kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 2 trang)

CUỐI KỲ 2 - NĂM HỌC 2026–2027

MÔN: HÓA HỌC - LỚP 10

*Thời gian làm bài: **50 phút**, không kể thời gian phát đề*

Phát hành ngày 29/08/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.CK2.023

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Cho phản ứng đơn giản $2\mathrm{NO}_2(g) \to 2\ \mathrm{NO}(g) + \mathrm{O}_2(g)$. Tăng nồng độ NO_2 lên 2 lần, giữ nguyên các chất khác, thì tốc độ phản ứng tăng bao nhiêu lần?

A. 2 **B.** 4 **C.** 6 **D.** 5

Câu 2. Cho phản ứng đơn giản $2\ \mathrm{HI} \to \mathrm{H}_2 + \mathrm{I}_2$ với hằng số tốc độ $k = 20 \cdot 10^{-3}$ và nồng độ $C_{\mathrm{HI}} = 1$ mol/L. Tốc độ phản ứng, theo đơn vị 10^{-3} mol/(L·s), bằng

A. 22 **B.** 20 **C.** 40 **D.** 21

Câu 3. Trong phản ứng $4\ \mathrm{Al} + 3\mathrm{O}_2 \to 2\mathrm{Al}_2\mathrm{O}_3$, có bao nhiêu nguyên tố thay đổi số oxi hoá?

A. 2 **B.** 4 **C.** 0 **D.** 3

Câu 4. Trong phản ứng nhiệt phân potassium chlorate $(2\mathrm{KClO}_3 \to 2\ \mathrm{KCl} + 3\mathrm{O}_2)$, MnO_2 đóng vai trò chất xúc tác. Chất xúc tác là chất

A. làm tăng tốc độ phản ứng và bị tiêu hao dần **B.** làm phản ứng toả nhiều nhiệt hơn

C. làm tăng tốc độ phản ứng và còn lại sau phản ứng **D.** làm tăng lượng sản phẩm thu được

Câu 5. Trong miền nhiệt độ đang khảo sát, mô hình Van't Hoff dùng hệ số không đổi $\gamma = 4$ mỗi $10\,^\circ\mathrm{C}$. Với cùng lượng chất ban đầu và cùng mức chuyển hóa, ở $45\,^\circ\mathrm{C}$ cần 19 min. Xét $65\,^\circ\mathrm{C}$ và $35\,^\circ\mathrm{C}$ các điều kiện khác giữ nguyên. Kết luận nào đúng?

A. Tăng nhiệt độ luôn làm tăng cả tốc độ lẫn thời gian.

B. Một hệ số dùng cho mọi phản ứng ở mọi nhiệt độ.

C. Hạ nhiệt độ làm tốc độ tăng theo cùng hệ số.

D. Tăng: 16 lần, $t_1 \approx 1,188$ min hạ: $1/\gamma = 0,25$. Hệ số chỉ dùng trong miền đã cho.

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 6. Cho tổng hợp một mol hydrogen chloride có $\Delta_r H = -92$ kJ; trung hoà acid mạnh bằng base mạnh có $\Delta_r H = -57$ kJ; phân huỷ calcium hydroxide có $\Delta_r H = 109$ kJ; hoà tan ammonium nitrate vào nước có $\Delta_r H = 26$ kJ. Lượng nhiệt toả ra lớn nhất trong số đó bằng bao nhiêu kJ?

.....

.....

.....

Câu 7. Đốt cháy hoàn toàn 24 gam than chì (C) (khối lượng mol 12 g/mol, mỗi mol toả 394 kJ) thì toả ra bao nhiêu kJ?

.....

.....

.....