

Спосіб електрохімічного отримання сірчаної кислоти, який полягає в тому, що в катодній камері електролізера розміщують водний розчин сульфату придатного металу з надлишком сірчаної кислоти, через електролізер пропускають електричний струм, що приводить до електролізу води, при якому в анодній області виділяється кисень, а в катодній області - водень, протони, що утворилися в анодній камері, реагують з елементами розчину з утворенням сірчаної кислоти, протони в катодній області відновлюються до водню, що спричиняє зниження кислотності в катодній камері та приводить до очищення розчину сульфату придатного металу та концентрування сірчаної кислоти в анодній області, який **відрізняється** тим, що як водний розчин сульфату придатного металу використовують розчин сульфату заліза, очищення якого від надлишку сірчаної кислоти здійснюють в двокамерному електролізері під постійним контролем кислотності в катодній камері, при падінні кислотності розчину до значення в межах 20-25 мг-екв/дм³, далі очищений розчин сульфату заліза вилучають з катодної камери та розміщують там свіжий розчин сульфату заліза з надлишком сірчаної кислоти, процес продовжують до досягнення концентрації сірчаної кислоти в анодній області на рівні 35-40 мас. %.