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 29/08/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H11.CK1.149

PHẦN I. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 1. Nung 8 mol $Cu(NO_3)_2$ tới khối lượng không đổi theo phương trình $2\ Cu(NO_3)_2 \xrightarrow{t^\circ} 2\ CuO + 4NO_2 + O_2$. Tính tổng số mol khí thoát ra.

Câu 2. Cho 42 mol Li phản ứng vừa đủ theo phương trình $N_2 + 6\ Li \rightarrow 2Li_3N$. Tính số mol N_2 đã phản ứng.

Câu 3. Cho các chất $C_{12}H_{22}O_{11}$, $Al_2(SO_4)_3$, K_3PO_4, NaCl. Có bao nhiêu chất là chất điện li mạnh?

Câu 4. Cho các thao tác sau: cho nước vào ống sinh hàn từ đầu thấp và ra ở đầu cao; làm nguội dung dịch thật chậm để tinh thể lớn dần; rửa tinh thể vừa lọc bằng dung môi lạnh; dùng thật nhiều dung môi cho chất rắn tan hết cho nhanh. Có bao nhiêu thao tác đúng?

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 5. Trong quá trình Haber, một mol N_2 phản ứng vừa đủ với bao nhiêu mol H_2?

.....

.....

.....

Câu 6. Cho các thí nghiệm khảo sát sự chuyển dịch cân bằng sau: (1) $2NO_2 \rightleftharpoons N_2O_4$ – ngâm ống nghiệm vào nước nóng. (2) $2NO_2 \rightleftharpoons N_2O_4$ – ngâm ống nghiệm vào nước đá. (3) $Fe^{3+} + SCN^- \rightleftharpoons [Fe(SCN)]^{2+}$ – nhỏ thêm dung dịch $FeCl_3$. (4) $Fe^{3+} + SCN^- \rightleftharpoons [Fe(SCN)]^{2+}$ – nhỏ thêm dung dịch KSCN. (5) $Fe^{3+} + SCN^- \rightleftharpoons [Fe(SCN)]^{2+}$ – nhỏ thêm dung dịch NaOH. (6) $2CrO_4^{2-} + 2H^+ \rightleftharpoons Cr_2O_7^{2-} + H_2O$ – nhỏ thêm dung dịch acid. (7) $2CrO_4^{2-} + 2H^+ \rightleftharpoons Cr_2O_7^{2-} + H_2O$ – nhỏ thêm dung dịch kiềm. (8) $\left[Co(H_2O)_6\right]^{2+} + 4Cl^- \rightleftharpoons [CoCl_4]^{2-} + 6H_2O$ – nhỏ thêm dung dịch HCl đặc. (9) $\left[Co(H_2O)_6\right]^{2+} + 4Cl^- \rightleftharpoons [CoCl_4]^{2-} + 6H_2O$ – pha loãng dung dịch bằng nước. (10) $CH_3COOH \rightleftharpoons CH_3COO^- + H^+$ – nhỏ thêm dung dịch CH_3COONa. Trong số đó, có bao nhiêu thí nghiệm dùng cân bằng $Fe^{3+} + SCN^- \rightleftharpoons [Fe(SCN)]^{2+}$?

.....

.....

.....