

**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 10/09/2026*

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: H10.GK1.011**TRẮC NGHIỆM**

Câu 1. Một mẫu nickel chỉ chứa hai đồng vị ^{58}Ni và ^{60}Ni , nguyên tử khối trung bình của mẫu bằng 58,3. Phần trăm số nguyên tử của đồng vị ^{58}Ni bằng

- A. 2 % B. 85 % C. 15 % D. 30 %

Câu 2. Nguyên tử phosphorus có kí hiệu P và số hiệu nguyên tử $Z = 15$. Cấu hình electron của nguyên tử ấy là $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$. Nguyên tử ấy có bao nhiêu electron ở lớp ngoài cùng?

- A. 6 B. 15 C. 5 D. 3

Câu 3. Chu kì 1 của bảng tuần hoàn gồm bao nhiêu nguyên tố?

- A. 3 B. 18 C. 2 D. 8

Câu 4. Nguyên tố argon có kí hiệu Ar và cấu hình electron $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$. Nguyên tố nào sau đây cùng nhóm A với nguyên tố ấy?

- A. oxygen (O) B. lithium (Li) C. neon (Ne) D. carbon (C)

Câu 5. 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 hạt nhân, không mang điện.
C. Ở lớp vỏ nguyên tử, không mang điện.
D. Ở lớp vỏ nguyên tử, mang một đơn vị điện tích âm.

Câu 6. 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 hiệu quả sản xuất và giá thành.
D. chỉ mức độ an toàn cho người vận hành.

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

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

Câu 8. Oxygen (O) nằm ở ô số 8, chu kì 2, nhóm VIA. Nguyên tố ấy thuộc khối nào?

- A. khối f B. khối p C. khối d D. khối s

Câu 9. Phát biểu nào sau đây đúng về các mô hình nguyên tử?

- A.** Mô hình Bohr giải thích tốt quang phổ của mọi nguyên tử nhiều electron.
- B.** Orbital là vùng không gian quanh hạt nhân mà xác suất tìm thấy electron là lớn nhất.
- C.** Orbital là quỹ đạo chuyển động của electron quanh hạt nhân.
- D.** Mô hình Thomson giải thích được kết quả thí nghiệm tán xạ hạt alpha.

Câu 10. Lớp vỏ nguyên tử được tạo nên từ

- A.** các neutron chuyển động quanh hạt nhân.
- B.** các proton chuyển động quanh hạt nhân.
- C.** các proton và neutron.
- D.** các electron chuyển động quanh hạt nhân.