kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 1 trang)

GIỮA KỲ 1 - NĂM HỌC 2026–2027

MÔN: HÓA HỌC - LỚP 10

*Thời gian làm bài: **45 phút**, không kể thời gian phát đề*

Phát hành ngày 26/09/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.GK1.111

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Nguyên tử sodium (Na, $Z = 11$) có electron phân bố theo lớp là 2, 8, 1. Xét lớp electron thứ 1 (lớp K) của nguyên tử ấy. Lớp ấy đang có bao nhiêu electron?

A. 11 **B.** 3 **C.** 1 **D.** 2

Câu 2. Thí nghiệm bắn hạt alpha vào lá vàng mỏng của Rutherford cho kết luận nào?

A. Nguyên tử có hạt nhân rất nhỏ mang điện dương, phần còn lại gần như rỗng.

B. Nguyên tử là một khối cầu đặc, điện tích phân bố đều.

C. Electron chuyển động trên các quỹ đạo tròn xác định.

D. Hạt nhân nguyên tử mang điện âm.

Câu 3. Nguyên tử của nguyên tố X có cấu hình electron $1s^2\ 2s^2\ 2p^1$. Nguyên tố X đứng ở ô số

A. 5 **B.** 2 **C.** 6 **D.** 3

Câu 4. Phát biểu nào sau đây đúng về an toàn trong phòng thực hành hóa học?

A. Có thể dùng hóa chất mất nhãn nếu màu sắc trông quen thuộc.

B. Hóa chất thừa nên đổ trở lại lọ đựng ban đầu để tiết kiệm.

C. Khi đun ống nghiệm, hướng miệng ống về phía không có người.

D. Có thể ngửi trực tiếp mọi hóa chất để nhận biết chúng.

Câu 5. Trong nguyên tử, hạt không mang điện là

A. electron. **B.** neutron. **C.** hạt nhân. **D.** proton.

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 6. Sodium (Na) nằm ở ô số 11, chu kì 3, nhóm IA. Lớp ngoài cùng của nguyên tử ấy có bao nhiêu electron?

.....

.....

.....

Câu 7. Cho bán kính nguyên tử: Rb có $Z = 37$ và bán kính 248 pm, I có $Z = 53$ và bán kính 133 pm. Hai nguyên tố cùng thuộc chu kì 5. Bán kính nguyên tử giảm bao nhiêu picomet khi đi từ Rb sang I?

.....

.....

.....