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 11**

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

*Phát hành ngày 26/08/2026*

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

**Mã đề: H11.CK1.023**

## PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

**Câu 1.** Khí ammonia có màu

**A.** không màu **B.** vàng lục **C.** nâu đỏ **D.** xanh nhạt

**Câu 2.** Cho Zn tác dụng hết với dung dịch $H_2SO_4$ đặc nóng. Khí thoát ra là

**A.** $H_2S$ **B.** $H_2$ **C.** $O_2$ **D.** $SO_2$

**Câu 3.** Trong bài thực hành chuẩn độ dung dịch HCl bằng dung dịch NaOH, dụng cụ dùng để lấy chính xác thể tích dung dịch HCl cho vào bình tam giác là

**A.** cốc có mỏ **B.** pipette **C.** buret **D.** ống đong

**Câu 4.** So với hợp chất ion, phần lớn hợp chất hữu cơ có nhiệt độ nóng chảy và nhiệt độ sôi

**A.** Cao hơn hẳn nên rất khó bay hơi **B.** Xấp xỉ bằng nhau

**C.** Thấp hơn nên dễ bay hơi **D.** Luôn bằng nhiệt độ sôi của nước

## PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

**Câu 5.** Cho cân bằng $C(s) + CO_2(g) \rightleftharpoons 2\ CO(g)$ có $\Delta_r H = 172$ kJ; vế trái có 1 mol khí, vế phải có 2 mol khí. Số mol khí ở vế phải ít hơn hay nhiều hơn vế trái bao nhiêu mol?

**Câu 6.** Trong phân tử propane ($CH_3 - CH_2 - CH_3$) có bao nhiêu liên kết C – H?

## PHẦN III. TỰ LUẬN

**Câu 7.** Làm đổ 588 g $H_2SO_4$ ra sàn. Tính số mol bột đá vôi $CaCO_3$ cần dùng để trung hoà hết lượng acid ấy.

.....

.....

.....

**Câu 8.** Theo lí thuyết, 20 mol $FeS_2$ (quặng pyrite) cho bao nhiêu mol khí $SO_2$?

.....

.....

.....