

Вариант 11

Какой процесс невозможен на катоде при электролизе растворов?	$CrCl_2$ $Cr^{2+} + 2\bar{e} = Cr^0$ 1	$AlCl_3$ $2H_2O + 2\bar{e} = H_2 + 2OH^-$ 2	$Ca(NO_3)_2$ $Ca^{2+} + 2\bar{e} = Ca^0$ 3	$H_2SO_4$ $2H_2O + 2\bar{e} = H_2 + 2OH^-$ 4	Все указанные невозможны 5
Какой процесс возможен на аноде при электролизе растворов (электроды угольные)?	$Pb(NO_3)_2$ $2H_2O - 4\bar{e} = O_2 + 4H^+$ 6	$NaCl$ $2H_2O - 4\bar{e} = O_2 + 4H^+$ 7	$CuCl_2$ (электроды медные) $Cu - 2\bar{e} = Cu^0$ 8	$Ca(NO_3)_2$ $2NO_3^- - 4\bar{e} = N_2O_3 + 3O_2$ 9	$K_2SO_4$ $2H_2O - 4\bar{e} = O_2 + 4H^+$ 10
Какое напряжение разложения теоретически необходимо для электролиза $Al_2(SO_4)_3$ ?	1,64 В 11	1,23 В 12	0,43 В 13	2,89 В 14	Правильного ответа нет 15
Какое утверждение правильно относительно электролиза раствора $CrSO_4$ ?	Для получения 26г. хрома необходимо затратить 2 Фарадея электричества. 16	При пропускании 1 кулона электричества восстанавливается 26г. хрома. 17	При пропускании 96500 кулона электричества восстанавливается $m_{Cr} = 52/2$ г. хрома. 18	Для восстановления 52г. хрома необходимо затратить 193000 Кл 19	Для восстановления 26г. хрома необходимо затратить 193000 Кл. 20
Выберите правильное утверждение относительно электролиза растворов.	При электролизе $K_2SO_4$ у катода образуются ионы $OH^-$ . 21	Из катионов $Cu^{2+}$ и $Zn^{2+}$ первым восстанавливается катион $Zn^{2+}$ . 22	Первым восстанавливается катион более активного металла. 23	При электролизе раствора $NaI$ в прианодной области образуются ионы $OH^-$ . 24	Катионы с потенциалами отрицательнее, чем -0,41 В восстанавливаются из растворов с $pH = 7$ . 25