

**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 21/08/2026*

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: H10.GK1.001**TRẮC NGHIỆM****Câu 1.** 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 lượng chất thải rắn phát sinh.
- C. chỉ mức độ an toàn cho người vận hành.
- D. chỉ hiệu quả sản xuất và giá thành.

Câu 2. Phân lớp $1s$ có bao nhiêu orbital?

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

Câu 3. Nguyên tử helium (He , $Z = 2$) có cấu hình electron $1s^2$. Nguyên tử ấy có bao nhiêu electron ở lớp ngoài cùng?

- A. 1
- B. 2
- C. 6
- D. 3

Câu 4. 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. Đưa ra dự đoán có thể kiểm tra được bằng thí nghiệm.
- C. Chọn dụng cụ, hóa chất và cách đo phù hợp.
- D. Nêu rõ câu hỏi cần trả lời.

Câu 5. Nguyên tử của nguyên tố X có cấu hình electron $1s^2 2s^2 2p^3$. Nguyên tố X thuộc nhóm

- A. VIA
- B. IIA
- C. VB
- D. VA

Câu 6. Khi đun nóng chất lỏng trong ống nghiệm, cách làm đúng là

- A. Dùng tay phẩy nhẹ hơi về phía mũi.
- B. Dùng quả bóp cao su để hút.
- C. Nghiêng ống và hướng miệng ống về phía không có người.
- D. Xử lý như chất thải, không dùng.

Câu 7. Trong bốn mốc sau, mốc nào diễn ra sớm nhất?

- A. Glenn Seaborg tách họ actini xuống thành hàng riêng ở cuối bảng tuần hoàn
- B. Johann Döbereiner gộp các nguyên tố có tính chất giống nhau thành từng bộ ba
- C. Lothar Meyer vẽ đồ thị thể tích nguyên tử theo khối lượng nguyên tử, làm lộ ra tính tuần hoàn
- D. Dmitri Mendeleev công bố bảng tuần hoàn đầu tiên, chừa ô trống và đoán trước tính chất của các nguyên tố chưa tìm ra

Câu 8. Hạt proton nằm ở đâu trong nguyên tử và mang điện tích thế nào?

- A. Ở hạt nhân, mang một đơn vị điện tích dương.
- B. Ở lớp vỏ nguyên tử, không mang điện.
- C. Ở lớp vỏ nguyên tử, mang một đơn vị điện tích âm.
- D. Ở hạt nhân, không mang điện.

Câu 9. Thí nghiệm bắn hạt alpha vào lá vàng mỏng của Rutherford cho kết luận nào?

- A. Nguyên tử là một khối cầu đặc, điện tích phân bố đều.
- B. Electron chuyển động trên các quỹ đạo tròn xác định.
- C. Hạt nhân nguyên tử mang điện âm.
- D. Nguyên tử có hạt nhân rất nhỏ mang điện dương, phần còn lại gần như rỗng.

Câu 10. Nguyên tử argon có kí hiệu Ar và số hiệu nguyên tử $Z = 18$. Cấu hình electron của nguyên tử ấy là

- A. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1$ B. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^8$ C. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$ D. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$