

چگالی →  
 دوز حجمی →  

$$N = \frac{1000 d}{E \cdot \frac{M_w}{n}}$$
 وزن یک اتم و اوان

$H_2SO_4$   $N = \frac{10(98)(184)}{\frac{98}{2}} = 36 N$

غلظت  
 $N = \frac{10 \times 65 \times 1,39}{\frac{63}{1}} = 14,34$

رقت  
 $N_1 V_1 = N_2 V_2$

$(14,34)(V) = (1)(50)$   
 $V = 3,47$

1-1. مقدار 1 مول از

36,5%  $\rightarrow$  محلول سازی

1- 100 cc محلول 1 M از  $NaCl$

2- 50 cc محلول سرد غلظت 1 M

40% (سرد)  $M_w$

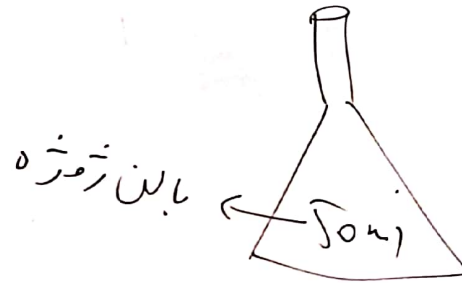
جابه

باسم: 50 cc محلول  $HNO_3$  غلظت 1 N از  
 "بیش از حد"

غلظت نامی

$$gr_{\text{NaOH}}? = 100 \times \frac{1 \text{ mol}}{1000 \text{ cc}} \times \frac{36,5 \text{ gr}}{1 \text{ mol}} = 3,65$$

$$gr_{\text{NaOH}}? = 50 \times \frac{1 \text{ mol}}{1000 \text{ cc}} \times \frac{40 \text{ gr}}{1 \text{ mol}} = 2$$



با این زرشه

36,5  $\frac{\text{gr}}{\text{mol}}$  محلول سازی

1- 100 cc محلول 1 M از NaCl

2- 50 cc محلول 1 M سدیم پنتا-NaClO4

40  $\frac{\text{gr}}{\text{mol}}$  (سد) Mw

جابه

یا سه: 50 cc محلول HNO3 پنتا-1 N