kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 2 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 18/09/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H11.GK1.072

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Trong lò cao luyện gang, người ta vận dụng nguyên lí Le Chatelier bằng cách nào?

A. điều chỉnh áp suất và nhiệt độ, đồng thời rút sản phẩm ra để đẩy cân bằng về phía sản phẩm

B. chỉ dùng chất xúc tác để đẩy cân bằng về phía sản phẩm

C. tăng thể tích bình để phản ứng có nhiều chỗ xảy ra hơn

D. giữ nguyên mọi điều kiện và chờ phản ứng xảy ra hoàn toàn

Câu 2. Mẫu dịch chiết từ đất trồng có $[\mathrm{H}^+] = 10^{-8}$ M. Giá trị pH của mẫu bằng

A. 7 **B.** 14 **C.** 6 **D.** 8

Câu 3. Cho cân bằng $2\mathrm{H}_2(g) + \mathrm{O}_2(g) \rightleftharpoons 2\mathrm{H}_2\mathrm{O}(g)$ có $\Delta_r H = -484$ kJ. Tăng nhiệt độ thì cân bằng chuyển dịch theo chiều

A. nghịch, và giá trị K_C giữ nguyên

B. nghịch, tức chiều thu nhiệt

C. thuận, tức chiều toả nhiệt

D. không chuyển dịch vì nhiệt độ không ảnh hưởng tới cân bằng

Câu 4. Trước khi chuẩn độ, buret cần được tráng bằng

A. dung dịch acid cần xác định nồng độ **B.** nước cất rồi dùng ngay

C. chính dung dịch chuẩn sẽ đựng trong buret **D.** dung dịch phenolphthalein

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 5. Tính tỉ khối của khí ammonia so với không khí, biết khối lượng mol trung bình của không khí bằng 29 g/mol.

Câu 6. Cho các dung dịch $\mathrm{K_2S}$, $\mathrm{KNO_3}$, $\mathrm{CH_3COONa}$, $\mathrm{NH_4Cl}$. Có bao nhiêu dung dịch có môi trường base?

PHẦN III. TỰ LUẬN

Câu 7. Xác định số oxi hoá của nitrogen trong phân tử $\mathrm{HNO_3}$.

.....

.....

.....

Câu 8. Theo quy ước bộ chỉ thị: quỳ tím màu xanh khi $pH > 8$ phenolphthalein màu không màu khi $pH < 8,2$ methyl đỏ màu vàng khi $pH > 6,2$. Ba phép thử riêng trên cùng mẫu đều cho đúng các màu đó. Tìm giao khoảng pH và giải thích cách chọn hai cận, có suy một trị số chính xác từ các màu không?

.....

.....

.....