

**SKEMA PEMARKAHAN
KERTAS 3**

Soalan	Rubrik	Sub markah	Jumlah markah						
(a)	<p>[Boleh menulis prosedur eksperimen yang melibatkan pengendalian pemboleh ubah dengan betul]</p> <p>Contoh jawapan:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Tuangkan 2 g garam natrium klorida ke dalam bikar yang mempunyai pelarut berlabel Pelarut A. <i>Put 2 g of sodium chloride salt into a beaker containing solvent labelled with Solvent A.</i> 2. Kacau campuran tersebut dengan menggunakan rod kaca. <i>Stir the mixture with glass rod.</i> 3. Rekodkan pemerhatian. <i>Record the observation</i> 4. Ulang langkah 1 hingga 4 dengan menggunakan Pelarut B. <i>Repeat step 1 until 4 with Solvent B</i> 	1 1 1 1	4						
(b)	<p>[Boleh membina satu jadual untuk merekodkan pemerhatian dengan betul]</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Tajuk jadual MV (pelarut/bikar), RV(pemerhatian) 2. Pemerhatian pelarut A 3. Pemerhatian pelarut B <p>Contoh jawapan:</p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>Bikar Beaker Pelarut Solvent</th><th>Pemerhatian Observations</th></tr> </thead> <tbody> <tr> <td>A</td><td>Garam/NaCl larut // tiada garam kelihatan / tiada mendakan kelihatan <i>Salt/ NaCl dissolve// no salt observed/ no precipitate is visible</i></td></tr> <tr> <td>B</td><td>Garam/ NaCl tidak larut // terdapat garam kelihatan/ mendakan kelihatan <i>Salt/ NaCl did not dissolve// salt is visible// precipitate visible // no change</i></td></tr> </tbody> </table>	Bikar Beaker Pelarut Solvent	Pemerhatian Observations	A	Garam/NaCl larut // tiada garam kelihatan / tiada mendakan kelihatan <i>Salt/ NaCl dissolve// no salt observed/ no precipitate is visible</i>	B	Garam/ NaCl tidak larut // terdapat garam kelihatan/ mendakan kelihatan <i>Salt/ NaCl did not dissolve// salt is visible// precipitate visible // no change</i>	1 1 1	3
Bikar Beaker Pelarut Solvent	Pemerhatian Observations								
A	Garam/NaCl larut // tiada garam kelihatan / tiada mendakan kelihatan <i>Salt/ NaCl dissolve// no salt observed/ no precipitate is visible</i>								
B	Garam/ NaCl tidak larut // terdapat garam kelihatan/ mendakan kelihatan <i>Salt/ NaCl did not dissolve// salt is visible// precipitate visible // no change</i>								

(c)	<p>[Boleh menyatakan inferens sepadan dengan pemerhatian dengan betul]</p> <p>Contoh jawapan :</p> <p>Garam larut dalam Pelarut A <i>Salt is soluble in Solvent A</i></p> <p>Garam tidak larut dalam Pelarut B <i>Salt is insoluble in Solvent B</i></p>	1	2	
(d)	<p>[Boleh menyatakan semua pemboleh ubah dengan betul]</p> <p>Jawapan:</p> <p>Pemboleh ubah dimanipulasikan : <i>Manipulated variables:</i> Jenis pelarut/ Pelarut A dan Pelarut B <i>Type of solvent/ Solvent A and Solvent B</i></p> <p>Pemboleh ubah bergerak balas : <i>Responding variables:</i> Keterlarutan sebatian/ NaCl <i>Solubility of compound/ NaCl</i></p> <p>Pemboleh ubah dimalarkan : <i>Fixed variables:</i> Jenis sebatian/ NaCl <i>Type of compound/ NaCl</i></p>	1	3	
(e)	<p>[Boleh meramal dengan betul]</p> <p>Contoh jawapan:</p> <p>Tulisan di papan putih dapat dipadamkan <i>The writing on the whiteboard can be erased</i></p>	1	1	

(f)	<p>[Boleh mengelaskan sebatian ion dan sebatian kovalen dengan betul]</p> <p>Jawapan:</p> <p>Sebatian ion : Zink sulfat, Batu kapur <i>Ionic compounds: Zinc sulphate, Limestone</i></p> <p>Sebatian kovalen: Ubat gegat, Silikon dioksida <i>Covalent compounds: Mothball, Silicone dioxide</i></p>	1	2
Jumlah		15	

Selamat mengulangkaji dari telegram@soalanpercubaanspm
Skema Kimia K3 Trial SBP 2023

SKEMA PEMARKAHAN TAMAT
END OF MARK SCHEME