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 11

*Thời gian làm bài: **50 phút**, không kể thời gian phát đề*

Phát hành ngày 01/09/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H11.CK1.077

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Dung dịch muối nào sau đây có môi trường trung tính?

A. $(NH_4)_2SO_4$ **B.** NaBr **C.** CH_3COONa **D.** K_2S

Câu 2. Sulfur tan trong nước ở mức

A. gần như không tan

B. tan vô hạn

C. tan rất tốt như muối ăn

D. tan tốt hơn hẳn trong nước lạnh so với nước nóng

Câu 3. Trên phổ hồng ngoại, tín hiệu đặc trưng của liên kết $C=C$ trong vòng thơm nằm trong vùng số sóng nào?

A. $3300-2500\ cm^{-1}$ **B.** $3500-3300\ cm^{-1}$ **C.** $1600-1450\ cm^{-1}$ **D.** $3650-3200\ cm^{-1}$

Câu 4. Ammonia thể hiện tính base là nhờ

A. số oxi hoá -3 của nitrogen

B. ba nguyên tử hydrogen trong phân tử tách ra thành H^+

C. nhóm OH có sẵn trong phân tử ammonia

D. cặp electron chưa liên kết trên nguyên tử nitrogen nhận được proton H^+

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 5. Tính phần trăm khối lượng của hydrogen trong C_2H_6 (ethane).

Câu 6. Trong phân tử pentane ($CH_3-CH_2-CH_2-CH_2-CH_3$) có bao nhiêu liên kết $C-C$?

PHẦN III. TỰ LUẬN

Câu 7. Một hydrocarbon mạch hở no có 5 nguyên tử carbon. Tính số nguyên tử hydrogen trong phân tử.

.....

.....

.....

Câu 8. Cho 9 mol Cu tan hết trong dung dịch HNO_3 loãng theo phương trình $3\ Cu + 8HNO_3\ (\text{loãng}) \rightarrow 3\ Cu(NO_3)_2 + 2\ NO \uparrow + 4H_2O$. Tính số mol khí NO thoát ra.

.....

.....

.....