

Номер варианта _____

Шифр участника _____

10 класс

1. Запишите уравнение реакции получения оксида меди(I) восстановлением сульфата меди(II) глюкозой в щелочной среде

2. Внесите в поле результат взвешивания навески пентагидрата сульфата меди(II)

3. Рассчитайте объем воды, необходимый для приготовления 10%-ного раствора сульфата меди

Необходимый для приготовления раствора объём воды равен _____ см³.

4. Рассчитайте необходимую для синтеза массу глюкозы с учетом двукратного избытка по отношению к ее количеству по уравнению реакции

Необходимая для синтеза масса глюкозы равна _____ г.

5. Рассчитайте необходимый для синтеза объём 20%-ного раствора гидроксида натрия с учетом двукратного избытка по отношению к его количеству по уравнению реакции

Необходимый для синтеза объём 20%-ного раствора NaOH равен _____ г.

6. Отметьте характеристики синтезированного Вами вещества:

а) Масса полученного вещества _____ г

б) Цвет синтезированного вещества _____

в) Полученное вещество высушено полностью / осталось влажным (подчеркните)

г) В синтезированном веществе сульфат-ионы не присутствуют / присутствуют (подчеркните)

Запишите уравнение реакции и наблюдаемый эффект, который Вы использовали для установления присутствия сульфат-ионов в синтезированном оксиде меди(II)

Запишите уравнение реакции, которая протекает при нагревании синтезированного вещества. Отметьте наблюдаемый эффект.

7. Можно ли было проводить высушивание синтезированного вещества в сушильном шкафу? Ответ кратко обоснуйте.