
Комбинированные задачи.

11 класс.

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

1(159). При электролизе расплава хлорида кальция на аноде был получен хлор объемом 112 л (н.у.), а на катоде – кальций массой 180 г. Считая, что массовая доля выхода хлора равна 100%, определите массовую долю выхода кальция.

2 (169). При электролизе водного раствора хлорида калия получен гидроксид калия массой 22,4 г. Определите массу воды, которая образуется при сгорании водорода, выделившегося в результате электролиза.

3 (179). Железная пластинка
имеет толщину 1 мм.

Определите площадь куска
этой пластины, в котором будет
заключено 0,1 моль железа.

Плотность металла равна 7,87
г/см³.

4 (181). При действии водного раствора аммиака на раствор, содержащий один из хлоридов железа массой 3,81 г, получили гидроксид железа, масса которого составила 2,7 г. Определите формулу хлорида железа, который содержался в растворе.
