kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 1 trang)

GIỮA KỲ 1 - NĂM HỌC 2026–2027

MÔN: HÓA HỌC - LỚP 11

*Thời gian làm bài: **45 phút**, không kể thời gian phát đề*

Phát hành ngày 05/09/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H11.GK1.163

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Khảo sát cân bằng $\left[Co(H_2O)_6\right]^{2+} + 4Cl^- \rightleftharpoons [CoCl_4]^{2-} + 6H_2O$ bằng cách pha loãng dung dịch bằng nước. Hiện tượng quan sát được là

A. Dung dịch chuyển từ xanh lam sang hồng
B. Màu đỏ đậm lên
C. Dung dịch chuyển từ hồng sang xanh lam
D. Dung dịch chuyển từ da cam sang vàng

Câu 2. Quá trình Haber tổng hợp ammonia đi từ

A. khí nitrogen và hơi nước
B. khí nitrogen và khí oxygen
C. khí nitrogen và khí hydrogen
D. muối ammonium và dung dịch base

Câu 3. Dung dịch HI nồng độ $0,01$ M có pH bằng

A. 7 **B.** 2 **C.** 3 **D.** 12

Câu 4. 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. buret **B.** ống đong **C.** cốc có mỏ **D.** pipette

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 5. Xác định số oxi hoá của sulfur trong H_2SO_4 (sulfuric acid).

.....

.....

.....

Câu 6. Tính khối lượng mol phân tử của NH_4NO_3 (ammonium nitrate).

.....

.....

.....

Câu 7. Cho 1 mol Ag tan hết trong dung dịch HNO_3 đặc theo phương trình $Ag + 2HNO_3\ (đặc) \rightarrow AgNO_3 + NO_2\uparrow + H_2O$. Tính số mol HNO_3 đã phản ứng.

.....

.....

.....