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 06/09/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.CK1.078

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Nguyên tử Al trung hòa có $Z = 13$. Xét ion Al^{3+} hình thành mà hạt nhân không đổi. Số proton và số electron của ion lần lượt là bao nhiêu?

A. 10 proton; 13 electron **B.** 13 proton; 10 electron **C.** 10 proton; 10 electron **D.** 13 proton; 16 electron

Câu 2. Nguyên tử barium (Ba, $Z = 56$) có 2 electron ở lớp ngoài cùng. Ion Ba^{2+} có cấu hình electron giống nguyên tử khí hiếm nào?

A. He **B.** Ar **C.** Ne **D.** Xe

Câu 3. Cho H_2O (khối lượng mol 18) sôi ở 100 °C, H_2S (khối lượng mol 34) sôi ở −60 °C. Vì sao H_2O có nhiệt độ sôi cao hơn hẳn H_2S?

A. Vì phân tử H_2O nặng hơn phân tử H_2S

B. Vì H_2O là hợp chất ion còn H_2S là hợp chất cộng hoá trị

C. Giữa các phân tử H_2O có liên kết hydrogen, còn giữa các phân tử H_2S thì không

D. Vì liên kết cộng hoá trị trong H_2O bền hơn

Câu 4. Nguyên tử potassium nhường 1 electron. Ion tạo thành là

A. K^+ **B.** K^- **C.** K^{7-} **D.** K^{2+}

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 5. Cho năm phát biểu về vai trò của Hóa học: (1) Mọi ứng dụng hóa học đều có lợi tuyệt đối, không phát sinh rủi ro môi trường. (2) Hóa học xanh ưu tiên giảm chất độc, chất thải và tiêu hao năng lượng ngay từ khâu thiết kế. (3) Phát triển bền vững đòi hỏi cân đối giữa lợi ích kinh tế và bảo vệ môi trường. (4) Hiệu quả sản xuất là tiêu chí duy nhất khi lựa chọn một quy trình hóa học. (5) Cùng một hóa chất có thể có lợi hoặc có hại tùy liều lượng và cách dùng. Có bao nhiêu phát biểu đúng?

Câu 6. Nguyên tử beryllium (Be, $Z = 4$) có cấu hình electron $1s^2\ 2s^2$. Nguyên tử ấy có bao nhiêu lớp electron?

PHẦN III. TỰ LUẬN

Câu 7. Phân tử nước (H_2O) có tất cả bao nhiêu liên kết cộng hoá trị?

.....

.....

.....

Câu 8. Tổng số electron hoá trị dùng để viết công thức Lewis của methane (CH_4) bằng bao nhiêu?

.....

.....

.....