

PROGRAM GEMPUR KECEMERLANGAN TINGKATAN 5

PANDUAN PERMARKAHAN  
PEPERIKSAAN PERCUBAAN TAHUN 2022  
KIMIA KERTAS 2

**BAHAGIAN A**

*SECTION A*

No.	Jawapan <i>Answer</i>		Markah <i>Marks</i>
<b>1</b>	(a)	Untuk mencapai susunan elektron duplet atau/dan oktet. <i>To achieve duplet or/and octet electron arrangement.</i>	1
	(b)	Molekul <i>Molecule</i>	1
	(c)	Ikatan kovalen <i>Covalent bond</i>	1
	(d)	Satu <b>atom</b> oksigen menyumbang/berkongsi dua elektron dengan dua <b>atom</b> hidrogen yang menyumbang/berkongsi satu elektron setiap satu. <i>One oxygen <b>atom</b> contributes/shares two electrons with two <b>atoms</b> of hydrogen which contribute/shares one each.</i>	1 1
		<b>JUMLAH / TOTAL</b>	<b>5</b>

No.	Jawapan <i>Answer</i>		Markah <i>Marks</i>
<b>2</b>	(a)	Hijau <i>Green</i>	1
	(b)	Pengoksidaan <i>Oxidation</i>	1
	(c)	(i)	1
		Warna ungu bertukar ke tidak berwarna. <i>Purple colour changes to colourless.</i>  <i>reject arrow</i>	
		(ii)	1
		+7 kepada +2 <i>+7 to +2</i>  <i>reject arrow : +7 → +2</i>	
	(d)	Lukis arah anak panah dari elektrod R ke elektrod S melalui wayar. <i>Draw a direction arrow from R electrode to S electrode through wire.</i>	1
		<b>JUMLAH / TOTAL</b>	<b>5</b>

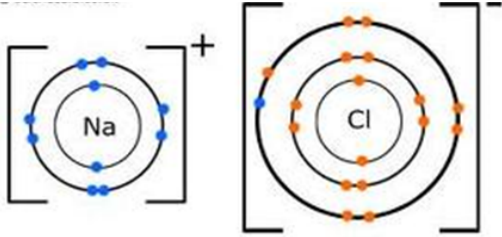
No.	Jawapan <i>Answer</i>		Markah <i>Marks</i>	
3	(a)	(i)	Sebatian organik yang mempunyai hidrogen dan karbon <b>sahaja</b> . <i>Organic substances that consist <b>only</b> of hydrogen and carbon.</i>	1
		(ii)	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	1
	(b)	(i)	C <sub>3</sub> H <sub>8</sub> + 5O <sub>2</sub> → 3CO <sub>2</sub> + 4H <sub>2</sub> O bahan betul dengan hasil betul <i>correct reactant with correct product</i> seimbang <i>balanced</i>	1 1
		(ii)	0.5 mol propana menghasilkan 1.5 mol gas karbon dioksida <i>0.5 mole propane produce 1.5 mole carbon dioxide gas</i> A: 0.5 mol propana : 1.5 mol karbon dioksida  Isipadu gas karbon dioksida yang dihasilkan = <i>volume of carbon dioxide gas produce =</i> 1.5 mol x 24 dm <sup>3</sup> mol <sup>-1</sup> / 36 dm <sup>3</sup> / 36000 cm <sup>3</sup>	1 1
			<b>JUMLAH / TOTAL</b>	<b>6</b>

No.	Jawapan <i>Answer</i>		Markah <i>Marks</i>	
4	(a)	(i)	Haba yang dibebaskan/ perubahan haba apabila 1 mol kuprum disesarkan oleh magnesium daripada larutan kuprum(II) nitrat// <i>Heat released/ heat changed when 1 mole of copper displaced by magnesium in copper(II) nitrate solution</i>  Haba yang dibebaskan/perubahan haba apabila 1 mol logam disesarkan oleh logam yang lebih elektropositif daripada larutan garamnya.// <i>Heat released/ heat changed when 1 mole of metal displaced by more electropositive metal in its salt solution</i>	1
		(ii)	29.0 °C 56.0 °C  <i>reject if without unit</i>	2

