

Vraag	Antwoord	Scores
-------	----------	--------

Kwik gemorst

36	C	
37	C	
38	maximumscore 3	
	Een juiste berekening leidt tot de uitkomst $6 \cdot 10^{-4}$ (mL) of 0,0006 (mL)	
	<ul style="list-style-type: none"> berekening van het aantal mg kwikdamp dat maximaal aanwezig mag zijn: $0,05 \text{ (mg m}^{-3}\text{) vermenigvuldigen met } 150 \text{ m}^3$ 	1
	<ul style="list-style-type: none"> berekening van het aantal g kwikdamp dat maximaal aanwezig mag zijn: het aantal mg kwikdamp delen door $10^3 \text{ (mg g}^{-1}\text{)}$ 	1
	<ul style="list-style-type: none"> berekening van het aantal mL kwik dat maximaal mag verdampen: het aantal g kwikdamp dat maximaal aanwezig mag zijn delen door $13,5 \text{ (g cm}^{-3} = \text{g mL}^{-1}\text{)}$. 	1
39	C	
40	maximumscore 2	
	$\text{Hg (l) + S (s) } \rightarrow \text{HgS (s)}$ of $8 \text{ Hg (l) + S}_8 \text{ (s) } \rightarrow 8 \text{ HgS (s)}$	
	<ul style="list-style-type: none"> uitsluitend Hg en S/S₈ voor de pijl, en uitsluitend HgS na de pijl 	1
	<ul style="list-style-type: none"> aantal deeltjes van elk element voor en na de pijl gelijk en de coëfficiënten weergegeven in zo klein mogelijke gehele getallen en juiste toestandsaanduidingen 	1
41	maximumscore 2	
	kwik(II)sulfide	
	<ul style="list-style-type: none"> kwik(II) 	1
	<ul style="list-style-type: none"> sulfide 	1
	Indien het antwoord kwiksulfide is gegeven	1