

# ДИСПЕРСНЫЕ СИСТЕМЫ



Начать тест

Уровень 1

Уровень 2

Уровень 3

Использован [шаблон создания тестов в](#) шаблон создания тестов в [PowerPoint](#)

[900igr.net](http://900igr.net)

# 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 ИЗ 11

---

Для каких дисперсных систем характерен эффект Тиндаля?

Грубодисперсных систем

Молекулярных растворов

Коллоидных систем

Ионных растворов

6 ИЗ 11

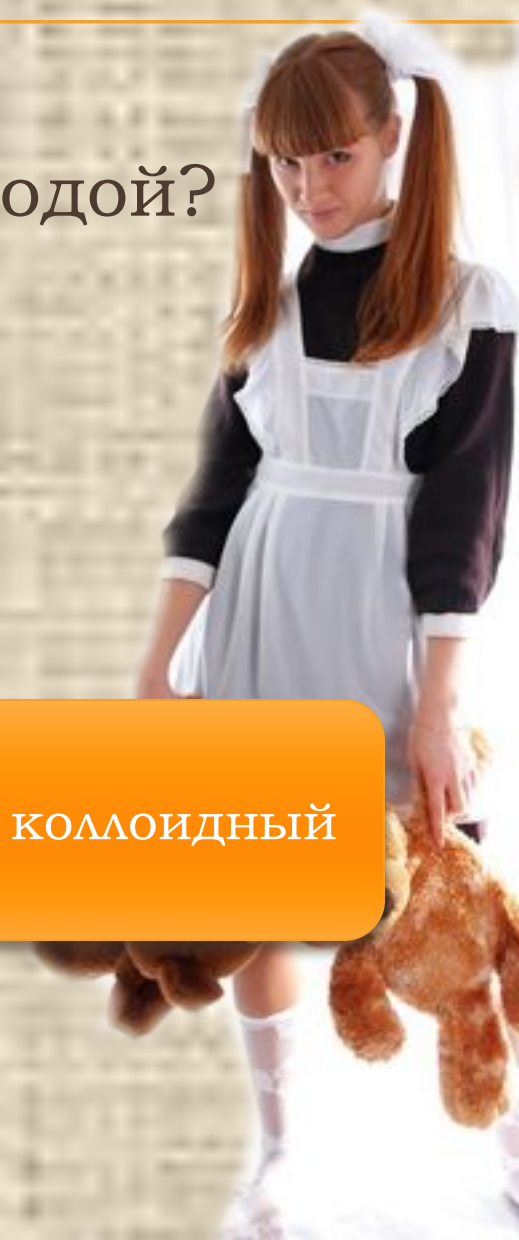
Какой раствор образует спирт с водой?

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