

Номер варианта _____

Шифр участника _____

9 класс

1. Запишите уравнение реакции получения феррита кобальта(II)

2. Внесите в поле результат взвешивания **всей** Вашей навески гексагидрата хлорида кобальта(II)

3. Рассчитайте объем воды, необходимый для приготовления 10%-ного раствора хлорида кобальта(II) из Вашей навески

Необходимый для приготовления раствора объём воды равен _____ см³.

4. Рассчитайте необходимую для синтеза массу гексагидрата хлорида железа(III)

Необходимая для синтеза масса глюкозы равна _____ г.

5. Рассчитайте объем воды, необходимый для приготовления 10%-ного раствора хлорида железа(III)

Необходимый для приготовления раствора объём воды равен _____ см³.

6. Рассчитайте необходимый для синтеза объём 10%-ного раствора гидроксида натрия с учетом 10%-ного избытка по отношению к его количеству, рассчитанному по уравнению реакции

Необходимый для синтеза объём 10%-ного раствора NaOH равен _____ см³.

7. Отметьте характеристики синтезированного Вами вещества:

а) Укажите цвет синтезированного Вами вещества:

_____ Подпись сопровождающего тур _____

б) Укажите массу синтезированного Вами высушенного вещества:

_____ Подпись сопровождающего тур _____

в) Обладает ли синтезированное Вами вещество магнитными свойствами:

_____ Подпись сопровождающего тур _____

8. Запишите формулу вещества (или веществ), которые выпадают в осадок сразу после смешивания растворов солей кобальта(II) и железа(III) с раствором гидроксида натрия.

9. Что обуславливает наличие магнитных свойств у веществ?