

**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 26/08/2026*

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: H11.GK1.131**PHẦN I. TRẢ LỜI NGẮN****Câu 1.** Cho các dung dịch NaBr, K₂S, Na₃PO₄, NH₄Cl. Có bao nhiêu dung dịch có môi trường base?**Câu 2.** Cho 8 mol NH₃ phản ứng hết theo phương trình $4\text{NH}_3 + 5\text{O}_2 \xrightarrow{\text{Pt}, 850^\circ\text{C}} 4\text{NO} + 6\text{H}_2\text{O}$. Tính số mol NO thu được.**Câu 3.** Hoà tan HNO₃ vào nước được dung dịch nồng độ 0,25 M. Chất ấy là chất điện li mạnh, phương trình điện li: $\text{HNO}_3 \rightarrow \text{H}^+ + \text{NO}_3^-$. Tính nồng độ ion H⁺ trong dung dịch.**Câu 4.** Cho cân bằng $\text{PCl}_5(g) \rightleftharpoons \text{PCl}_3(g) + \text{Cl}_2(g)$. Ở trạng thái cân bằng, $[\text{PCl}_5] = 0,6$, $[\text{PCl}_3] = 0,2$, $[\text{Cl}_2] = 0,9$ (nồng độ tính theo mol/L). Tính hằng số cân bằng của phản ứng theo chiều nghịch.**PHẦN II. TỰ LUẬN****Câu 5.** Xác định số oxi hoá của nitrogen trong ion nitrate NO₃⁻.

.....

.....

.....

Câu 6. Cho 5 mol Fe tan hết trong dung dịch HNO₃ loãng theo phương trình $\text{Fe} + 4\text{HNO}_3 (\text{loãng}) \rightarrow \text{Fe}(\text{NO}_3)_3 + \text{NO} \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$. Tính số mol khí NO thoát ra.

.....

.....

.....