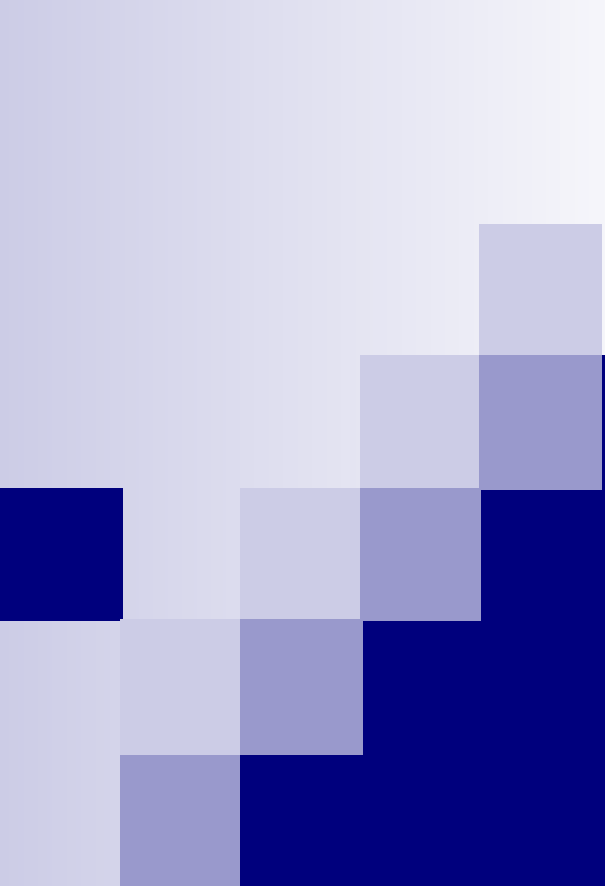




# Решение задач по теме: «Электролиз»

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

А. В процессе электролиза расплава хлорида алюминия проводимого в течение 245 мин. при силе тока 15 А, получили алюминий. Сколько граммов железа можно получить алуминотермическим методом при взаимодействии данной массы алюминия с оксидом железа (III)?

Б. Расплав хлорида натрия подвергли электролизу при силе тока 20 А в течение 80 мин. при силе тока 18 А. оба металла растворили в 1 кг. воды. Найдите концентрацию щелочей в полученном растворе.

В. Железо, полученное электролизом расплава хлорида железа(III) в течение 70 мин. при силе тока 11 А, превратили в порошок и погрузили в 300 г 18 % раствора сульфата меди(II). Найдите массу меди, выпавшей в осадок.



Г. Раствор, содержащий 0,5 моль хлорида калия подвергнут, электролизу. К конечному раствору добавили раствор сульфата меди (II) до полного выпадения осадка. Определите массу этого осадка.