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 26/09/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.GK1.050

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Nguyên tố hóa học là tập hợp các nguyên tử có cùng

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

Câu 2. Trong chu kì 3, đi từ sodium (Na, $Z = 11$) đến sulfur (S, $Z = 16$) theo chiều tăng dần điện tích hạt nhân, độ âm điện của các nguyên tố

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

Câu 3. Theo nguyên lí Pauli, mỗi orbital của phân lớp 2p chứa được tối đa bao nhiêu electron?

A. 1
B. 2
C. 3
D. 6

Câu 4. Trong tiến trình nghiên cứu hóa học, bước ngay sau "nêu giả thuyết" là

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

Câu 5. Trong bảng tuần hoàn hiện đại, nitrogen (N) đứng ở ô số 7. Các nguyên tố được sắp xếp theo chiều tăng dần của

A. điện tích hạt nhân
B. độ âm điện
C. khối lượng nguyên tử
D. bán kính nguyên tử

Câu 6. Lớp electron thứ 3 chứa được tối đa bao nhiêu electron?

A. 14
B. 18
C. 9
D. 6

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 7. Nitrogen nằm ở chu kì 2, nhóm VA. Nguyên tử của nguyên tố ấy có bao nhiêu lớp electron?

Câu 8. Cho bán kính nguyên tử: C có $Z = 6$ và bán kính 77 pm, Si có $Z = 14$ và bán kính 117 pm. Hai nguyên tố cùng thuộc nhóm IVA. Bán kính nguyên tử Si gấp bao nhiêu lần bán kính nguyên tử C? (làm tròn đến hàng phần trăm).

Câu 9. Phosphorus (P) nằm ở ô số 15, chu kì 3, nhóm VA. Lớp ngoài cùng của nguyên tử ấy có bao nhiêu electron?

Câu 10. Nguyên tử của nguyên tố X có cấu hình electron $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 3d^7\ 4s^2$. Nguyên tử X có bao nhiêu electron hoá trị?

