

$$N = \frac{10 \text{ ad}}{E \cdot M_w}$$

جذب
جذب
الجذب
الجذب

جذب
جذب

$$\text{H}_2\text{SO}_4 \quad N = \frac{10(98)(184)}{98} = 36 \text{ N}$$

$$N = \frac{10 \times 65 \times 1.39}{63} = 14.34$$

1 mol \rightarrow 1 liter

36.5 g/mol

NaCl (نatriumchlorid) 1M در 100°C - 1

1M در 50°C - 2

Mw (سد): 40 g/mol

حالت

حالت

حالت

الاستعاضة

نقاط

$N_1 V_1 = N_2 V_2$

، 1N تقطير (HNO_3) در 50°C

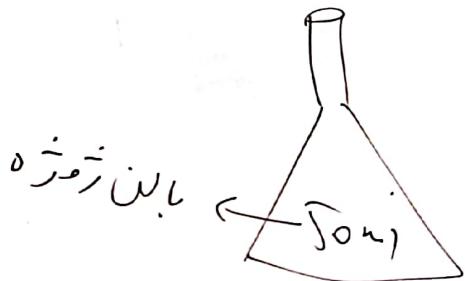
محلول تقطير

$(14.34)(V) = (1)(50) \frac{1+14+3}{18} =$

$V = 0.34$

$$\text{gr NaCl} = 100 \times \frac{1 \text{ mol}}{1000 \text{ cc}} \times \frac{36,5 \text{ gr}}{1 \text{ mol}} = 36,5$$

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



$$\left. \begin{array}{l} 36,5 \text{ g/mol} \\ \text{NaCl (نatriumchlorid)} \\ 1 \text{ M مولاریتیت} \\ 1 \text{ M مولاریتیت} \\ \text{Mw (مقدار خالص)} : 40 \text{ g/mol} \end{array} \right\}$$

1 N-هایلریتیت HNO_3 در 50cc باش: