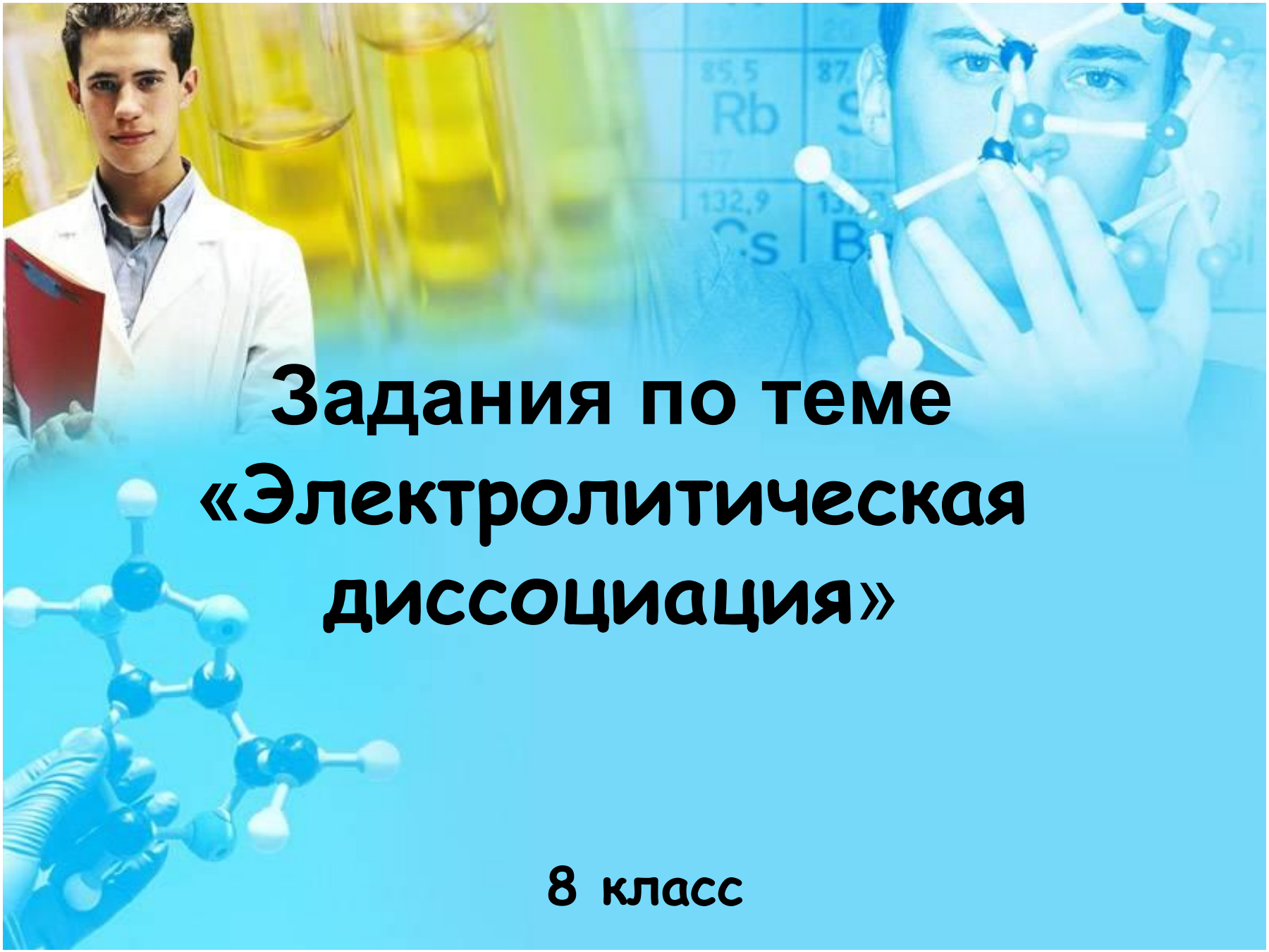

Задания по теме «Электролитическая диссоциация»

8 класс

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

1) HCl;
2) N_2;
3) KOH;
4) $C_6H_{12}O_6$;
5) $NaCl$;
6) H_2SO_4;
7) $CaCO_3$;
8) Br_2;
9) CH_4;
10) $C_{12}H_{22}O_{11}$.

Задание 2. Напиши уравнение диссоциации веществ.

1. KNO_3
2. $Mg(NO_3)_2$
3. $Ba(OH)_2$
4. HCl
5. Na_2SO_4
6. $NaOH$
7. $Fe_2(SO_4)_3$

Для слабых электролитов диссоциация обратима!

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

KCl, CuO, $CuSO_4$, $Cu(OH)_2$, $NaNO_3$, K_2SO_4, $BaCl_2$, $BaSO_4$, $AgNO_3$, $AlCl_3$, $FeCl_3$, $NaOH$, O_2.

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.