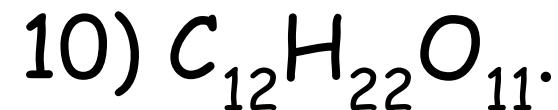
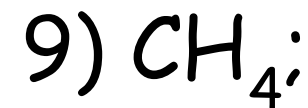
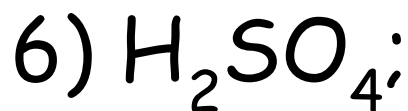
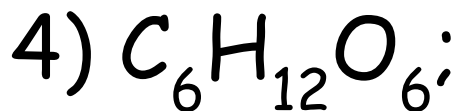




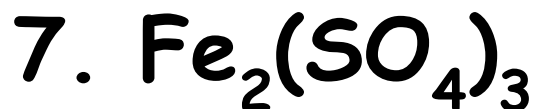
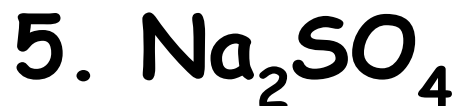
**Задания по теме
«Электролитическая
диссоциация»**

8 класс

Задание 1. Из предложенного списка выбери вещества, которые относятся к электролитам.



Задание 2. Напиши уравнение диссоциации веществ.



Для слабых электролитов диссоциация обратима!

Задание 3. Пользуясь таблицей растворимости, определите, водные растворы каких веществ будут диссоциировать на ионы:

**KCl, CuO, CuSO₄, Cu(OH)₂,
NaNO₃, K₂SO₄, BaCl₂, BaSO₄,
AgNO₃, AlCl₃, FeCl₃, NaOH,
O₂.**

Задание 4.

Изучив материал § 37 «Основные положения теории электролитической диссоциации», в тетради выпишите:

1. Основные положения Теории электролитической диссоциации (ТЭД)
2. Определение «Ионов»
3. Определение «Кислот» в свете ТЭД
4. Определение «Оснований» в свете ТЭД
5. Определение «Солей» в свете ТЭД

Фото конспекта тетради необходимо отправить вместе с бланком ответов на задания 1-3.