**ЭЛЕКТРОЛИЗ**

**Катодные процессы** в водных растворах электролитов:

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Li K Ba Ca Na Mg Al** | **Mn Zn Cr Fe Te Ni Sn Pb** | **Cu Hg Ag Pt Au** |
| Металл не восстанавливается | Men+ + nē → Me0 | Меn+ + nē → Me0 |
| 2H2O +2ē → H2↑ + 2OH- | 2H2O +2ē → H2↑ + 2OH- |  |

**Анодные процессы** в водных растворах электролитов

|  |  |
| --- | --- |
| Кислотный остаток (анион) Аm- | |
| Бескислородный  ( | Кислородсодержащий (SO42-, NO3-, CO32- и др.) и F- |
| Окисление аниона *(кроме фторида)* Аm- - mē = А0 | В кислой и нейтральной среде – окисление молекул воды: 2H2O – 4ē = O2↑ + 4H+ в щелочной среде: 4OH- - 4ē = O2↑ + 2H2O |

Восстановительная активность (способность отдавать электроны) уменьшается.