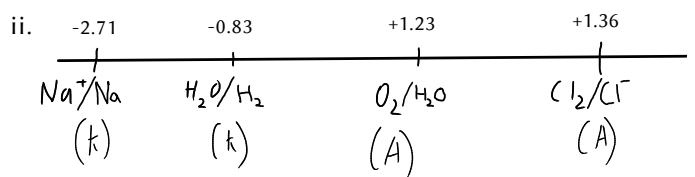
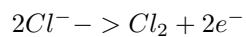


b) i. Halvoxidationen sker vid elektrod B (anod)



Eftersom klorgasen har en högre potential, så borde inte den bildas, men vi ser att det händer ändå.

Att Vätgas bildas är väntat.

iii.

$$n = \frac{V(\text{Cl}_2)}{V_m}$$

$$n = \frac{10'000}{24.5} = 408.16 \text{ mol}$$

$$n(e^-) = 2 * n(\text{Cl}_2)$$

$$n(e^-) = 816.32 \text{ mol}$$

$$Q = n(e^-) * 1 \text{ Faraday}$$

$$Q = 816.32 * 9.65 * 10^4$$

$$Q = 78774800 \approx 7.8 * 10^7 \text{ C}$$

$$I = 1.50 * 10^4 \text{ A}$$

$$t = \frac{7.8 * 10^7}{1.50 * 10^4}$$

$$t \approx 5251 \text{ s} \approx 88 \text{ m} \approx 1.45 \text{ h}$$

$$t \approx 1 \text{ h } 27 \text{ m } 39 \text{ s}$$

$I = \frac{Q}{t} \quad \Rightarrow \quad t = \frac{Q}{I}$
---