kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 2 trang)

CUỐI KỲ 1 - NĂM HỌC 2026–2027

MÔN: HÓA HỌC - LỚP 10

*Thời gian làm bài: **50 phút**, không kể thời gian phát đề*

Phát hành ngày 21/10/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.CK1.064

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Giữa các phân tử C_3H_8 có tương tác van der Waals. Tương tác ấy sinh ra do

A. sự dịch chuyển tạm thời của các electron làm xuất hiện lưỡng cực tạm thời và lưỡng cực cảm ứng

B. nguyên tử H của phân tử này hút cặp electron riêng của phân tử khác

C. sự góp chung electron giữa các phân tử

D. lực hút tĩnh điện giữa các ion trái dấu

Câu 2. Vì sao nước đá nổi được trên nước lỏng?

A. Vì nước đá lạnh hơn nên nhẹ hơn

B. Trong nước đá, mạng liên kết hydrogen xếp các phân tử thưa ra nên khối lượng riêng nhỏ hơn nước lỏng

C. Vì trong nước đá các phân tử nước đã mất bớt liên kết hydrogen

D. Vì nước đá chứa nhiều bọt khí bên trong

Câu 3. Ion dương đơn nguyên tử khí M^+ có cấu hình electron trạng thái cơ bản $1s^2\,2s^2\,2p^6\,3s^2\,3p^2$. M trung hòa thuộc hai mươi nguyên tố đầu, được dùng bảng tuần hoàn để tra tên. Chỉ xét electron và nguyên tử trung hòa; không suy độ bền ion trong dung dịch. Bộ thông tin nào đúng theo thứ tự Z, tên nguyên tố, cấu hình trung hòa, số electron lớp ngoài cùng?

A. $Z = 15$, phosphorus; $1s^2\,2s^2\,2p^6\,3s^2\,3p^3$ 15 electron lớp ngoài cùng

B. $Z = 14$, silicon; $1s^2\,2s^2\,2p^6\,3s^2\,3p^2$ 4 electron lớp ngoài cùng

C. $Z = 15$, phosphorus; $1s^2\,2s^2\,2p^6\,3s^2\,3p^3$ 5 electron lớp ngoài cùng

D. $Z = 15$, phosphorus; $1s^2\,2s^2\,2p^6\,3s^2\,3p^2$ 4 electron lớp ngoài cùng

Câu 4. 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. Henry Moseley chỉ ra phải sắp xếp các nguyên tố theo số hiệu nguyên tử thay cho khối lượng nguyên tử

C. Johann Döbereiner gộp các nguyên tố có tính chất giống nhau thành từng bộ ba

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 5. Trong nguyên tử, hạt không mang điện là

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

Câu 6. Khi đánh giá một quy trình sản xuất hóa chất, cần xét

A. chỉ hiệu quả sản xuất và giá thành, vì an toàn và môi trường đã có quy định riêng.

B. chỉ lượng chất thải rắn phát sinh, vì đó là phần dễ cân đo nhất.

C. chỉ mức độ an toàn cho người vận hành, vì sự cố là rủi ro lớn nhất của nhà máy.

D. đồng thời hiệu quả, an toàn và tác động môi trường theo vòng đời.

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 7. Nguyên tử của nguyên tố X có cấu hình electron $1s^2\ 2s^2\ 2p^2$. Nguyên tử X có bao nhiêu electron hoá trị?

Câu 8. Ô nguyên tố của aluminium ghi: số hiệu nguyên tử 13, kí hiệu Al, nguyên tử khối 27. Tính số neutron trong hạt nhân nguyên tử ấy.

Câu 9. Nguyên tử argon $(\mathrm{Ar}, Z = 18)$ có cấu hình electron $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6$. Nguyên tử ấy có bao nhiêu electron ở lớp ngoài cùng?

Câu 10. Một mẫu copper chỉ chứa hai đồng vị ^{63}Cu và ^{65}Cu đồng vị ^{63}Cu chiếm 45% số nguyên tử. Tính khối lượng đồng vị ^{63}Cu có trong 40 g copper (làm tròn đến hàng phần mười).