Дано: Решение:

m1 (NaHCO3 р-р) =240 г Ѡр.в. = mр.в. / m р-ра

Ѡ1 (NaHCO3) = 3 % = 0,03 mр.в. (NaHCO3) = Ѡ (NaHCO3) \* m р-ра = 0,03\*240 г = 7,2 г

m- (H2O) = 80 г m р-ра = m р.в. + m р-ля

Ѡ2 (NaHCO3) = ? % m р-ля1 (H2O ) = m р-ра1 - m р.в. = 240 г - 7,2 г = 232,8 г

 mр-ля2 (H2O) = m р-ля1 - m- = 232,8 г - 80 г = 152,8 г

 Ѡр.в.2 (NaHCO3) = mр.в. / mр-ра2 ≈ 0,05 = 5 %.