

**ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN**

(Đề thi có 1 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 17/09/2026*

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: H11.GK1.169**PHẦN I. TRẮC NGHIỆM**

Câu 1. Hoà tan HCl vào nước được dung dịch nồng độ 0,2 M. Chất ấy là chất điện li mạnh, phương trình điện li: $\text{HCl} \rightarrow \text{H}^+ + \text{Cl}^-$. Nồng độ ion H^+ trong dung dịch bằng

- A. 1,2 mol/L B. 5,2 mol/L C. 2,2 mol/L D. 0,2 mol/L

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

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

Câu 3. Vì sao trong thí nghiệm khảo sát chuyển dịch cân bằng cần giữ lại một ống đối chứng?

- A. Để dự phòng khi ống thí nghiệm bị vỡ
B. Để tiết kiệm hoá chất cho lần làm sau
C. Để có mốc so sánh màu, nhờ đó nhận ra thay đổi dù nhỏ
D. Để kiểm tra xem hoá chất còn hạn dùng hay không

Câu 4. Cho cân bằng $\text{PCl}_5(g) \rightleftharpoons \text{PCl}_3(g) + \text{Cl}_2(g)$ với $\Delta_r H = 87 \text{ kJ}$; vế trái có 1 mol khí, vế phải có 2 mol khí. Muốn thu được nhiều sản phẩm hơn, nên

- A. thêm chất xúc tác B. giảm áp suất và tăng nhiệt độ
C. giảm áp suất và hạ nhiệt độ D. tăng áp suất và tăng nhiệt độ

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 5. Xác định số oxi hoá của nitrogen trong phân tử HNO_3 .

.....

.....

.....

Câu 6. Xác định số oxi hoá của nitrogen trong phân tử ammonia NH_3 .

.....

.....

.....

Câu 7. Tính pH của dung dịch $\text{Ba}(\text{OH})_2$ (barium hydroxide) nồng độ 0,05 M.

.....

.....

.....