

В результате электролиза расплава глинозема (оксид алюминия) массой 20,4 г с выходом 80 % получили алюминий. Алюминий использовали для получения ванадия из оксида ванадия(V), находящегося в избытке. При выходе продукта реакции 90 % масса (г) полученного ванадия составляет (при расчетах не учитывать примеси в глиноземе):

- 1) 8,8;    2) 9,9;    3) 12,2;    4) 14,4;    5) 16,0.