**Электролиз.**

А1. При электролизе раствора AgN03 на катоде выделяется

1. серебро
2. водород
3. серебро и водород
4. кислород и водород

А2. В какой последовательности восстанавливаются данные металлы при  
электролизе растворов их солей?

1. Аи, Си, Ag, Fe
2. Си, Ag, Fe, Аи
3. Fe, Си, Ag, Аи
4. Аи, Ag, Си, Fe

А3. Какой продукт не получится при электролизе раствора KI?

1. К
2. КОН
3. H2
4. I2

А4. Какое из веществ дает одинаковые продукты при электролизе водного раствора и расплава?

1. СиС12
2. КВг
3. NaOH
4. NaCl

А5. Электрический ток не проводит водный раствор

1. 1) хлорида метиламмония 3) ацетата натрия
2. 3) глицерина 4) муравьиной кислоты

А6. При электролизе раствора Cr2(S04)3 на катоде выделяется

1. кислород
2. водород и хром
3. хром
4. кислород и хром

A7. Процесс электролиза расплава хлорида натрия правильно описывает уравнение

|  |
| --- |
| 1) 2NaCl = 2Na + Cl2  катод анод |
| 2) 2NaCl  2Na + Cl2  катод анод |
| 3) 2NaCl = 2Na + Cl2  анод катод |
| 4) 2NaCl  2Na + Cl2  анод катод |