	(b)	(i)	$\text{Mg} + \text{Cu}^{2+} \rightarrow \text{Mg}^{2+} + \text{Cu}$	1
		(ii)	1. mol $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 = 50 \times 0.5/1000 // 0.025$ 2. $Q = mc\theta$ $= 50 \times 4.2 \times 27 \text{ J} // 5670 \text{ J} // 5.67 \text{ kJ}$ 3. $\Delta H = - (5670/0.025) \text{ kJ/mol} // -226.8 \text{ kJ/mol}$	1 1 1
			<b>JUMLAH / TOTAL</b>	<b>7</b>

No.	Jawapan <i>Answer</i>			Markah <i>Marks</i>
5	(a)	(i)	Gangsa // <i>Bronze</i>	1
		(ii)	tugu/ pingat <i>monument/medal</i>	1
	(b)	Duralumin. Lebih keras/ tidak berkarat/ Lebih ringan <i>Harder/ does not rust/ lighter</i>		1 1
	(c)	kunci gangsa <i>bronze key:</i> $90/100 \times 140 = 126 \text{ g}$  kunci loyang <i>brass key</i> $70/100 \times 140 = 98 \text{ g}$		1 1
	(d)	P1 : Blok kuprum terdiri daripada atom mudah menggelongsor antara satu sama lain// sama saiz// tersusun dan teratur// diperbuat dari satu jenis atom sahaja. <i>Copper block</i>		1 1

		<p><i>consist of same size atoms which are orderly arranged and easily slide when force applied</i></p> <p>P2 :</p> <p>Blok gangsa</p> <p>terdiri dari atom yang sukar menggelongsor antara satu sama lain//berbeza saiz// tersusun tidak teratur./ diperbuat dari campuran atom asing.</p>	
			<b>JUMLAH / TOTAL</b>
			<b>8</b>

No.	Jawapan <i>Answer</i>		Markah <i>Marks</i>
6	(a)	Bilangan proton di dalam nukleus sesuatu atom. <i>Number of protons in the nucleus of an atom.</i>	1
	(b)	$2\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{MgO}$	1 + 1
	(c)	(i) <div style="display: flex; justify-content: center; align-items: center; gap: 20px;">  </div>	2
	(ii)	Sebatian ion// <i>Ionic compound</i>	1
	(iii)	Takat lebur, // <i>Melting point</i>	1
	(d)	Bilangan mol $\text{Na}^+$ / <i>Number of moles of <math>\text{Na}^+</math></i> : $\frac{1.2 \text{ g}}{23 \text{ g mol}^{-1}} = 0.052 \text{ mol}$ Jisim $\text{NaCl}$ terbentuk/ <i>Mass of <math>\text{NaCl}</math> formed</i> : $0.052 \text{ mol} \times (23 + 35.5) \text{ g mol}^{-1} = 3.042 \text{ g}$	1  1
			<b>JUMLAH / TOTAL</b>
			<b>9</b>

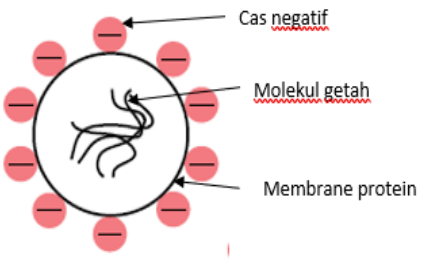
No.	Jawapan <i>Answer</i>		Markah <i>Marks</i>
7	(a)	Penguraian ganda dua.// <i>Double decomposition</i>	1
	(b)	Plumbum(II) sulfat// <i>Lead(II) sulphate</i>	1
	(c)	<p>Bilangan mol <math>\text{SO}_4^{2-}</math>, <i>Number of moles of <math>\text{SO}_4^{2-}</math></i> :</p> $\frac{25 (0.5)}{1000} = 0.0125 \text{ mol}$ <p>Bilangan mol <math>\text{Pb}^{2+}</math>, <i>Number of moles of <math>\text{Pb}^{2+}</math></i> :</p> $\frac{25 (1.0)}{1000} = 0.025 \text{ mol (berlebihan/ in excess)}$ <p>Maka, jisim mendakan yang terbentuk/ <i>So, mass of precipitate formed</i> :</p> $0.0125 \text{ mol} \times [207 + 32 + 4(16)] \text{ g mol}^{-1}$ $= 0.0125 \times 303$ $= 3.79 \text{ g}$	<p>1</p> <p>1</p> <p>1</p>
	(d)	(i) Kuprum(II) sulfat// <i>Copper(II) sulphate</i>	1
		(ii) $\text{CuCO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{CuSO}_4 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$	1 + 1
		(iii) Tambahkan larutan garam L ke dalam larutan natrium karbonat dalam bikar. Kacau dan turas. <i>Add L solution into sodium carbonate solution in a beaker. Stir and filter.</i>	1 + 1
		<b>JUMLAH / TOTAL</b>	<b>10</b>

