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.CK1.213

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Hóa học xanh là định hướng

A. dùng thật nhiều hóa chất để tăng năng suất.

B. chỉ xử lí chất thải sau khi quy trình đã tạo ra chúng.

C. thay toàn bộ hóa chất bằng nguyên liệu tự nhiên bất kể hiệu quả.

D. giảm chất độc, chất thải và tiêu hao năng lượng ngay từ khâu thiết kế quy trình.

Câu 2. Nguyên tử chlorine (Cl, $Z = 17$) có cấu hình electron $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^5$. Ion đơn nguyên tử mà nguyên tử ấy tạo thành là

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

Câu 3. Hóa học là ngành khoa học nghiên cứu về

A. cấu tạo và hoạt động sống của cơ thể sinh vật.

B. thành phần, cấu trúc, tính chất và sự biến đổi của chất.

C. chuyển động và tương tác của các vật thể.

D. hình dạng và kích thước của các thiên thể.

Câu 4. Phân tử oxygen (O_2) có bao nhiêu cặp electron dùng chung?

A. 4 **B.** 1 **C.** 2 **D.** 0

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 5. Argon (Ar) ở chu kì 3 và krypton (Kr) ở chu kì 4 cùng thuộc nhóm VIIIA. Số hiệu nguyên tử của chúng hơn kém nhau bao nhiêu đơn vị?

.....

.....

.....

Câu 6. Tinh thể Na_2O (sodium oxide) gồm các ion Na^+ và O^{2-} sắp xếp trật tự theo mạng kiểu antifluorite. Mỗi ion Na^+ được bao nhiêu ion O^{2-} gần nhất bao quanh?

.....

.....

.....

Câu 7. Nguyên tử của nguyên tố X có cấu hình electron $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 3d^3\ 4s^2$. Nguyên tố X đứng ở ô số bao nhiêu?

.....

.....

.....