



Задачи на электролиз. 11 класс

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



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?