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 06/10/2026*

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

**Mã đề: H10.GK1.024**

## TRẮC NGHIỆM

**Câu 1.** Khối $s$ của bảng tuần hoàn gồm

**A.** các nhóm IIIA đến VIIIA
**B.** các nhóm B
**C.** nhóm IA và IIA
**D.** họ lanthan và họ actini

**Câu 2.** Phát biểu nào sau đây đúng về đối tượng nghiên cứu của Hóa học?

**A.** Hóa học chỉ nghiên cứu những chất do con người tổng hợp.
**B.** Không thể dự đoán tính chất của chất khi đã biết cấu trúc của nó.
**C.** Mọi biến đổi vật lí đều tạo ra chất mới.
**D.** Sủi bọt khí, đổi màu hay tạo kết tủa là những dấu hiệu gợi ý đã có phản ứng hóa học.

**Câu 3.** Phân lớp $3s$ có bao nhiêu orbital?

**A.** 1
**B.** 3
**C.** 2
**D.** 4

**Câu 4.** Lớp vỏ nguyên tử được tạo nên từ

**A.** các proton chuyển động quanh hạt nhân.
**B.** các electron chuyển động quanh hạt nhân.
**C.** các neutron chuyển động quanh hạt nhân.
**D.** các proton và neutron.

**Câu 5.** Cho kí hiệu nguyên tử ${}^{23}_{11}\mathrm{Na}$. Số hiệu nguyên tử của nguyên tố ấy bằng

**A.** 23
**B.** 12
**C.** 11
**D.** 22

**Câu 6.** Trong chu kì 5, đi từ rubidium ($\mathrm{Rb}$, $Z = 37$) đến iodine ($\mathrm{I}$, $Z = 53$) theo chiều tăng dần điện tích hạt nhân, bán kính nguyên tử

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

**Câu 7.** Khi đánh giá một quy trình sản xuất hóa chất, cần xét

**A.** đồng thời hiệu quả, an toàn và tác động môi trường theo vòng đời.
**B.** chỉ hiệu quả sản xuất và giá thành, vì an toàn và môi trường đã có quy định riêng.
**C.** chỉ mức độ an toàn cho người vận hành, vì sự cố là rủi ro lớn nhất của nhà máy.
**D.** chỉ lượng chất thải rắn phát sinh, vì đó là phần dễ cân đo nhất.

**Câu 8.** Trong tiến trình nghiên cứu hóa học, bước "nêu giả thuyết" có nội dung là

**A.** Tính toán, lập bảng, vẽ đồ thị và ước lượng sai số.
**B.** Chọn dụng cụ, hóa chất và cách đo phù hợp.
**C.** Nêu rõ câu hỏi cần trả lời.
**D.** Đưa ra dự đoán có thể kiểm tra được bằng thí nghiệm.

**Câu 9.** Trong nguyên tử, hạt không mang điện là

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

**Câu 10.** Nguyên tử lithium (Li, $Z = 3$) có cấu hình electron $1s^2\,2s^1$. Khi tham gia phản ứng hoá học, nguyên tử ấy nhường hoặc nhận bao nhiêu electron để đạt cấu hình bền của khí hiếm gần nhất?

**A.** 2 **B.** 1 **C.** 3 **D.** 7