

Soalan	Peraturan Pemarkahan	Sub Markah	Jumlah Markah
10 (a)	<p>Dapat menyatakan elektrod yang menarik kation dengan betul.</p> <p><u>Jawapan</u></p> <p>Kuprum</p>	1	1
(b)	<p>Dapat mencadangkan satu elektrod menggantikan kuprum dengan betul.</p> <p><u>Contoh jawapan</u></p> <p>1. Aluminium/Aluminium            2. Zink / Zinc            3. Ferum / Iron            4. Stanum/ Stannum            5. Plumbum / Lead</p> <p>Nota: Terima mana-mana satu(1) jawapan.</p>	1 1 1 1 1	1
(c)	<p>Dapat menyatakan perbandingan jisim elektrod dan penerangan dengan betul.</p> <p><u>Jawapan</u></p> <p>Perbandingan jisim elektrod:            Jisim (elektrod) kuprum lebih besar / tinggi berbanding dengan jisim (elektrod) magnesium. / sebaliknya  <i>Mass of copper (electrode) is larger / higher than mass of magnesium (electrode). / vice versa</i></p> <p>Penerangan:            1. Atom magnesium menderma elektron membentuk ion magnesium.  <i>Magnesium atoms donate electrons to form magnesium ions.</i>            2. Ion kuprum menerima elektron membentuk atom kuprum.  <i>Copper ions receive electrons to form copper atoms.</i></p> <p>Nota: Terima mana-mana satu(1) penerangan</p>	1 + 1  1  1  1	2