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 30/08/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H11.GK1.160

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Dung dịch HNO_3 dẫn được điện. Nguyên nhân là

A. trong dung dịch có các phân tử chuyển động tự do
B. chất tan làm nhiệt độ dung dịch tăng lên
C. nước nguyên chất vốn dẫn điện tốt
D. trong dung dịch có các ion chuyển động tự do

Câu 2. Cho cân bằng $C(s) + CO_2(g) \rightleftharpoons 2\ CO(g)$ có $\Delta_r H = 172$ kJ. Thêm CO_2 vào hệ đang cân bằng thì cân bằng chuyển dịch theo chiều

A. không chuyển dịch vì K_C không đổi
B. thuận, tức chiều tiêu thụ chất vừa thêm
C. nghịch, tức chiều sinh thêm chất vừa thêm
D. thuận, và giá trị K_C tăng theo

Câu 3. Dung dịch $HClO_4$ nồng độ $0,01$ M có nồng độ ion H^+ bằng

A. 10^{-2} M
B. 10^{-7} M
C. 2 M
D. 10^{-12} M

Câu 4. Dung dịch NH_4Cl (ammonium chloride) có môi trường

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

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 5. Xác định số oxi hoá của sulfur trong phân tử SO_2.

.....

.....

.....

Câu 6. Chuẩn độ 25 mL dung dịch H_2SO_4 $0,15$ M bằng dung dịch KOH $0,5$ M. Tính thể tích dung dịch chuẩn cần dùng tới điểm tương đương.

.....

.....

.....

Câu 7. Cho các việc làm sau khi khảo sát chuyển dịch cân bằng: lắc mạnh ống nghiệm chứa acid đặc cho mau phản ứng; dùng cùng một lượng dung dịch cho các ống; đổ chung các ống lại sau thí nghiệm rồi so màu; thay đổi nhiều yếu tố cùng lúc cho nhanh. Có bao nhiêu việc làm đúng?

.....

.....

.....