kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

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 23/08/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.GK1.002

TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Hai nguyên tố cạnh nhau có dữ kiện: K : $Z = 19$, $\overline{A} \approx 39,1$ Ca : $Z = 20$, $\overline{A} \approx 40,08$. Phát biểu nào đúng theo bảng tuần hoàn hiện đại?

A. K đứng trước Ca vì $19 < 20$, theo Z tăng.

B. Hai nguyên tố chung một ô vì khối lượng gần nhau.

C. Số neutron quyết định thứ tự ô, không phụ thuộc Z.

D. Ca đứng trước vì có Z lớn hơn.

Câu 2. Theo nguyên lí Pauli, mỗi orbital của phân lớp 3p chứa được tối đa bao nhiêu electron?

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

Câu 3. Khối p của bảng tuần hoàn gồm

A. họ lanthan và họ actini

B. nhóm IA và IIA

C. các nhóm IIIA đến VIIIA

D. các nhóm B

Câu 4. Khi khảo sát ảnh hưởng của nhiệt độ tới tốc độ một phản ứng, cần

A. giữ nguyên nhiệt độ và chỉ đổi nồng độ.

B. thay đổi đồng thời nhiệt độ, nồng độ và kích thước hạt cho nhanh.

C. chỉ làm thí nghiệm một lần ở nhiệt độ cao nhất.

D. chỉ thay đổi nhiệt độ và giữ nguyên nồng độ, áp suất, kích thước hạt.

Câu 5. Ion đơn nguyên tử X^- có 18 electron, hạt nhân có 18 neutron. Tạo ion không làm thay đổi hạt nhân. Số hiệu nguyên tử Z của X bằng bao nhiêu?

A. 18 **B.** 20 **C.** 17 **D.** 19

Câu 6. Trong chu kì 4, đi từ potassium (K, $Z = 19$) đến calcium (Ca, $Z = 20$) theo chiều tăng dần điện tích hạt nhân, độ âm điện của các nguyên tố

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

Câu 7. Việc đầu tiên phải làm trước khi sử dụng một hóa chất trong phòng thực hành là

A. nếm thử một lượng rất nhỏ.

B. đổ ra đĩa cho dễ quan sát màu sắc.

C. ngửi thử để nhận biết hóa chất.

D. đọc nhãn và biểu tượng cảnh báo nguy hại trên lọ.

Câu 8. Trong nguyên tử, hạt không mang điện là

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

Câu 9. Một nguyên tử có 5 proton và 9 neutron. Nguyên tử ấy thuộc nguyên tố nào?

A. nitrogen. **B.** helium. **C.** boron. **D.** sodium.

Câu 10. Phát biểu nào sau đây đúng về các mô hình nguyên tử?

A. Mô hình hiện đại vẫn giữ kết luận của Rutherford về hạt nhân nguyên tử.

B. Mô hình Thomson giải thích được kết quả thí nghiệm tán xạ hạt alpha.

C. Orbital là quỹ đạo chuyển động của electron quanh hạt nhân.

D. Mô hình Bohr giải thích tốt quang phổ của mọi nguyên tử nhiều electron.