

PERATURAN PEMARKAHAN
UJIAN AMALI SAINS - KIMIA
TINGKATAN 5

Soalan Questions	Peraturan Pemarkahan Marking rules	Skor Score
1 (a)	Contoh jawapan Sample answer: P1 : Sukat dan tuangkan 2mL larutan X ke dalam tabung uji <i>Measure and pour 2mL solution X into a test tube</i> P2: Beberapa titis larutan Naoh dititiskan ke dalam tabung uji dan goncang/kacau <i>A few drops of NaOH dropped into the test tube</i> P3: Kemudian, larutan NaOH kemudiannya di titiskan ke dalam tabung uji secara Berlebihan dan goncang/kacau <i>Next, NaOH solution is dropped into test tube excessively</i> P4: Rekod pemerhatian. <i>Record the observation</i> P5: Ulang eksperimen dengan menggunakan larutan Y <i>Repeat the experiment by using Y solution</i> NOTE: * Bagi P3: Sekiranya murid menggunakan ml/cm³ pastikan molnya NaOH berlebihan daripada larutan X @ yang dimasukkan. * Bagi P2 & P3 sekiranya tiada perkataan kacau/goncang/pusar dikira ECF	1 1 1 1 1

Question	Mark Scheme	Score
1 (b)	Dapat menyatakan semua pembolehubah dengan betul <i>Able to state all variables correctly</i> Jawapan: (i) Pemboleh ubah dimanipulasi : Larutan X dan Y // Jenis Larutan <i>Manipulated variable Solutions : Solutions X and Y // Type of solution</i> (ii) Pemboleh ubah bergerak balas : Mendakan putih terbentuk <i>Responding variables : White precipitate formed</i> (iii) Pemboleh ubah dimalarkan : Natrium hidroksida // NaOH <i>Fixed variable : Sodium hydroxide // NaOH</i>	1 1 1

Question	Mark Scheme	Score											
1 (c)	Dapat menjadualkan pemerhatian <i>Able to tabulate the observations</i> Contoh jawapan/ <i>sample answer</i>: <table border="1"> <thead> <tr> <th rowspan="2">Jenis Larutan / <i>Type of solution</i></th><th colspan="2">Pemerhatian / <i>Observation</i></th></tr> <tr> <th>NaOH sedikit</th><th>NaOH berlebihan</th></tr> </thead> <tbody> <tr> <td>X</td><td>Mendakan putih terbentuk / <i>White precipitate formed</i></td><td>Mendakan putih terbentuk / <i>White precipitate formed</i></td></tr> <tr> <td>Y</td><td>Mendakan putih terbentuk / <i>White precipitate formed</i></td><td>Mendakan putih larut / <i>White precipitate dissolved</i></td></tr> </tbody> </table> 1 Markah : Pemboleh ubah dimanipulasikan dan bergerak balas // <i>Manipulated and responding variables</i> 1 Markah : Pemerhatian ketika NaOH ditambah sedikit // <i>Observation when a few drops of NaOH are added</i> 1 Markah : Pemerhatian ketika NaOH ditambah berlebihan // <i>Observation when NaOH is added in excess</i>	Jenis Larutan / <i>Type of solution</i>	Pemerhatian / <i>Observation</i>		NaOH sedikit	NaOH berlebihan	X	Mendakan putih terbentuk / <i>White precipitate formed</i>	Mendakan putih terbentuk / <i>White precipitate formed</i>	Y	Mendakan putih terbentuk / <i>White precipitate formed</i>	Mendakan putih larut / <i>White precipitate dissolved</i>	1 1 1
Jenis Larutan / <i>Type of solution</i>	Pemerhatian / <i>Observation</i>												
	NaOH sedikit	NaOH berlebihan											
X	Mendakan putih terbentuk / <i>White precipitate formed</i>	Mendakan putih terbentuk / <i>White precipitate formed</i>											
Y	Mendakan putih terbentuk / <i>White precipitate formed</i>	Mendakan putih larut / <i>White precipitate dissolved</i>											

Question	Marking rules	Score
1 (d)	Dapat menyatakan kation yang terlibat. <i>Able to state the cations involved</i> <u>Contoh jawapan / sample answer:</u> X : Ion Magnesium // Ion Kalsium // Y : Ion Zink // Ion Aluminium // Ion Plumbum <i>X : Magnesium ion // Calcium ion //</i> <i>Y : Zinc ion // Aluminium ion // Plumbum ion</i> Terima jawapan dalam bentuk formula kimia, contoh :Ion Mg^{2+} // Mg^{2+} <i>Accept answers in the form of chemical formula, for example: Ion Mg^{2+} // Mg^{2+}</i>	1 1
Question	Mark Scheme	Score
1 (e)	Dapat mengaitkan apa yang dilakukan dan apa yang yang diperhatikan <i>Able to relate what is done and what is observed</i> Contoh jawapan/<i>sample answer</i> : definisi secara operasi kation / <i>operational definition of cation</i> Kation ialah mendakan putih yang terbentuk apabila ditambahkan //dititiskan // dimasukkan larutan natrium hidroksida ke dalamnya. <i>The cation is the white precipitate formed when sodium hydroxide solution is added // added dropwise // poured</i> P1 = apa yang diperhatikan / <i>what is observed</i> P2 = apa yang dilakukan / <i>what is done</i>	1 1

PERATURAN PEMARKAHAN TAMAT
END OF MARKING SCHEME