

**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.GK1.019**TRẮC NGHIỆM****Câu 1.** Nguyên tố hóa học là tập hợp các nguyên tử có cùng

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

Câu 2. Trong tiến trình nghiên cứu hóa học, bước “rút ra kết luận” có nội dung là

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

Câu 3. Khối lượng của một proton so với khối lượng của một electron thì lớn hơn khoảng

- A. 1836 lần B. 2 lần C. 100 lần D. 1 lần

Câu 4. Nguyên tử lithium có kí hiệu Li và số hiệu nguyên tử $Z = 3$. Cấu hình electron của nguyên tử ấy là

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

Câu 5. Trong chu kì 3, đi từ sulfur (S, $Z = 16$) đến chlorine (Cl, $Z = 17$) theo chiều tăng dần điện tích hạt nhân, độ âm điện của các nguyên tố

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

Câu 6. Nguyên tử aluminium $^{27}_{13}\text{Al}$ trung hòa về điện, có số khối 27. Số proton trong nguyên tử ấy bằng

- A. 14 B. 40 C. 13 D. 27

Câu 7. Nguyên tử carbon (C, $Z = 6$) có electron phân bố theo lớp là 2, 4. Xét lớp electron thứ 1 (lớp K) của nguyên tử ấy. Lớp ấy còn nhận thêm được tối đa bao nhiêu electron nữa thì đầy?

- A. 4 B. 0 C. 1 D. 2

Câu 8. Hiện tượng nào sau đây là biến đổi vật lí?

- A. Nhỏ giấm vào vỏ trứng thấy sủi bọt khí.
B. Đinh sắt để lâu trong không khí ẩm bị gỉ.
C. Cơm nếp lên men thành rượu.
D. Hòa tan muối ăn vào nước được dung dịch trong suốt.

Câu 9. Vì sao bán kính nguyên tử giảm dần khi đi từ sodium (Na, $Z = 11$) đến sulfur (S, $Z = 16$) trong chu kì 3?

- A. Số lớp electron không đổi nhưng điện tích hạt nhân tăng nên hạt nhân hút lớp vỏ mạnh hơn.
- B. Khối lượng nguyên tử tăng nên nguyên tử đặc lại.
- C. Số electron lớp ngoài cùng giảm dần nên lớp vỏ mỏng đi.
- D. Số lớp electron giảm dần nên nguyên tử co lại.

Câu 10. Potassium (K) và calcium (Ca) cùng thuộc chu kì 4 vì hai nguyên tử của chúng có cùng

- | | |
|------------------------------|-------------------------------|
| A. số neutron trong hạt nhân | B. số electron lớp ngoài cùng |
| C. số lớp electron | D. số hiệu nguyên tử |