhận là liên kết trong đó

A. cặp electron dùng chung do một nguyên tử đóng góp cả hai electron

B. các electron hoá trị chuyển động tự do giữa các nguyên tử

C. một nguyên tử nhường hẳn electron cho nguyên tử kia

D. mỗi nguyên tử đóng góp một electron vào cặp dùng chung

Câu 2. Tinh thể ZnS (zinc sulfide) gồm các ion Zn^{2+} và S^{2-} sắp xếp trật tự theo mạng kiểu sphalerite. Mỗi ion Zn^{2+} trong tinh thể ấy được bao nhiêu ion S^{2-} gần nhất bao quanh?

A. 2 **B.** 6 **C.** 5 **D.** 4

Câu 3. Bốn hydroxide sau ứng với bốn nguyên tố cùng thuộc chu kì 2. Hydroxide nào có tính base mạnh nhất?

A. HNO_3 **B.** $Be(OH)_2$ **C.** H_2CO_3 **D.** H_3BO_3

Câu 4. Hiệu độ âm điện của liên kết $Si-O$ bằng $1,54$. Liên kết ấy là liên kết

A. cộng hoá trị không phân cực **B.** ion

C. cộng hoá trị phân cực **D.** kim loại

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 5. Phân tử ethane (C_2H_6) có bao nhiêu liên kết π?

Câu 6. Cho kí hiệu nguyên tử ${}^{16}_{8}O$. Tính số neutron trong hạt nhân nguyên tử ấy.

PHẦN III. TỰ LUẬN

Câu 7. Cho năm hiện tượng sau: (1) đốt dây magnesium thấy sáng chói và tạo chất bột trắng. (2) sữa để lâu ngoài không khí bị chua. (3) đinh sắt để lâu trong không khí ẩm bị gỉ. (4) hòa tan muối ăn vào nước được dung dịch trong suốt. (5) đốt cháy khí gas trong bếp. Có bao nhiêu hiện tượng là biến đổi vật lí?

.....

.....

.....

Câu 8. Ion dương đơn nguyên tử khí M^{3+} có cấu hình electron trạng thái cơ bản $1s^1$. M trung hòa thuộc hai mươi nguyên tố đầu, được dùng bảng tuần hoàn để tra tên. Chỉ xét electron và nguyên tử trung hòa; không suy độ bền ion trong dung dịch. Xác định Z, tên nguyên tố, cấu hình electron trung hòa và số electron lớp ngoài cùng; giải thích thao tác hoàn nguyên ion.

.....

.....

.....