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 22/08/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H11.GK1.156

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Mẫu nước thải của một nhà máy có pH $= 4$ ở 25 °C. Mẫu ấy có môi trường

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

Câu 2. Oxide nào sau đây là chất rắn, là anhydride của HNO_3?

A. N_2O_3 (dinitrogen trioxide) **B.** N_2O_5 (dinitrogen pentoxide)

C. N_2O (dinitrogen oxide) **D.** NO_2 (nitrogen dioxide)

Câu 3. Dung dịch $CaCl_2$ dẫn được điện. Nguyên nhân là

A. nước nguyên chất vốn dẫn điện tốt **B.** chất tan làm nhiệt độ dung dịch tăng lên

C. trong dung dịch có các phân tử chuyển động tự do **D.** trong dung dịch có các ion chuyển động tự do

Câu 4. Khi phản ứng $CO(g) + H_2O(g) \rightleftharpoons CO_2(g) + H_2(g)$ đạt trạng thái cân bằng thì

A. tốc độ phản ứng thuận bằng tốc độ phản ứng nghịch

B. nồng độ chất đầu bằng nồng độ sản phẩm

C. chất đầu đã chuyển hết thành sản phẩm

D. phản ứng dừng hẳn lại

PHẦN II. TỰ LUẬN

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

.....

.....

.....

Câu 6. Xác định số oxi hoá của nitrogen trong phân tử ammonia NH_3.

.....

.....

.....

Câu 7. Cho cân bằng $CaCO_3(s) \rightleftharpoons CaO(s) + CO_2(g)$ có $\Delta_r H = 178$ kJ. Biến thiên enthalpy của phản ứng theo chiều nghịch bằng bao nhiêu kJ?

.....

.....

.....