|  |
| --- |
| Bränsleceller är en typ av batterier.    Den här bränslecellen går på myrsyra och luft. De två halvcellerna är separerade med en elektrolyt emellan. Myrsyra kommer in i den ena halvcellen och koldioxid kommer ut ur samma halvcell. Skriv del-elektron-reaktion som sker. |
|  |
| Är detta en reduktion eller oxidations reaktion.? Är elektrod X en katod eller anod? |
|  |
| Elektronerna som frigörs i oxidationen av myrsyra vandrar genom ledningen mellan cellerna och reagerar med syret som kommer in i den andra halvcellen. Skriv ner halv-elektron reaktion som sker när syret reduceras. Det bildas vatten. |
|  |
| Skriv reaktionsformeln för den totala redoxreaktionen som sker i bränslecellen. |
|  |
| Använd reduktionspotentialerna ovan och räkna ut spänningen mellan halvcellerna i bränslecellen. |
| Beräkning av spänningen. Använd formeln för Ecell = E(katod)-E(anod) |
| Bränslecellen konsumerar 0.2 gram metansyra per timma. Beräkna strömmen som genereras av bränslecellen. |
| Beräkning av strömmen som genereras i bränslecellen. |
| Fundera över vilka joner som går igenom elektrolyten. |
|  |