

ДИСПЕРСНЫЕ СИСТЕМЫ



Начать тест

Уровень 1

Уровень 2

Уровень 3

РЕЗУЛЬТАТ ТЕСТА

Время: 0 мин. 59 сек.

[исправить](#)

[ещё](#)

1 ИЗ 11

Какая пара веществ образует эмульсию?

Масло и вода

Метанол и
вода

Уксусная
кислота и
вода

Спирт и
уксусная
кислота

2 ИЗ 11

Укажите признаки позволяющие классифицировать дисперсные системы.

Тип связи между частицами

Размер частиц

Агрегатное состояние дисперсионной среды и дисперсной системы

Концентрация частиц

исправить

ответ готов!

3 ИЗ 11

Какую дисперсную систему представляет желе?

ЭМУЛЬСИЮ

ГЕЛЬ

СУСПЕНЗИЮ

ЗОЛЬ

4 ИЗ 11

Укажите аэрозоли.

туман

клейстер

пена

дым

исправить

ответ готов!

5 И3 11

Для каких дисперсных систем характерен эффект Тиндаля?

Грубодисперсных систем

Молекулярных растворов

Коллоидных систем

Ионных растворов

6 ИЗ 11

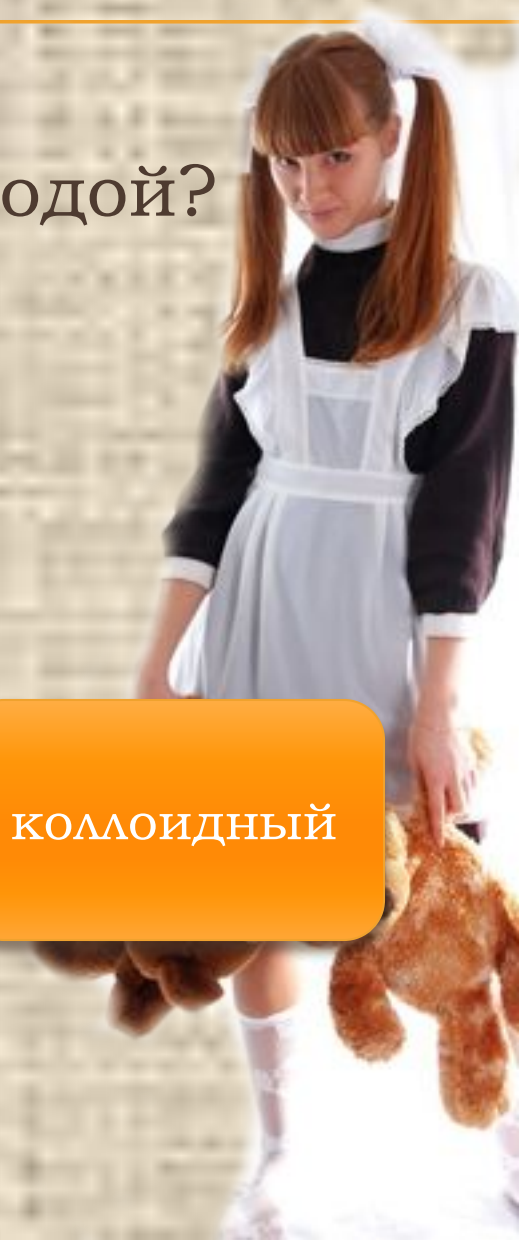
Какой раствор образует спирт с водой?

Молекулярный

Ионный

Ионно-молекулярный

Коллоидный



7 ИЗ 11

Что такое коагуляция?

Слипание и осаждение частиц коллоидного раствора под действием электролитов или при нагревании.

Рассеяние света частицами золя.

Соударение частиц дисперсионной среды и дисперсной фазы.

Оседание частиц дисперсной фазы под действие силы тяжести.



8 ИЗ 11

Для каких дисперсных систем характерно явление синерезиса?

гели

золи

Истинные
растворы

Грубодисперс
ные системы

9 ИЗ 11

Эмульсия – это:

Жидкость
+
твердое
вещество

жидкость
+
жидкость

жидкость
+
газ

Газ
+
твердое
вещество

10 ИЗ 11

Диспергирование значит:

разрушение

укрупнение

дробление

объединение

11 ИЗ 11

Выберите название коллоидного раствора:

гель

желе

золь

паста