

(۲) محلول ناخالص

۱۰۰ ml محلول از مولار HCl باز

$$C_M = \frac{10 \text{ pd}}{M} = \frac{10 \times 29,5 \times 10^{-3}}{250} \quad \text{غلظت}$$

گام اول: محاسبه مولاریته HCl

$$C_M = 11,8$$

$$\overbrace{C_{M_1} \times V_1}^{\text{غلظت}} = \overbrace{C_{M_2} \times V_2}^{\text{رقیق}} \quad \text{گام دوم:}$$

$$11,8 \times \bar{V}_1 = 100 \times 10$$

$$V_1 = \frac{100}{11,8} = 8,47$$

گام سوم: ۸,۴ ml از اسید HCl غلیظ با یک پیست بگیر و داخل بالون

نمونه ۱۰۰ ml بریز

بالون را تا خط نشانه پر از آب - مقطر بریز