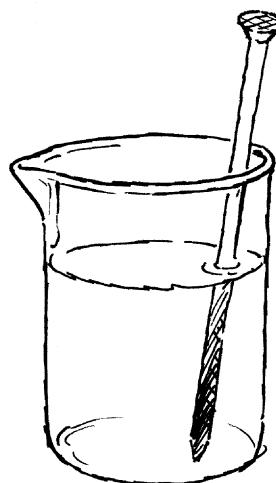


Metaller i opløsning B



- Hæld CuSO_4 -opløsning i et bægerglas. Anbring jernsømmet deri.

- Hvad dannes der på jernsømmet?
-

- Hvilke ioner er der i CuSO_4 -opløsningen?
-

- Skriv reaktionsligningen for reaktionen på jernsømmet.
-

- Hæld FeSO_4 -opløsningen i et reagensglas. Anbring kobbertråden deri.

- Hvad sker der i FeSO_4 -opløsningen?

FeSO_4/Cu : _____

I hver af de tre opløsninger konkurrerer to metaller om at holde på sine elektroner.

- Hvem er vinderen i hver af de tre opløsninger?

AgNO_3/Cu : _____ CuSO_4/Fe : _____ FeSO_4/Cu : _____

