

**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.CK1.045**PHẦN I. TRẢ LỜI NGẮN**

Câu 1. Nung 8 mol $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ tới khối lượng không đổi theo phương trình $2 \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \xrightarrow{t^\circ} 2 \text{CuO} + 4\text{NO}_2 + \text{O}_2$. Tính tổng số mol khí thoát ra.

Câu 2. Cho 42 mol Li phản ứng vừa đủ theo phương trình $\text{N}_2 + 6 \text{Li} \rightarrow 2\text{Li}_3\text{N}$. Tính số mol N_2 đã phản ứng.

Câu 3. Cho các chất NaCl , K_3PO_4 , $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$, $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$. 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) $2\text{NO}_2 \rightleftharpoons \text{N}_2\text{O}_4$ – ngâm ống nghiệm vào nước nóng. (2) $2\text{NO}_2 \rightleftharpoons \text{N}_2\text{O}_4$ – ngâm ống nghiệm vào nước đá. (3) $\text{Fe}^{3+} + \text{SCN}^- \rightleftharpoons [\text{Fe}(\text{SCN})]^{2+}$ – nhỏ thêm dung dịch FeCl_3 . (4) $\text{Fe}^{3+} + \text{SCN}^- \rightleftharpoons [\text{Fe}(\text{SCN})]^{2+}$ – nhỏ thêm dung dịch KSCN . (5) $\text{Fe}^{3+} + \text{SCN}^- \rightleftharpoons [\text{Fe}(\text{SCN})]^{2+}$ – nhỏ thêm dung dịch NaOH . (6) $2\text{CrO}_4^{2-} + 2\text{H}^+ \rightleftharpoons \text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} + \text{H}_2\text{O}$ – nhỏ thêm dung dịch acid. (7) $2\text{CrO}_4^{2-} + 2\text{H}^+ \rightleftharpoons \text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} + \text{H}_2\text{O}$ – nhỏ thêm dung dịch kiềm. (8) $[\text{Co}(\text{H}_2\text{O})_6]^{2+} + 4\text{Cl}^- \rightleftharpoons [\text{CoCl}_4]^{2-} + 6\text{H}_2\text{O}$ – nhỏ thêm dung dịch HCl đặc. (9) $[\text{Co}(\text{H}_2\text{O})_6]^{2+} + 4\text{Cl}^- \rightleftharpoons [\text{CoCl}_4]^{2-} + 6\text{H}_2\text{O}$ – pha loãng dung dịch bằng nước. (10) $\text{CH}_3\text{COOH} \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{COO}^- + \text{H}^+$ – nhỏ thêm dung dịch CH_3COONa . Trong số đó, có bao nhiêu thí nghiệm dùng cân bằng $\text{Fe}^{3+} + \text{SCN}^- \rightleftharpoons [\text{Fe}(\text{SCN})]^{2+}$?

.....

.....

.....