

ÇÖZELTİ HAZIRLAMA DENEYİ

a) Ağırlıkça 25g 0,3'lük NaCl=?

100g 3g NaCl
25g X

$X = 0,75g$ NaCl → $25 - 0,75 = 24,25g$ su ekleyerek
çözelti hazırlanır.

Öncimce 0/

a) 1,2 M 100 ml HCl = ? (0,37) $d = 1,18 \text{ g/ml}$ $M_A = 36,5 \text{ g/mol}$

$$M = \frac{\% \text{ d } 1000}{M_A} = \frac{0,37 \times 1,18 \times 1000}{36,5} = \underline{\underline{11,96 \text{ M}}}$$

$$M_1 V_1 = M_2 V_2$$

$$1,2 \times 100 = 11,96 \times V_2$$

$V_2 = \underline{\underline{10 \text{ mL}}}$ HCl alınarak 100 mL su ile tamamlanır.







