|  |  |
| --- | --- |
| **Практическая работа**  **Тема: «Приготовление раствора с заданной массовой долей»**  Вариант 1.  ***Приготовить 25 мл 5 % раствора сульфата меди (II)***  ***(p=1,0511 г/см3)***  В соответствии с вашим вариантом, сформулируйте цель, определите оборудование и реактивы. При оформлении работы обязательно опишите свои действия и наблюдения, напишите вывод по работе.  **Цель:**  **Оборудование и реактивы:**  **Ход работы**   1. Рассчитайте массу твердого вещества (соли), необходимую для приготовления указанного в задании объема раствора с заданной молярной концентрацией. 2. Взвесьте на весах нужную навеску. 3. Перенесите навеску в мерную колбу или мерный стакан. 4. Добавьте в мерную колбу воды до 1/2 ее объема. 5. Закройте плотно колбу пробкой и тщательно перемешайте содержимое. 6. Долейте дистиллированную воду до метки (последние капли добавляйте пипеткой), закройте колбу пробкой и снова перемешайте. 7. Перелейте полученный раствор в склянку, наклейте этикетку и сдайте учителю. | **Практическая работа**  **Тема: «Приготовление раствора с заданной массовой долей»**  Вариант 2.  ***Приготовить 100 мл 7 % раствора сульфата меди (II) (p=1,0730 г/см3)***  В соответствии с вашим вариантом, сформулируйте цель, определите оборудование и реактивы. При оформлении работы обязательно опишите свои действия и наблюдения, напишите вывод по работе.  **Цель:**  **Оборудование и реактивы:**  **Ход работы**   1. Рассчитайте массу твердого вещества (соли), необходимую для приготовления указанного в задании объема раствора с заданной молярной концентрацией. 2. Взвесьте на весах нужную навеску. 3. Перенесите навеску в мерную колбу или мерный стакан. 4. Добавьте в мерную колбу воды до 1/2 ее объема. 5. Закройте плотно колбу пробкой и тщательно перемешайте содержимое. 6. Долейте дистиллированную воду до метки (последние капли добавляйте пипеткой), закройте колбу пробкой и снова перемешайте. 7. Перелейте полученный раствор в склянку, наклейте этикетку и сдайте учителю. |
| **Практическая работа**  **Тема: «Приготовление раствора с заданной массовой долей»**  Вариант 3.  ***Приготовить 100 мл 8 % раствора хлорида натрия***  ***(p=1,0559 г/см3)***  В соответствии с вашим вариантом, сформулируйте цель, определите оборудование и реактивы. При оформлении работы обязательно опишите свои действия и наблюдения, напишите вывод по работе.  **Цель:**  **Оборудование и реактивы:**  **Ход работы**   1. Рассчитайте массу твердого вещества (соли), необходимую для приготовления указанного в задании объема раствора с заданной молярной концентрацией. 2. Взвесьте на весах нужную навеску. 3. Перенесите навеску в мерную колбу или мерный стакан. 4. Добавьте в мерную колбу воды до 1/2 ее объема. 5. Закройте плотно колбу пробкой и тщательно перемешайте содержимое. 6. Долейте дистиллированную воду до метки (последние капли добавляйте пипеткой), закройте колбу пробкой и снова перемешайте. 7. Перелейте полученный раствор в склянку, наклейте этикетку и сдайте учителю. | **Практическая работа**  **Тема: «Приготовление раствора с заданной массовой долей»**  Вариант 4.  ***Приготовить 25 мл 5 % раствора сульфата марганца***  ***(p=1,0480 г/см3)***  В соответствии с вашим вариантом, сформулируйте цель, определите оборудование и реактивы. При оформлении работы обязательно опишите свои действия и наблюдения, напишите вывод по работе.  **Цель:**  **Оборудование и реактивы:**  **Ход работы**   1. Рассчитайте массу твердого вещества (соли), необходимую для приготовления указанного в задании объема раствора с заданной молярной концентрацией. 2. Взвесьте на весах нужную навеску. 3. Перенесите навеску в мерную колбу или мерный стакан. 4. Добавьте в мерную колбу воды до 1/2 ее объема. 5. Закройте плотно колбу пробкой и тщательно перемешайте содержимое. 6. Долейте дистиллированную воду до метки (последние капли добавляйте пипеткой), закройте колбу пробкой и снова перемешайте. 7. Перелейте полученный раствор в склянку, наклейте этикетку и сдайте учителю. |
| **Практическая работа**  **Тема: «Приготовление раствора с заданной массовой долей»**  Вариант 5.  ***Приготовить 100 мл 3 % раствора сульфата железа (II)***  ***(p=1,098 г/см3)***  В соответствии с вашим вариантом, сформулируйте цель, определите оборудование и реактивы. При оформлении работы обязательно опишите свои действия и наблюдения, напишите вывод по работе.  **Цель:**  **Оборудование и реактивы:**  **Ход работы**   1. Рассчитайте массу твердого вещества (соли), необходимую для приготовления указанного в задании объема раствора с заданной молярной концентрацией. 2. Взвесьте на весах нужную навеску. 3. Перенесите навеску в мерную колбу или мерный стакан. 4. Добавьте в мерную колбу воды до 1/2 ее объема. 5. Закройте плотно колбу пробкой и тщательно перемешайте содержимое. 6. Долейте дистиллированную воду до метки (последние капли добавляйте пипеткой), закройте колбу пробкой и снова перемешайте. 7. Перелейте полученный раствор в склянку, наклейте этикетку и сдайте учителю. | **Практическая работа**  **Тема: «Приготовление раствора с заданной массовой долей»**  Вариант 6.  ***Приготовить 100 мл 3 % раствора хлорида кальция***  ***(p=1,0401 г/см3)***  В соответствии с вашим вариантом, сформулируйте цель, определите оборудование и реактивы. При оформлении работы обязательно опишите свои действия и наблюдения, напишите вывод по работе.  **Цель:**  **Оборудование и реактивы:**  **Ход работы**   1. Рассчитайте массу твердого вещества (соли), необходимую для приготовления указанного в задании объема раствора с заданной молярной концентрацией. 2. Взвесьте на весах нужную навеску. 3. Перенесите навеску в мерную колбу или мерный стакан. 4. Добавьте в мерную колбу воды до 1/2 ее объема. 5. Закройте плотно колбу пробкой и тщательно перемешайте содержимое. 6. Долейте дистиллированную воду до метки (последние капли добавляйте пипеткой), закройте колбу пробкой и снова перемешайте. 7. Перелейте полученный раствор в склянку, наклейте этикетку и сдайте учителю. |