

Задание 7-8 класса

Очень часто в быту возникает необходимость приготовить растворы различных солей, а весов и мерной посуды под рукой не оказывается.

1. Используя имеющееся на столе оборудование и сводную таблицу массы и объемов приведенную ниже, приготовьте 450 г 9% раствора хлорида натрия. Полученные расчетные значения округлите до целых.

<i>Ложка</i>	<i>Масса соли, г</i>	<i>Масса воды, г</i>
Столовая, с горкой	30	-
Столовая, без горки	20	15
Чайная, с горкой	10	-
Чайная, без горки	7	5

В домашних условиях часто используется физиологический раствор – 0,9% раствор хлорида натрия.

2. Используя полученный на первом этапе раствор хлорида натрия и дистиллированную воду, приготовьте 400 г физиологического раствора. В решении приведите необходимые расчеты.

Реактивы: хлорид натрия, дистиллированная вода

Оборудование: столовая и чайная ложка, одноразовый стакан объемом 200 мл, две емкости объемом не менее 0,5 л