

Reduktion af metal

Problemformulering:

Hvordan reducerer man et metal og får det til at ændre sig fra ikke-metal form til metal form ?

Materialer:

Elektrolydekar
Strømforsyning
Salt (CuCl)
250 ml bægerglas

Metode (udførelse):

Fyld 100 ml demineraliseret vand i et 250 ml bægerglas. Opløs 20 g CuCl i vandet. Hæld opløsningen i et elektrolysekar og send 6V= gennem opløsningen.

Resultatbehandling:

- 1) Iagttag den kemiske reaktion. Prøv at opsamle noget af den luftart der dannes ved anoden(+) og se hvad der sker ved katoden(-).

Hvad dannes ved + ? _____

Hvad dannes ved - ? _____

- 2) Opskriv den kemiske reaktionsligning ved begge elektroder.
- 3) Beskriv hvordan reduktionen foregår.