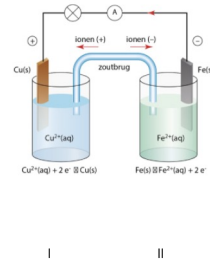


## Elektrochemische cel



- II: Fe is de reductor en staat elektronen af aan de elektrode. Deze wordt daardoor negatief
- I: De elektrode onttrekt elektronen uit de elektrode en wordt daardoor positief.
- PONR: Positief Oxidator Negatief Reductor

I

II

1

1

## Elektrochemische cel



- Bij I : de koper elektrode wordt zwaarder
- Bij II : de ijzer elektrode wordt lichter
- Bij I : De positieve lading wordt minder; zoutbrug; uit zoutbrug komt positieve ionen om dit te compenseren.
- Bij II: Er wordt veel positieve lading aangemaakt; uit de zoutbrug komt negatieve ionen om dit te compenseren.

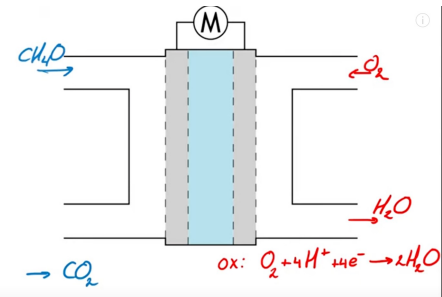
2

2

**DMFC: Direct Methanol Fuel Cell**

Stel dat de brandstofcel gedurende 10 minuten gevoed wordt met 0,10 g methanol.

Bereken de stroomsterkte bij gebruik.

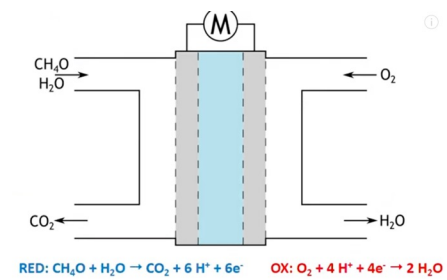


3

**DMFC: Direct Methanol Fuel Cell**

Stel dat de brandstofcel gedurende 10 minuten gevoed wordt met 0,10 g methanol.

Bereken de stroomsterkte bij gebruik.



4

**DMFC: Direct Methanol Fuel Cell**  
 Stel dat de brandstofcel gedurende 10 minuten gevoed wordt met 0,10 g methanol.  
 Bereken de stroomsterkte bij gebruik.

RED:  $\text{CH}_3\text{OH} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CO}_2 + 6 \text{H}^+ + 6 \text{e}^-$     OX:  $\text{O}_2 + 4 \text{H}^+ + 4 \text{e}^- \rightarrow 2 \text{H}_2\text{O}$