06.04.20г Тема: Повторение изученного материала.

Задания:

1. Повторить теоретический материал по разделу 3: Коллоидная химия
2. Ответить на вопросы:

1.Комплекс взаимодействующих компонентов, твердых тел, жидкостей называется \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

2. Гетерогенные смеси, в которых одно вещество в виде очень мелких частиц равномерно распределено в другом, называется \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

3.Если частицы дисперсной фазы больше 100нм, система называется \_\_\_\_\_\_\_

4. Если частицы дисперсной фазы меньше 100 нм, система называется \_\_\_\_\_\_\_\_\_

5. К грубодисперсным относятся \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

6. К мелкодисперсным относятся \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

7. К взвесям относятся: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

8. К коллоидным растворам относятся

9. Отличить коллоидный раствор от истинного можно с помощью \_\_\_\_\_\_\_\_ 10.Самопроизвольное выделение жидкости называется \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

11. Свертывание крови это \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

12. Хрящи, волосы, ногти – это \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

13. Жемчуг, опал, сердолик – это \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

14. Годность пищевых продуктов определяют по явлению \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**Задание № 3:** осуществить превращения с помощью химических уравнений реакций, указать условия их протекания, дать названия продуктам реакций.

                                                                                                                              Ag2O

 (C6H10O5)n—› C6H12O6 —› C2H5OH —› CO2 —› C6H12O6 ——› A

**Задание № 4:**

**А)** С помощью каких химических методов можно доказать бифункциональность глюкозы? Приведите соответствующие уравнения реакций.

**Б)**  Какой объем воздуха (объемная доля кислорода 21 %) потребуется для полного окисления 45 г глюкозы? Объем рассчитайте при нормальных условиях.