Rood licht

1. In groep 18 staan de edelgassen.

2. De negatieve elektronen bewegen zich naar elektrode A toe.
   A moet dus een positieve lading hebben (tegengestelde ladingen trekken elkaar aan).

3. Eu_2O_3 : de (III) in de formule betekent dat het om het Eu^{3+} -ion gaat. Het zuurstof-ion is : O^{2-} .

4. Y (Yttrium) heeft atoomnummer 39 (zie TAB 40A).
   Het Y^{3+} ion bevat dus : aantal protonen : 39
   aantal elektronen : (39 - 3) = 36 .