

**Тест по химии**  
**Электролиз**  
**11 класс**

1. При электролизе катод — это электрод
  - 1) который заряжен положительно
  - 2) на котором разряжаются анионы
  - 3) на котором идёт окисление
  - 4) на котором идёт восстановление
  - 5) на котором разряжаются катионы
2. При электролизе анод — это электрод
  - 1) на котором разряжаются анионы
  - 2) на котором разряжаются катионы
  - 3) на котором идёт окисление
  - 4) на котором идёт восстановление
  - 5) который заряжен отрицательно
3. При электролизе водного раствора солей ранее молекул воды на катоде разряжаются ионы
  - 1)  $Mg^{2+}$
  - 2)  $Cu^{2+}$
  - 3)  $Ca^{2+}$
  - 4)  $Fe^{2+}$
  - 5)  $Ag^+$
4. При электролизе водного раствора солей вместе с молекулами воды на катоде разряжаются ионы
  - 1)  $Zn^{2+}$
  - 2)  $Hg^{2+}$
  - 3)  $Ca^{2+}$
  - 4)  $Fe^{2+}$
  - 5)  $Al^{3+}$
5. При электролизе водного раствора солей на катоде выделяется водород из воды и не разряжаются ионы
  - 1)  $Na^+$
  - 2)  $Sn^{2+}$
  - 3)  $Ba^{2+}$
  - 4)  $Ni^{2+}$
  - 5)  $Mn^{2+}$
6. При электролизе водного раствора солей на инертном аноде **не** выделяется кислород из воды, а разряжаются ионы
  - 1)  $SO_4^{2-}$
  - 2)  $Cl^-$
  - 3)  $NO_3^-$
  - 4)  $I^-$
  - 5)  $PO_4^{3-}$
7. Какой ион будет разряжаться: на катоде а) в первую очередь; б) во вторую очередь?
  - 1)  $Fe^{2+}$
  - 2)  $Sn^{2+}$
  - 3)  $Hg^{2+}$
  - 4)  $Pb^{2+}$
  - 5)  $Cu^{2+}$
8. Какой ион будет разряжаться: на аноде а) в первую очередь; б) во вторую очередь?
  - 1)  $F^-$
  - 2)  $Cl^-$
  - 3)  $Br^-$
  - 4)  $NO_3^-$
  - 5)  $SO_4^{2-}$
9. Укажите сумму коэффициентов в уравнении реакции электролиза водного раствора а) гидроксида натрия; б) нитрата меди(II).
  - 1) 4
  - 2) 5
  - 3) 7
  - 4) 9
  - 5) 11
10. Укажите сумму коэффициентов в уравнении реакции электролиза водного раствора а) нитрата серебра(I); б) хлорида магния.
  - 1) 6
  - 2) 9
  - 3) 12
  - 4) 15
  - 5) 18

*Ответы на тест по химии*  
*Электролиз*  
*11 класс*

1-45  
2-13  
3-25  
4-14  
5-13  
6-24  
7-35  
8-32  
9-25  
10-41