kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 1 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 13/10/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.CK1.172

PHẦN I. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 1. Cho độ âm điện của H bằng 2, 2 và của O bằng 3, 44. Tính hiệu độ âm điện trong nước (H_2O).

Câu 2. Cho bốn cặp "sản phẩm — lĩnh vực đóng góp": (1) xăng, dầu diesel và khí hóa lỏng — năng lượng và nhiên liệu. (2) chất bảo quản và phụ gia thực phẩm — nông nghiệp và trồng trọt. (3) phân đạm, phân lân và phân kali — bảo vệ môi trường và xử lí ô nhiễm. (4) hóa chất keo tụ để xử lí nước thải — chế biến và bảo quản thực phẩm. Có bao nhiêu cặp ghép đúng?

Câu 3. Phân lớp 3p gồm bao nhiêu orbital?

Câu 4. Công thức Lewis của oxygen (O_2) có bao nhiêu cặp electron riêng?

PHẦN II. TỰ LUẬN

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 353 và 257 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. Tính năng lượng mol photon của hai chùm và chọn chùm đủ năng lượng theo mô hình. Giải thích vì sao chưa được kết luận mọi photon chùm đó đều gây phân li.

.....

.....

.....

Câu 6. 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 169 : 286 : 121. 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. Suy phần nguyên tử đồng vị nặng và nguyên tử khối trung bình; kiểm peak giữa, giải thích vì sao không lấy trực tiếp phần peak 74.

.....

.....

.....