



Задачи на электролиз. 11 класс

**Презентацию составила
учитель МОУ
«Ягринская гимназия»
г.Северодвинска
Шапошникова Т.С.**

A decorative graphic on the left side of the slide features several balloons in light green, light blue, and light purple, with yellow streamers and small triangular flags trailing from them.

Задача 1.

Водный раствор гидроксида натрия подвергли электролизу (сила тока 10 ампер, время электролиза 1 час). Определите количество веществ, выделившихся на электродах.

Задача 2.

- При электролизе расплава хлорида двухвалентного металла (сила тока 10 А , время 10 минут) на катоде выделилось 1.24 г металла. Хлорид, какого металла был взят?

Задача 3.

- При полном электролизе нитрата меди (II) из 2 л его расплава (плотностью 1,05 г/мл) выделилось 6,72 л (н.у) газа. Рассчитайте процентное содержание начального раствора.

Задача 4.

- При электролизе 100г 5% раствора серной кислоты на катоде выделилось 56л (н.у.) газа. Рассчитайте массу анодного продукта и массовую долю кислоты в конечном растворе.

Задача 5.

- Расплав хлорида кальция подвергли электролизу в течении 2 часов, при силе тока 5 А. полученный металл прореагировал с водой массой 2 кг. Какой концентрации р-р щелочи получился при этом?

Задача 6.

- Сколько времени длился электролиз водного раствора сульфата натрия, если сила тока составляла 10 A , а в результате на аноде выделилось $0,512\text{ г}$ кислорода?