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 13/09/2026*

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

**Mã đề: H11.GK1.167**

## PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

**Câu 1.** Dung dịch $Na_3PO_4$ (sodium phosphate) có môi trường

**A.** base **B.** acid **C.** vừa acid vừa base **D.** trung tính

**Câu 2.** Chuẩn độ 10 mL dung dịch HCl chưa biết nồng độ bằng dung dịch NaOH $0,2$ M với chất chỉ thị phenolphthalein. Thể tích dung dịch NaOH đọc được ở ba lần: lần 1: 20 mL, lần 2: $19,8$ mL, lần 3: $20,2$ mL. Nồng độ dung dịch HCl bằng

**A.** $0,2$ M **B.** $0,4$ M **C.** $0,1$ M **D.** $0,8$ M

**Câu 3.** Dung dịch HI nồng độ $0,1$ M có pH bằng

**A.** 13 **B.** 2 **C.** 7 **D.** 1

**Câu 4.** Nhỏ methyl da cam vào một dung dịch thì thấy chất chỉ thị có màu vàng. Kết luận đúng về pH của dung dịch là

**A.** pH đúng bằng $3,1$ **B.** pH nhỏ hơn $3,1$ **C.** pH lớn hơn $4,4$ **D.** pH bằng 7

## PHẦN II. TỰ LUẬN

**Câu 5.** Hoà tan $H_2SO_4$ vào nước được dung dịch nồng độ $0,6$ M. Chất ấy là chất điện li mạnh, phương trình điện li: $H_2SO_4 \rightarrow 2H^+ + SO_4^{2-}$. Tính nồng độ ion $H^+$ trong dung dịch.

.....

.....

.....

**Câu 6.** Cho các nguồn sau: sấm sét trong cơn giông; quang hợp của cây xanh; hoà tan muối ăn vào nước; hô hấp của người và động vật. Có bao nhiêu nguồn phát thải $NO_x$?

.....

.....

.....

**Câu 7.** Cho dung dịch ammonia dư vào dung dịch chứa 3 mol $MgCl_2$. Tính khối lượng kết tủa thu được.

.....

.....

.....