1)Составить выражение для константы нестойкости комплексного иона А и определить в нем степень окисления иона – комплексообразователя:

|  |  |
| --- | --- |
| А | [Hg(CN)4]2- |

2) Дана схема гальванического элемента. Напишите электронные уравнения электродных процессов и уравнение токообразующей реакции, протекающих в этом элементе:

|  |
| --- |
| (-) Аl/АlС1з// Со(NO3)2/ Со(+) |

3) Какая масса металла осаждается на катоде при электролизе раствора соли А силой тока I ампер в течение t мин? Выход по току 100%. Напишите уравнения анодных и катодных реакций, если анод – платина:

|  |  |
| --- | --- |
| А | SnCl2 |
| I, А | 1,2 |
| t, мин | 30 |