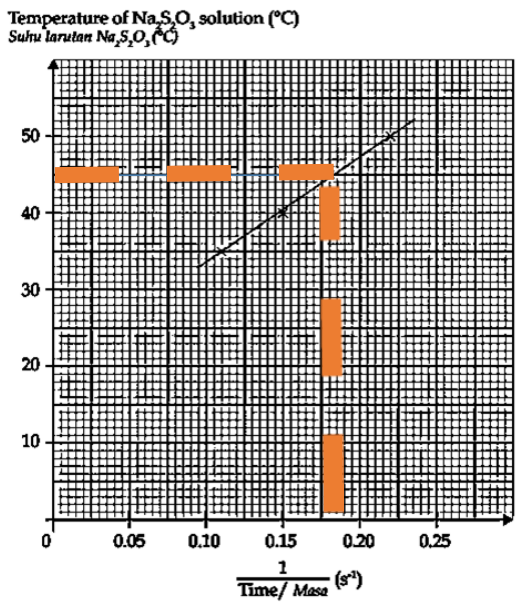


Soalan															
<p>1 a. [Murid dapat melengkapkan jadual 1 dengan betul]</p> <ul style="list-style-type: none"> - Masa yang betul - Kiraan 1/ masa yang betul 	<table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <thead> <tr> <th style="width: 25%;">Suhu (°C) <i>Temperature</i> (°C)</th> <th style="width: 45%;">Masa yang diambil untuk tanda X hilang, s <i>The time taken for the X mark to disappear, s</i></th> <th style="width: 30%;">1/masa, s⁻¹ <i>1/time s⁻¹</i></th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td style="text-align: center;">35.0</td> <td style="text-align: center;">9.5</td> <td style="text-align: center;">0.11</td> </tr> <tr> <td style="text-align: center;">40.0</td> <td style="text-align: center;">6.8</td> <td style="text-align: center;">0.15</td> </tr> <tr> <td style="text-align: center;">50.0</td> <td style="text-align: center;">4.6</td> <td style="text-align: center;">0.22</td> </tr> </tbody> </table>	Suhu (°C) <i>Temperature</i> (°C)	Masa yang diambil untuk tanda X hilang, s <i>The time taken for the X mark to disappear, s</i>	1/masa, s ⁻¹ <i>1/time s⁻¹</i>	35.0	9.5	0.11	40.0	6.8	0.15	50.0	4.6	0.22	6	
Suhu (°C) <i>Temperature</i> (°C)	Masa yang diambil untuk tanda X hilang, s <i>The time taken for the X mark to disappear, s</i>	1/masa, s ⁻¹ <i>1/time s⁻¹</i>													
35.0	9.5	0.11													
40.0	6.8	0.15													
50.0	4.6	0.22													
<p>b. [Murid dapat plotkan graf 1/ masa melawan suhu dengan betul]</p> <ul style="list-style-type: none"> - Skala yang konsisten - Paksi bertajuk dan berunit. - Titik diplotkan dengan betul - Graf adalah licin <p>Jawapan Answer</p>	<div style="text-align: center;"> <p>Temperature of Na₂S₂O₃ solution (°C) <i>Suhu larutan Na₂S₂O₃ (°C)</i></p> </div>	<p>1 1 1 1</p>	4												

c.	<p>Semakin meningkat suhu, semakin pendek masa yang diambil untuk tanda X hilang dari penglihatan</p> <p><i>The higher the temperature, the shorter the time taken for mark X to invisible 'X' mark</i></p>	1	1
d.	 <p>1/t = 0.18 (tunjuk pd graf)</p> <p>t = 5.6 s</p>	1 1	2
e.	<p>0.275 s⁻¹</p> <p>Semakin tinggi suhu bahan tindak balas, semakin tinggi kadar tindak balas.</p>	1 1	2
Jumlah			15