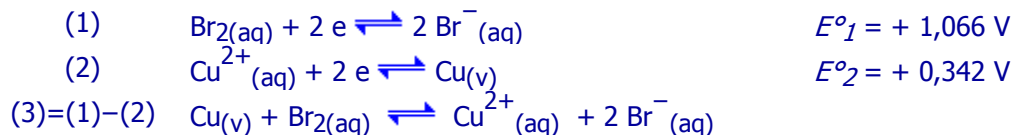


Bereken de evenwichtsconstante voor  
 $\text{Cu}_{(v)} + \text{Br}_{2(aq)} \rightleftharpoons \text{Cu}^{2+}_{(aq)} + 2 \text{Br}^{-}_{(aq)}$

	$E^{\circ}$
$\text{Cu}^{2+} / \text{Cu}$	+ 0,342 V
$\text{Br}_2 / \text{Br}^{-}$	+ 1,066 V

### Oplossing



$$\log K = \frac{n \times E^{\circ}}{0,059 \text{ V}}$$

Het derde, gevraagde evenwicht verkrijgen we door van het eerste evenwicht het tweede evenwicht af te trekken.

Daaruit volgt dat  $K_3 = \frac{K_1}{K_2}$  en dat  $\log K_3 = \log K_1 - \log K_2$ .

$$\log K_3 = \frac{2 \times 1,066 \text{ V}}{0,059 \text{ V}} - \frac{2 \times 0,342 \text{ V}}{0,059 \text{ V}} = 24,54$$

$$\mathbf{K_3 = 3,5 \cdot 10^{24}}$$