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 29/10/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.CK1.068

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Trong phân tử hydrogen sulfide (H_2S), liên kết giữa các nguyên tử được hình thành bằng cách

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

B. hai nguyên tử góp chung electron thành những cặp electron dùng chung

C. hai hạt nhân nguyên tử hút nhau

D. các electron tự do chuyển động trong toàn khối chất

Câu 2. Hiệu độ âm điện của liên kết H — H bằng 0. Liên kết ấy là liên kết

A. cộng hoá trị không phân cực

B. kim loại

C. ion

D. cộng hoá trị phân cực

Câu 3. Khối p của bảng tuần hoàn gồm

A. họ lanthan và họ actini

B. nhóm IA và IIA

C. các nhóm IIIA đến VIIIA

D. các nhóm B

Câu 4. Nguyên tử beryllium (Be, $Z = 4$) có electron phân bố theo lớp là $2, 2$. Nguyên tử ấy có bao nhiêu lớp electron?

A. 2 **B.** 4 **C.** 3 **D.** 5

Câu 5. Lắp mô hình rỗng của phân tử hydrogen sulfide (H_2S) bằng bộ que - quả cầu. Mỗi quả cầu trong mô hình tượng trưng cho

A. một electron hoá trị

B. một phân tử

C. một nguyên tử

D. một cặp electron dùng chung

Câu 6. Trên phổ khối lượng của một nguyên tố, hoành độ mỗi tín hiệu cho biết

A. phần trăm số nguyên tử của đồng vị ấy trong hỗn hợp các đồng vị của nguyên tố.

B. số proton của nguyên tố, nên mỗi tín hiệu ứng với một nguyên tố khác nhau.

C. nguyên tử khối trung bình của nguyên tố, tính từ mọi đồng vị có trong mẫu.

D. tỉ số m/z, ứng với số khối của một đồng vị khi ion mang một đơn vị điện tích.

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 7. Nguyên tố Ca (nguyên tử khối 40) nằm ở chu kì 4, nhóm IIA. Cho O = 16. Tính phần trăm khối lượng oxygen trong oxide cao nhất của nguyên tố ấy (làm tròn đến hàng phần mười).



Câu 8. Nguyên tố phosphorus $(\mathrm{P}, Z = 15)$ thuộc chu kì 3, nhóm VA. Nguyên tố cùng nhóm VA ở chu kì 4 có số hiệu nguyên tử bằng bao nhiêu?

Câu 9. Cho các mô hình nguyên tử (liệt kê không theo thứ tự): mô hình Rutherford - Bohr; mô hình nguyên tử hiện đại; mô hình Thomson; mô hình Rutherford. Theo thứ tự ra đời, "mô hình nguyên tử hiện đại" đứng thứ mấy?

Câu 10. Phân lớp 3d gồm bao nhiêu orbital?