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 11/09/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.CK1.193

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Phát biểu nào sau đây đúng về phương pháp nghiên cứu hóa học?

A. Một lần đo luôn đủ để loại bỏ hoàn toàn sai số ngẫu nhiên.

B. Có thể thay đổi đồng thời mọi yếu tố mà vẫn xác định chắc chắn tác động của từng yếu tố.

C. Kết luận khoa học không cần dữ liệu nếu phù hợp trực giác người làm thí nghiệm.

D. Phải đo lặp nhiều lần rồi lấy giá trị trung bình để giảm sai số ngẫu nhiên.

Câu 2. Nguyên tử nguyên tố X có 3 lớp electron và lớp ngoài cùng có 3 electron. Vị trí của X trong bảng tuần hoàn là

A. ô số 13, chu kì 3, nhóm IIIA

B. ô số 13, chu kì 3, nhóm VA

C. ô số 14, chu kì 3, nhóm IIIA

D. ô số 6, chu kì 3, nhóm IIIA

Câu 3. Trong phân tử methyl chloride (CH_3Cl), cặp electron dùng chung của mỗi liên kết

A. nằm chính giữa hai nguyên tử

B. bị lệch về phía nguyên tử có độ âm điện lớn hơn

C. bị lệch về phía nguyên tử có độ âm điện nhỏ hơn

D. chuyển hẳn sang một nguyên tử

Câu 4. Phổ ion phân tử Cl_2 chỉ từ ^{35}Cl và ^{37}Cl có ba đỉnh khối lượng số 70; 72; 74 với cường độ đã hiệu chỉnh 64 : 16 : 1. Giả sử các nguyên tử kết cặp ngẫu nhiên độc lập, đáp ứng tín hiệu mỗi phân tử như nhau; dùng số khối để tính khối lượng gần đúng. Cặp giá trị xấp xỉ cho phần trăm nguyên tử ^{37}Cl và nguyên tử khối trung bình là gì?

A. $88,89\%$ và $36,778$ u **B.** $1,23\%$ và $35,025$ u **C.** $11,11\%$ và $35,222$ u **D.** $1,54\%$ và $35,031$ u

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 5. Cho năm hiện tượng sau: (1) nến bị đun nóng chảy thành nến lỏng. (2) hòa tan muối ăn vào nước được dung dịch trong suốt. (3) cơm nếp lên men thành rượu. (4) nước đá trong cốc tan thành nước lỏng. (5) đốt dây magnesium thấy sáng chói và tạo chất bột trắng. Có bao nhiêu hiện tượng là biến đổi hóa học?

.....

.....

.....

Câu 6. Phân tử sulfur dioxide (SO_2) có bao nhiêu cặp electron dùng chung?

.....

.....

.....

Câu 7. Phân tử ammonia (NH_3) có tất cả bao nhiêu liên kết σ và π?

.....

.....

.....