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 14/10/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.GK1.028

TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Nguyên tử hydrogen $(\mathrm{H}, Z = 1)$ có cấu hình electron $1\mathrm{s}^1$. Phân lớp 1s của nguyên tử ấy đang giữ 1 electron. Nguyên tử ấy có bao nhiêu electron độc thân?

A. 1 **B.** 0 **C.** 3 **D.** 2

Câu 2. Nguyên tử aluminium $(\mathrm{Al}, Z = 13)$ có electron phân bố theo lớp là $2, 8, 3$. Xét lớp electron thứ 3 (lớp M) của nguyên tử ấy. Lớp ấy đang có bao nhiêu electron?

A. 3 **B.** 13 **C.** 9 **D.** 18

Câu 3. Trong tiến trình nghiên cứu hóa học, bước ngay sau "nêu giả thuyết" là

A. Xác định vấn đề nghiên cứu.
B. Thiết kế và tiến hành thí nghiệm.
C. Rút ra kết luận.
D. Xử lí số liệu.

Câu 4. Khi đánh giá một quy trình sản xuất hóa chất, cần xét

A. chỉ lượng chất thải rắn phát sinh.
B. đồng thời hiệu quả, an toàn và tác động môi trường theo vòng đời.
C. chỉ mức độ an toàn cho người vận hành.
D. chỉ hiệu quả sản xuất và giá thành.

Câu 5. Trong chu kì 3, đi từ magnesium $(\mathrm{Mg}, Z = 12)$ đến chlorine $(\mathrm{Cl}, Z = 17)$ theo chiều tăng dần điện tích hạt nhân, bán kính nguyên tử

A. giảm dần **B.** tăng dần **C.** không đổi **D.** tăng rồi giảm

Câu 6. Nguyên tố hóa học là tập hợp các nguyên tử có cùng

A. số khối.
B. số proton.
C. tổng số hạt trong nguyên tử.
D. số neutron.

Câu 7. Luận điểm đặc trưng của "mô hình Thomson" là

A. Electron chuyển động không theo quỹ đạo xác định, chỉ nói được xác suất tìm thấy.
B. Nguyên tử có hạt nhân rất nhỏ mang điện dương, phần còn lại gần như rỗng.
C. Electron chuyển động trên những quỹ đạo tròn có mức năng lượng xác định.
D. Nguyên tử là khối cầu điện dương có các electron gắn vào.

Câu 8. Trong nguyên tử, hạt không mang điện là

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

Câu 9. Trong chu kì 2, đi từ beryllium (Be, $Z = 4$) đến nitrogen (N, $Z = 7$) theo chiều tăng dần điện tích hạt nhân, độ âm điện của các nguyên tố

A. giảm dần **B.** giảm rồi tăng **C.** tăng dần **D.** không đổi

Câu 10. Silicon (Si) và aluminium (Al) cùng thuộc chu kì 3 vì hai nguyên tử của chúng có cùng

A. số neutron trong hạt nhân **B.** số hiệu nguyên tử

C. số electron lớp ngoài cùng **D.** số lớp electron