Химия 12 класс

Тема: Дисперсные системы

1. Алгоритм действий:

Открыть Сайт Российская электронная школа (<https://resh.edu.ru/>) - предметы – химия - 11 класс – Урок 6

2. Посмотреть разделы «Начнем урок» и «Основную часть»

3. Переписать электронный словарь (Основная часть)

4. Разгадайть кроссворд, ответив на вопросы.

**Дисперсные системы.**



**По горизонтали:**

4. Создатель теории электролитической диссоциации.

7. Дисперсная система, состоящая из двух нераство­римых друг в друге жидкостей, например лимфа.

**9.** Гомогенная система, состоящая из двух или нескольких веществ (размер частиц менее 1 нм).

10. Дисперсная система с размером частиц от 100 до 1 нм, например цитоплазма.

11. Дисперсная система, в которой дисперсионной средой является жидкость, дисперсной фазой - газ.

12. Ученый, впервые описавший оптические свойства коллоидных растворов.

13. Непрозрачные системы, в которых отдельные части­цы можно обнаружить невооруженным глазом.

14. Процесс слипа­ния коллоидных частиц.

**По вертикали:**

1. Дисперсионная среда аэрозолей.

2. Про­цесс самопроизвольного выделения воды из гелей.

3. Коллоидная система в виде студенистого осадка.

5. Процесс перехода частиц вещества в раствор.

6. Взвесь жидкости в газе (например, туман).

**8.** Дисперсионная система, состоящая из жидкости и нераствори­мого в ней твердого вещества.

**Ответы отправлять на электронную почту Shmvel@yandex.ru**