

**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 16/09/2026*

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: H10.GK1.014**TRẮC NGHIỆM****Câu 1.** Trong tiến trình nghiên cứu hóa học, bước “rút ra kết luận” có nội dung là

- A. Đối chiếu kết quả với giả thuyết ban đầu.
- B. Đưa ra dự đoán có thể kiểm tra được bằng thí nghiệm.
- C. Nêu rõ câu hỏi cần trả lời.
- D. Chọn dụng cụ, hóa chất và cách đo phù hợp.

Câu 2. Nguyên tử sodium có hạt nhân gồm 11 proton và 12 neutron. Điện tích hạt nhân của nguyên tử ấy bằng

- A. 12 +
- B. 23 +
- C. 22 +
- D. 11 +

Câu 3. Trong nhóm VA, đi từ nitrogen (N, $Z = 7$) xuống phosphorus (P, $Z = 15$), tính kim loại của các nguyên tố

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

Câu 4. Nguyên tố hóa học là tập hợp các nguyên tử có cùng

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

Câu 5. Trong nhóm VA, đi từ nitrogen (N, $Z = 7$) xuống phosphorus (P, $Z = 15$), bán kính nguyên tử

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

Câu 6. Ô nguyên tố của chromium ghi: số hiệu nguyên tử 24, kí hiệu Cr, nguyên tử khối 52. Hạt nhân nguyên tử ấy có bao nhiêu neutron?

- A. 76
- B. 28
- C. 52
- D. 24

Câu 7. Phát biểu nào sau đây đúng về an toàn trong phòng thực hành hóa học?

- A. Pha loãng sulfuric acid đặc an toàn nhất bằng cách rót nhanh nước vào acid.
- B. Khi đun ống nghiệm nên hướng miệng ống về phía mình để dễ quan sát.
- C. Không hút hóa chất bằng miệng; phải dùng quả bóp cao su hoặc micropipette.
- D. Có thể ngửi trực tiếp mọi hóa chất để nhận biết chúng.

Câu 8. Nguyên tử aluminium có kí hiệu Al và số hiệu nguyên tử $Z = 13$. Cấu hình electron của nguyên tử ấy là

- A. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$
- B. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$
- C. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^2$
- D. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^3$

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

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

Câu 10. Nguyên tử chlorine $^{35}_{17}\text{Cl}$ trung hòa về điện, có số khối 35. Số neutron trong hạt nhân bằng

- A. 35 B. 17 C. 52 D. 18