**САМОСТІЙНА РОБОТА**

**РОЗРАХУНКИ З ВИЗНАЧЕННЯ МАСОВОЇ ЧАСТКИ РОЗЧИНЕНОЇ РЕЧОВИНИ.**

Приклад 1. У розчині масою 600 г міститься 100 г цукру. Обчисліть масову частку розчиненої речовини у такому розчині.

Приклад 2. Цукор масою 80 г розчинили у воді масою 240 г. Обчисліть масову частку цукру в утвореному розчині.

РОЗГЛЯНЕМО!

Приклад 3. До розчину масою 200 г з масовою часткою розчиненої солі 30 % долили 100 мл води. Обчисліть масову частку розчиненої солі у новому розчині.

Разв’язання

1.   Визначимо масу солі у першому розчині:

m(солі) = mХ Wp.p.= 200 ∙ 0,3 = 60 г

2.   Обчислимо масу другого розчину:

m2= 200 +100 = 300 г

3.   За формулою Wp.p.=  обчислимо масову частку розчиненої речовини у другому розчині:

W(солі)= 60: 300 = 0,2, або 20%

4. З розчину масою 300 г і масовою часткою кухонної солі 12 % випарили воду масою 100 г. Яка масова частка розчиненої речовини у розчині, що залишився після цього?

5. Розчин масою 200 г з масовою часткою цукру 15 % розбавили водою об’ємом 300 мл. Обчисліть масову частку цукру в утвореному розчин