No.	Jawapan <i>Answer</i>	Markah <i>Marks</i>
-----	--------------------------	------------------------

8	(a)	(i)	E	1
		(ii)	A and D	1
	(b)	(i)	.....2... Fe + ...3..... Cl <sub>2</sub> → .....2. FeCl <sub>3</sub>	1
		(ii)	2 mole of Fe produce 2 mol FeCl <sub>3</sub> 0.1 mole of Fe produce 0.1 mol FeCl <sub>3</sub>  Mass of FeCl <sub>3</sub> = 0.1 x [ 56 + (3 x 35.5) ] = 16.26 g	2
	(c)	<p>P1 :</p> <p>Saiz atom A lebih kecil/ <i>Size A atom smaller//</i></p> <p>Saiz atom D lebih besar/ <i>Size D atom bigger</i></p> <p>P2</p> <p>Atom A sukar membebaskan satu elektron valens/ <i>A atom harder/more difficult to release electron//</i></p> <p>Atom D mudah membebaskan satu elektron valens/ <i>D atom easier to release one valence electron</i></p> <p>atau/or</p> <p>Daya tarikan antara nukleus dan elektron valens di dalam atom A lebih kuat/ <i>Force of attraction between nucleus and valence electron in A atom stronger//</i></p> <p>Daya tarikan antara nukleus dan elektron valens di dalam atom D lebih lemah/ <i>Force of attraction between nucleus and valence electron in D atom weaker</i></p>		1 + 1
	(d)	<p>Natrium hidroksida &amp; asid hidroklorik <i>sodium hydroxide &amp; Hydrochloric acid</i></p> <p>• any acid and alkali accepted Amphoteric oxide reacts with both acid and alkali.</p>		2  1
			<b>JUMLAH / TOTAL</b>	<b>10</b>

**BAHAGIAN B**

SECTION B

No.	<b>Jawapan</b> <i>Answer</i>		<b>Markah</b> <i>Marks</i>	
9	(a)	(i)	Molekul yang berantai panjang yang terhasil daripada pencantuman banyak ulangan (unit asas)/monomer. <i>Long chain molecule produced from combination of many basic repeating (basic units)/monomer.</i>	1
		(ii)	Monomer bagi polimer X ialah asid amino/ <i>Monomer for polymer X : amino acid</i>  Monomer bagi polimer Y : isoprena// 2-metilbut-1,3-diena <i>Monomer for polymer Y : isoprene/ 2-metilbut-1,3-diene</i>	1  1
		(iii)	Pempolimeran kondensasi <i>Condensation polymerisation</i>	1
	(b)	(i)	Pinggan B <i>Plate B</i>	1
			plastik memasuki rantai makanan hidupan laut menyebabkan hidupan laut banyak mati // plastik apabila dibakar menghasilkan gas beracun//pembuangan plastik yang tidak sistematik dan teratur menyebabkan banjir kilat//mengambil masa yang lama untuk terurai menyebabkan pencemaran alam sekitar.  <p style="text-align: right;"><b>poin berikan</b> <b>sebab dinyatakan</b></p>	1  1
		(ii)	penebat haba yang baik// bersifat lengai//tidak reaktif// ringan// kuat// keras// daya tahan haba yang tinggi//stabil// tidak karat//mudah dibentuk// mudah diwarnai// murah// mudah didapati.  (mana-mana 3 jawapan)	3
	(c)		 <p>P1 : Tanda negatif, membran protein dan molekul getah</p>	



		<p>P2 : label protein dan molekul getah</p> <p>1. membran protein bercas negatif</p> <p>2. menyebabkan zarah getah tertolak apabila mendekati antara satu sama lain.</p> <p>3. ion hidrogen daripada asid</p> <p>4. meneutralkan cas negatif pada membran protein</p> <p>5. zarah-zarah berlanggar antara satu sama lain</p> <p>6. menyebabkan membran protein pecah</p> <p>7. polimer getah bergabung antara satu sama lain</p> <p>8. menyebabkan lateks menggumpal</p>	<p><b>1</b></p> <p><b>1</b></p> <p><b>8</b></p>
		<b>JUMLAH / TOTAL</b>	<b>20</b>

