|  |  |
| --- | --- |
| **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.
 |