Инструкция по выполнению заданий по учебной дисциплине «Химия»

**21.10.2021 2 часа**

**12 группа «Химия»**

Уважаемые студенты, сегодня мы продолжаем работу по предмету «Химия». Сегодня мы работаем 3 ч и нам предстоит познакомится с материалом 2 тем. Ваша задача просмотреть видео <https://www.youtube.com/watch?v=achqn8CD-oM> законспектировать материал и выполнить задание.

**ТЕМА: ЭЛЕКТРОЛИЗ РАСТВОРОВ СОЛЕЙ.**

Электролизом называют окислительно-восстановительный процесс, протекающий на электродах при прохождении постоянного электрического тока через раствор или расплав электролита.

В растворах электролитов, помимо катионов и анионов присутствуют молекулы воды, которые в ряде случаев участвуют в процессе электролиза.

***Последовательность разряда катионов.***

При электролизе водных растворов катионы металлов разряжаются в порядке обратном расположению этих металлов в ряду напряжений.

При электролизе водных растворов ионы натрия, калия, бария, кальция, магния, алюминия не разряжаются, вместо них восстанавливаются молекулы воды.

***Последовательность разряда анионов.***

J–; Br–; S2-; Cl–; OH–; SO42-; F–

**УПРАЖНЕНИЯ:**

1. Составить уравнение реакции электролиза раствора иодида калия

2. Составить уравнение реакции электролиза раствора сульфата меди.