

**Вариант 20**

Какой процесс возможен на катоде при электролизе растворов?	$AlCl_3$ $Al^{3+} + 2\bar{e} = Al^0$ 1	$Pb(NO_3)_2$ $2H^+ + 2\bar{e} = H_2^0$ 2	$KNO_3$ $K^+ + \bar{e} = K^0$ 3	$Li_2SO_4$ $2H_2O + 2\bar{e} = H_2 + 2OH^-$ 4	Все указанные возможны 5
Какой процесс возможен на аноде при электролизе растворов (электроды угольные)?	$Ca(NO_3)_2$ $2NO_3^- - 4\bar{e} = N_2O_3 + 3/2 O_2$ 6	$HCl$ $Cl^- - \bar{e} = Cl^0$ 7	$CuCl_2$ $Cu^0 - 2\bar{e} = Cu^{2+}$ 8	$H_2SO_4$ $2H_2O - 4\bar{e} = O_2 + 4H^+$ 9	Указанные процессы невозможны 10
Какое напряжение разложения теоретически необходимо для электролиза $Pb(NO_3)_2$ ?	1,23 В 11	1,36 В 12	0,13 В 13	2,13 В 14	1,1 В 15
Какое утверждение правильно относительно электролиза раствора $CdSO_4$ ?	Для получения 1г. кадмия необходимо затратить 1 Фарадей электричества. 16	В прикатодной области накапливаются ионы $H^+$ . 17	При пропускании 1 Фарадея электричества восстанавливается 56,2г. кадмия. 18	В прианодной области накапливаются ионы $OH^-$ . 19	Для восстановления 112,4 г. кадмия необходимо затратить 965000 Кл. 20
Выберите неправильное утверждение относительно электролиза раствора, содержащего несколько катионов одновременно.	Из катионов $Al^{3+}$ и $Ni^{2+}$ первым восстанавливается ион $Al^{3+}$ . 21	Катион $Ca^{2+}$ из водных растворов не восстанавливается. 22	Из катионов $Cr^{3+}$ и $Ni^{2+}$ первым восстанавливается ион $Cr^{3+}$ . 23	Из катионов $Cu^{2+}$ и $Ag^+$ первым восстанавливается ион $Ag^+$ . 24	Порядок восстановления ионов $H^+$ и $Co^{2+}$ не зависит от материала катода. 25