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 14/09/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H11.CK1.193

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Nhỏ vài giọt phenolphthalein vào nước mưa (pH ≈ 6). Màu của dung dịch khi ấy là

A. hồng **B.** vàng **C.** đỏ **D.** không màu

Câu 2. Phần lớn lượng SO_2 sản xuất trong công nghiệp được dùng để

A. sản xuất sulfuric acid H_2SO_4 **B.** làm phân đạm cho cây trồng

C. làm chất làm lạnh trong tủ đông **D.** làm nhiên liệu cho động cơ

Câu 3. Nhận xét nào sau đây đúng với muối nitrate?

A. Muối nitrate của kim loại nào cũng cho oxide khi nhiệt phân

B. Mọi muối nitrate đều không tan trong nước

C. Mọi muối nitrate đều tan trong nước và đều kém bền nhiệt

D. Muối nitrate bền nhiệt, nung tới đâu cũng không phân huỷ

Câu 4. Ở nhiệt độ cố định, $A(g) + B(g) \rightleftharpoons 2C(g)$ có $K_c = 5$. Hỗn hợp tức thời có $[A] = 0,1$, $[B] = 0,7$, $[C] = 0,3$ M; chưa khẳng định đang cân bằng. Chiều biến đổi ròng ban đầu là gì?

A. Đã ở cân bằng **B.** Theo chiều thuận

C. Theo chiều nghịch **D.** Thiếu áp suất nên không xác định được

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 5. Hoà tan NaOH vào nước được dung dịch nồng độ 1 M. Chất ấy là chất điện li mạnh, phương trình điện li: $NaOH \rightarrow Na^+ + OH^-$. Tính nồng độ ion Na^+ trong dung dịch.

.....

.....

.....

Câu 6. Xác định số oxi hoá của nitrogen trong phân tử HNO_3.

.....

.....

.....

Câu 7. Xác định số oxi hoá của sulfur trong Na_2S (sodium sulfide).

.....

.....

.....