

**ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN**

(Đề thi có 1 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 01/09/2026*

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: H10.GK1.166**PHẦN I. TRẮC NGHIỆM****Câu 1.** Việc đầu tiên phải làm trước khi sử dụng một hóa chất trong phòng thực hành là

- A.** đọc nhãn và biểu tượng cảnh báo nguy hại trên lọ. **B.** ngửi thử để nhận biết hóa chất.
C. nếm thử một lượng rất nhỏ. **D.** đổ ra đĩa cho dễ quan sát màu sắc.

Câu 2. Hiện tượng nào sau đây là biến đổi hóa học?

- A.** Nến bị đun nóng chảy thành nến lỏng.
B. Cồn để trong lọ hở bị bay hơi bớt.
C. Đốt cháy khí gas trong bếp.
D. Hòa tan muối ăn vào nước được dung dịch trong suốt.

Câu 3. Một nguyên tử có 8 proton và 11 neutron. Nguyên tử ấy thuộc nguyên tố nào?

- A.** beryllium. **B.** oxygen. **C.** aluminium. **D.** helium.

Câu 4. Người chỉ ra phải sắp xếp các nguyên tố theo số hiệu nguyên tử thay cho khối lượng nguyên tử là

- A.** IUPAC **B.** John Newlands **C.** Dmitri Mendeleev **D.** Henry Moseley

PHẦN II. TỰ LUẬN**Câu 5.** Trong nguyên tử magnesium, khối lượng một proton lớn hơn khối lượng một electron khoảng bao nhiêu lần?

.....

.....

.....

Câu 6. Cho B có độ âm điện 2,04, Al có độ âm điện 1,61. Hai nguyên tố cùng thuộc nhóm IIIA. Độ âm điện giảm bao nhiêu khi đi từ B xuống Al? (làm tròn đến hàng phần trăm).

.....

.....

.....

Câu 7. Nguyên tố magnesium có kí hiệu Mg và cấu hình electron $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$. Nguyên tố ấy thuộc chu kì nào?

.....

.....

.....