

1. Перечислите известные методы защиты металлов от электрохимической коррозии. Предложите металл — протектор для защиты изделия из Fe от атмосферной коррозии при pH среды равном 6. Составьте уравнения процессов, протекающих при коррозии до и после протекторной защиты.
2. Напишите возможные анодные и катодные процессы, протекающие на графитовых электродах при электролизе водного раствора смеси солей CuSO_4 и NaCl . Покажите вид поляризационных кривых. Рассчитайте массу металла, образовавшегося на катоде за 3 часа при токе 10А.