



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 20/08/2026

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: H11.GK1.155

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Một nhà máy đốt hết 250 kg than có chứa 3% lưu huỳnh về khối lượng. Coi toàn bộ lưu huỳnh cháy thành SO_2 , khối lượng SO_2 sinh ra bằng

- A. 15 kg B. 7, 5 kg C. 3, 8 kg D. 250 kg

Câu 2. Cho cân bằng $\text{CaCO}_3(s) \rightleftharpoons \text{CaO}(s) + \text{CO}_2(g)$. Ở trạng thái cân bằng, $[\text{CO}_2] = 0, 2$ (nồng độ tính theo mol/L). Giá trị K_C bằng

- A. 5 B. 1, 2 C. 0, 2 D. 0, 4

Câu 3. Vì sao khi pha loãng dung dịch bằng nước thì với cân bằng $[\text{Co}(\text{H}_2\text{O})_6]^{2+} + 4\text{Cl}^- \rightleftharpoons [\text{CoCl}_4]^{2-} + 6\text{H}_2\text{O}$ lại dung dịch chuyển từ xanh lam sang hồng?

- A. Thêm SCN^- thì cân bằng dịch theo chiều tiêu thụ nó
B. Kiểm trung hoà H^+ , tức lấy bớt chất đầu
C. Thêm Cl^- thì cân bằng dịch theo chiều tiêu thụ nó
D. Thêm nước làm loãng Cl^- , tức lấy bớt chất đầu

Câu 4. Cho cân bằng $2\text{NH}_3(g) \rightleftharpoons \text{N}_2(g) + 3\text{H}_2(g)$ có $\Delta_r H = 92 \text{ kJ}$; về trái có 2 mol khí, về phải có 4 mol khí. Tăng nhiệt độ thì cân bằng chuyển dịch theo chiều

- A. thuận, và giá trị K_C giữ nguyên
B. thuận, tức chiều thu nhiệt
C. không chuyển dịch vì nhiệt độ không ảnh hưởng tới cân bằng
D. nghịch, tức chiều toả nhiệt

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 5. Cho các ion Na^+ , CH_3COO^- , CO_3^{2-} , NH_4^+ . Có bao nhiêu ion **không** bị thủy phân trong nước?

.....
.....
.....

Câu 6. Nitrogen lỏng sôi ở nhiệt độ bao nhiêu độ C?

.....
.....
.....

Câu 7. Tính khối lượng mol phân tử của NH_4HCO_3 (ammonium hydrogencarbonate).

.....

.....

.....