



ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 1 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 18/10/2026

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: H10.GK1.030

TRẮC NGHIỆM

Câu 1. 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. đọc nhãn và biểu tượng cảnh báo nguy hại trên lọ.
C. đổ ra đĩa cho dễ quan sát màu sắc. D. nếm thử một lượng rất nhỏ.

Câu 2. Nguyên tử aluminium (Al, $Z = 13$) có electron phân bố theo lớp là 2, 8, 3. Nguyên tử ấy có bao nhiêu lớp electron?

- A. 4 B. 3 C. 6 D. 13

Câu 3. Nguyên tử của nguyên tố X có cấu hình electron $1s^1$. Nguyên tố X đứng ở ô số

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

Câu 4. Ion đơn nguyên tử X^{3+} có 21 electron, hạt nhân có 28 neutron. Tạo ion không làm thay đổi hạt nhân. Số hiệu nguyên tử Z của X bằng bao nhiêu?

- A. 28 B. 21 C. 24 D. 18

Câu 5. Nguyên tử helium có kí hiệu He và số hiệu nguyên tử $Z = 2$. Cấu hình electron của nguyên tử ấy là

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

Câu 6. Trong tiến trình nghiên cứu hóa học, bước ngay sau “thiết kế và tiến hành thí nghiệm” là

- A. Rút ra kết luận. B. Nêu giả thuyết.
C. Xác định vấn đề nghiên cứu. D. Xử lí số liệu.

Câu 7. Trong bốn nguyên tố sau, nguyên tố nào **không** cùng khối với ba nguyên tố còn lại?

- A. boron (B) B. sodium (Na) C. lithium (Li) D. beryllium (Be)

Câu 8. Cho kí hiệu nguyên tử ${}^9_4\text{Be}$. Số hiệu nguyên tử của nguyên tố ấy bằng

- A. 4 B. 8 C. 9 D. 5

Câu 9. Henry Moseley chỉ ra phải sắp xếp các nguyên tố theo số hiệu nguyên tử thay cho khối lượng nguyên tử vào năm nào?

- A. 1913 B. 1869 C. 1870 D. 1866

Câu 10. Khối lượng của một proton so với khối lượng của một electron thì lớn hơn khoảng

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