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 25/10/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.CK1.066

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Tinh thể NaCl (sodium chloride) gồm các ion Na^+ và Cl^- sắp xếp trật tự theo mạng lập phương tâm diện. Mỗi ion Na^+ trong tinh thể ấy được bao nhiêu ion Cl^- gần nhất bao quanh?

A. 6 **B.** 8 **C.** 2 **D.** 7

Câu 2. Neon (Ne) nằm ở ô số 10, chu kì 2, nhóm VIIIA. Lớp ngoài cùng của nguyên tử ấy có 8 electron. Nguyên tố ấy là

A. phi kim **B.** khí hiếm **C.** kim loại **D.** nguyên tố phóng xạ

Câu 3. Ô nguyên tố của potassium ghi: số hiệu nguyên tử 19, kí hiệu K, nguyên tử khối 39. Hạt nhân nguyên tử ấy có bao nhiêu neutron?

A. 39 **B.** 19 **C.** 20 **D.** 58

Câu 4. Trong bảng tuần hoàn hiện đại, sulfur (S) đứng ở ô số 16. Các nguyên tố được sắp xếp theo chiều tăng dần của

A. bán kính nguyên tử **B.** điện tích hạt nhân **C.** độ âm điện **D.** khối lượng nguyên tử

Câu 5. Mô hình một liên kết H–Cl cô lập cần ít nhất 431 kJ/mol để phân cắt đồng li. Hai chùm A, B có bước sóng 259 và 341 nm; mỗi phân tử chỉ hấp thụ một photon trong sự kiện xét. Cho $E = hc/\lambda$, $h = 6,626 \cdot 10^{-34}$ J·s, $c = 3,00 \cdot 10^{8}$ m/s, $N_A = 6,02 \cdot 10^{23}$ mol^{-1}; 1 nm $= 10^{-9}$ m. Cặp năng lượng mol photon gần đúng bằng bao nhiêu?

A. $E_A = 462$ $E_B = 350,9$ kJ/mol photon **B.** $E_A = 462029,2$ $E_B = 350925,4$ kJ/mol photon

C. $E_A = 0,5$ $E_B = 0,4$ kJ/mol photon **D.** $E_A = 350,9$ $E_B = 462$ kJ/mol photon

Câu 6. Nguyên tố hóa học là tập hợp các nguyên tử có cùng

A. số khối. **B.** số neutron.

C. tổng số hạt trong nguyên tử. **D.** số proton.

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 7. Phân tử ammonia (NH_3) có bao nhiêu liên kết đơn?

Câu 8. Cho các chất CsCl, BaO, C_2H_5OH, C_6H_6. Trong số đó có bao nhiêu chất là hợp chất ion?

Câu 9. Cho năm phát biểu về đối tượng nghiên cứu của Hóa học: (1) Mối liên hệ cấu trúc — tính chất giúp giải thích và dự đoán hành vi của chất. (2) Hóa học chỉ nghiên cứu những chất do con người tổng hợp. (3) Sủi bọt khí, đổi màu hay tạo kết tủa là những dấu hiệu gợi ý đã có phản ứng hóa học. (4) Sự biến đổi chất luôn kèm theo biến đổi năng lượng. (5) Biến đổi hóa học tạo ra chất mới, còn biến đổi vật lí thì không. Có bao nhiêu phát biểu đúng?

Câu 10. Mô hình rỗng của phân tử hydrogen sulfide (H_2S) gồm bao nhiêu quả cầu?