

**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 06/09/2026*

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: H10.GK1.009**TRẮC NGHIỆM****Câu 1.** Phát biểu nào sau đây đúng về đối tượng nghiên cứu của Hóa học?

- A. Không thể dự đoán tính chất của chất khi đã biết cấu trúc của nó.
B. Mọi biến đổi vật lý đều tạo ra chất mới.
C. Sự biến đổi chất luôn kèm theo biến đổi năng lượng.
D. Hóa học không nghiên cứu vật liệu hay quá trình trong sản xuất.

Câu 2. Nguyên tử boron có hạt nhân gồm 5 proton và 6 neutron. Điện tích hạt nhân của nguyên tử ấy bằng

- A. 10 + B. 6 + C. 11 + D. 5 +

Câu 3. Trên phổ khối lượng của một nguyên tố, hoành độ mỗi tín hiệu cho biết

- A. phần trăm số nguyên tử của đồng vị ấy.
B. tỉ số m/z , ứng với số khối của một đồng vị khi ion mang một đơn vị điện tích.
C. số proton của nguyên tố.
D. nguyên tử khối trung bình của nguyên tố.

Câu 4. Nguyên tử potassium (K, $Z = 19$) có electron phân bố theo lớp là 2, 8, 8, 1. Xét lớp electron thứ 4 (lớp N) của nguyên tử ấy. Lớp ấy còn nhận thêm được tối đa bao nhiêu electron nữa thì đầy?

- A. 31 B. 32 C. 1 D. 16

Câu 5. Người gộp các nguyên tố có tính chất giống nhau thành từng bộ ba là

- A. Lothar Meyer B. John Newlands C. Johann Döbereiner D. William Ramsay

Câu 6. Sản phẩm “phân đạm, phân lân và phân kali” là đóng góp của Hóa học cho lĩnh vực nào?

- A. Năng lượng và nhiên liệu. B. Nông nghiệp.
C. Lưu trữ năng lượng. D. Giao thông vận tải.

Câu 7. Nguyên tử beryllium (Be, $Z = 4$) có cấu hình electron $1s^2 2s^2$. Nguyên tố ấy là

- A. khí hiếm B. kim loại C. phi kim D. nguyên tố chuyển tiếp

Câu 8. Cho kí hiệu nguyên tử ${}^{39}_{19}\text{K}$. Số hiệu nguyên tử của nguyên tố ấy bằng

- A. 19 B. 38 C. 20 D. 39

Câu 9. Ô nguyên tố của magnesium ghi: số hiệu nguyên tử 12, kí hiệu Mg, nguyên tử khối 24. Con số 12 trong ô ấy cho biết

- A.** khối lượng của một nguyên tử tính theo amu **B.** số lớp electron của nguyên tử
C. số neutron trong hạt nhân nguyên tử **D.** số proton trong hạt nhân nguyên tử

Câu 10. Nguyên tố lithium có kí hiệu Li và cấu hình electron $1s^2 2s^1$. Nguyên tố ấy thuộc chu kì nào?

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