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 16/10/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.CK1.136

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Điểm khác nhau căn bản giữa mô hình Rutherford - Bohr và mô hình nguyên tử hiện đại là

A. Bohr cho rằng nguyên tử có hạt nhân, còn mô hình hiện đại thì không.

B. Bohr cho rằng nguyên tử trung hòa, còn mô hình hiện đại thì không.

C. Bohr cho rằng electron có quỹ đạo xác định, còn mô hình hiện đại chỉ nói tới xác suất tìm thấy electron.

D. Mô hình hiện đại cho rằng electron đứng yên quanh hạt nhân.

Câu 2. Tinh thể KBr (potassium bromide) gồm các ion K^+ và Br^- sắp xếp trật tự theo mạng lập phương tâm diện. Một mẩu tinh thể ấy chứa 42 ion K^+. Số ion Br^- trong mẩu tinh thể là

A. 42 **B.** 43 **C.** 252 **D.** 44

Câu 3. Nguyên tử của nguyên tố X có cấu hình electron $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^1$. Nguyên tố X thuộc chu kì

A. 6 **B.** 3 **C.** 4 **D.** 5

Câu 4. Phân tử nào sau đây là phân tử phân cực?

A. nước (H_2O) **B.** chlorine (Cl_2) **C.** sulfur trioxide (SO_3) **D.** nitrogen (N_2)

Câu 5. Khi gặp một lọ hóa chất đã mất nhãn, cách làm đúng là

A. Nghiêng ống và hướng miệng ống về phía không có người.

B. Rót từ từ acid đặc vào nước rồi khuấy đều.

C. Dùng quả bóp cao su để hút.

D. Xử lí như chất thải, không dùng.

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 6. Tổng số electron hoá trị dùng để viết công thức Lewis của ion hydroxide (OH^-) bằng bao nhiêu?

.....

.....

.....

Câu 7. Cho CH_4 có khối lượng mol 16 và sôi ở $-162\ ^\circ C$, C_2H_6 có khối lượng mol 30 và sôi ở $-89\ ^\circ C$. Nhiệt độ sôi của hai chất ấy chênh nhau bao nhiêu độ?

.....

.....

.....