kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 2 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 28/10/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.GK1.102

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. N ở bên trái O trong chu kì 2 S ở dưới O trong nhóm VIA. Chỉ dùng bán kính giảm từ trái sang phải trong cùng chu kì và tăng từ trên xuống trong cùng nhóm A; không dùng bảng số liệu. Kết luận nào chắc chắn suy ra?

A. $r_{\mathrm{O}} > r_{\mathrm{N}}$ và $r_{\mathrm{O}} > r_{\mathrm{S}}$.

B. $r_{\mathrm{N}} > r_{\mathrm{O}}$ và $r_{\mathrm{S}} > r_{\mathrm{O}}$ chưa suy được thứ tự giữa r_{N} và r_{S}.

C. $r_{\mathrm{N}} < r_{\mathrm{O}} < r_{\mathrm{S}}$.

D. $r_{\mathrm{N}} = r_{\mathrm{S}}$ vì hai xu hướng triệt tiêu.

Câu 2. Hóa học xanh là định hướng

A. giảm chất độc, chất thải và tiêu hao năng lượng ngay từ khâu thiết kế quy trình.

B. dùng thật nhiều hóa chất để tăng năng suất.

C. thay toàn bộ hóa chất bằng nguyên liệu tự nhiên bất kể hiệu quả.

D. chỉ xử lí chất thải sau khi quy trình đã tạo ra chúng.

Câu 3. Nguyên tử magnesium $(\mathrm{Mg}, Z = 12)$ có electron phân bố theo lớp là $2, 8, 2$. Xét lớp electron thứ 3 (lớp M) của nguyên tử ấy. Lớp ấy đang có bao nhiêu electron?

A. 9 **B.** 18 **C.** 12 **D.** 2

Câu 4. Cho kí hiệu nguyên tử ${}^{7}{}_{3}\mathrm{Li}$. Số hiệu nguyên tử của nguyên tố ấy bằng

A. 7 **B.** 4 **C.** 3 **D.** 6

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 5. Cho năm phát biểu về các mô hình nguyên tử: (1) Mỗi mô hình mới ra đời để sửa chỗ mô hình cũ không giải thích được. (2) Theo mô hình hiện đại, electron chuyển động trên các quỹ đạo tròn cố định. (3) Mô hình Thomson giải thích được kết quả thí nghiệm tán xạ hạt alpha. (4) Thí nghiệm tán xạ hạt alpha chứng tỏ nguyên tử là khối cầu đặc. (5) Orbital là vùng không gian quanh hạt nhân mà xác suất tìm thấy electron là lớn nhất. Có bao nhiêu phát biểu đúng?

Câu 6. Nguyên tử chlorine có số khối 35 lấy $1\ \text{amu} = 1,661 \cdot 10^{-24}$ g. Tính khối lượng gần đúng của nguyên tử ấy, theo đơn vị 10^{-23} g (làm tròn đến hàng phần trăm).

PHẦN III. TỰ LUẬN

Câu 7. Boron (B) nằm ở ô số 5, chu kì 2, nhóm IIIA. Lớp ngoài cùng của nguyên tử ấy có bao nhiêu electron?

.....

.....

.....

Câu 8. Nguyên tử aluminium (Al, $Z = 13$) có cấu hình electron $1s^2\,2s^2\,2p^6\,3s^2\,3p^1$. Nguyên tử ấy nhường hoặc nhận bao nhiêu electron để đạt cấu hình bền của khí hiếm gần nhất?

.....

.....

.....