

**Тест по химии**  
**Ряд стандартных электродных потенциалов**  
**11 класс**

1. Укажите два металла, атомы которых наиболее легко отдают электроны
  - 1) Ca
  - 2) Mn
  - 3) Cu
  - 4) Fe
  - 5) Mg
2. Укажите два иона, которые наиболее легко принимают электроны и первыми восстанавливаются, при электролизе
  - 1)  $\text{Na}^+$
  - 2)  $\text{Ag}^+$
  - 3)  $\text{Zn}^{2+}$
  - 4)  $\text{Cu}^{2+}$
  - 5)  $\text{Al}^{3+}$
3. Соляная кислота реагирует с каждым из двух металлов
  - 1) магний и медь
  - 2) железо и серебро
  - 3) цинк и хром
  - 4) марганец и ртуть
  - 5) алюминий и кальций
4. Цинк вытесняет металл из
  - 1) сульфата меди(II)
  - 2) хлорида натрия
  - 3) нитрата магния
  - 4) нитрата свинца
  - 5) хлорида алюминия
5. Укажите два металла, каждый из которых встречается в самородном состоянии
  - 1) ртуть и магний
  - 2) железо и натрий
  - 3) медь и серебро
  - 4) ртуть и золото
  - 5) золото и алюминий

*Ответы на тест по химии  
Ряд стандартных электродных потенциалов  
11 класс*

1-15  
2-24  
3-35  
4-14  
5-34