

**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 22/08/2026*

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: H11.GK1.094**PHẦN I. TRẮC NGHIỆM****Câu 1.** Chất nào sau đây là chất điện li mạnh?

- A. HCl B. $C_{12}H_{22}O_{11}$ C. HF D. CH_3COOH

Câu 2. Trong không khí, nitrogen chiếm khoảng bao nhiêu phần trăm về thể tích?

- A. 0,03 % B. 21 % C. 50 % D. 78 %

Câu 3. Ở 25 °C, tích số ion của nước $K_W = [H^+][OH^-]$ bằng

- A. 14 B. $1,0 \cdot 10^{-14}$
C. $1,0 \cdot 10^{-14}$ chỉ đúng với nước nguyên chất D. $1,0 \cdot 10^{-7}$

Câu 4. Cho cân bằng $H_2(g) + I_2(g) \rightleftharpoons 2 HI(g)$. Ở trạng thái cân bằng, $[H_2] = 0,3$, $[I_2] = 0,7$, $[HI] = 0,3$ (nồng độ tính theo mol/L). Giá trị K_C bằng (làm tròn đến hàng phần trăm).

- A. 0,86 B. 2,33 C. 0,43 D. 1,3

Câu 5. Cho 10 mol N_2 phản ứng với lượng dư H_2 theo quá trình Haber, hiệu suất phản ứng đạt 50%. Số mol NH_3 thu được là

- A. 10 mol B. 20 mol C. 5 mol D. 11 mol

PHẦN II. TỰ LUẬN**Câu 6.** Xác định số oxi hoá của nitrogen trong phân tử HNO_3 .

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

Câu 7. Cho các chất HCl , HNO_3 , NH_4^+ , CH_3COO^- . Có bao nhiêu chất đóng vai trò acid theo Brønsted - Lowry?

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