No.	Jawapan <i>Answer</i>		Markah <i>Marks</i>
<b>10</b>	(a)	(i) $\frac{100 \text{ cm}^3}{80\text{s}}$ = $1.25 \text{ cm}^3 \text{ s}^{-1}$ (accept with correct unit)	1
		(ii) sample answer: Bilangan mol asid sulfurik, $\text{H}_2\text{SO}_4$ <i>no of mole sulphuric acid, <math>\text{H}_2\text{SO}_4 = \frac{MV}{1000}</math></i> = $1.0 \text{ mol dm}^{-3} \times \frac{50 \text{ cm}^3}{1000}$ = <b>0.05 mol</b>  bil. mol zink <i>no of mole of zinc = <math>\frac{\text{jisim/mass}}{\text{jisim molar/molar mass}}</math></i> = $\frac{1.3\text{g}}{65\text{g mol}^{-1}}$ = <b>0.02 mol</b> → bahan pengehad/ <i>limiting reactant</i>  $\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2$ 1 mol zink menghasilkan 1 mol gas hidrogen <i>1mol of zinc produce 1 mol of hydrogen gas</i> 0.02 mol zink menghasilkan 0.02 mol gas hidrogen <i>0.02 mol of zinc produce 0.02 mol of hydrogen gas</i>  or mole Zn: mole $\text{H}_2$	1  1  1

		<p>1 mol : 1 mol 0.02 mol : 0.02</p> <p>isipadu maksimum gas hidrogen: <i>maximum volume of hydrogen gas:</i></p> <p><math>0.02 \text{ mol} \times 24 \text{ dm}^3 \text{ mol}^{-1} / 0.48 \text{ dm}^3 / 480 \text{ cm}^3</math></p>	1
(b)	(i)	<p>sample answer: Kadar tindak balas set 1 lebih tinggi daripada Set II. <i>Rate of reaction of set I is higher than Set II.</i></p> <p>Saiz zink yang digunakan di dalam eksperimen I lebih kecil <i>Size of zinc used in experiment I is smaller</i></p> <p>Jumlah luas permukaan bagi atom zink set I lebih besar <i>Total surface area of zinc atom in set I is bigger</i></p> <p>Frekuensi pelanggaran antara atom zink dan ion H<sup>+</sup> di dalam set I lebih tinggi <i>Frequency of collision between zinc atom and H<sup>+</sup> ion in set I is higher</i></p> <p>Frekuensi pelanggaran berkesan antara atom zink dan ion H<sup>+</sup> di dalam set I lebih tinggi <i>Frequency of effective collision between zinc atom and H<sup>+</sup> ion in set I is higher</i></p>	1 1 1 1 1
	(ii)	<p>Sample answer: Kadar tindak balas set III lebih tinggi daripada Set I. <i>Rate of reaction of set III is higher than Set I.</i></p> <p>Kepekatan asid sulfurik yang digunakan di dalam eksperimen III lebih tinggi <i>Concentration of sulphuric acid used in experiment III is higher</i></p> <p>Bilangan ion hidrogen per unit isipadu di set III lebih tinggi <i>The number of H<sup>+</sup> ion per unit volume in set III is higher</i></p> <p>Frekuensi pelanggaran antara atom zink dan H<sup>+</sup> ion di dalam set III lebih tinggi <i>Frequency of collision between zinc atom and H<sup>+</sup> ion in set III is higher</i></p> <p>Frekuensi pelanggaran berkesan antara atom zink dan H<sup>+</sup> ion di dalam set III lebih tinggi <i>Frequency of effective collision between zinc atom and H<sup>+</sup> ion in set III is higher</i></p>	1 1 1 1 1
(c)	(i)	<p>saiz daging /size of meat saiz arang/ coal size kepekatan oksigen / concentration of Oxygen/air suhu / temperature (any one)</p>	1 1
	(ii)	apabila saiz daging lebih kecil, jumlah luas permukaan semakin besar	1

		<p><i>when size of meat smaller, bigger total surface area of meat</i></p> <p>lebih besar luas permukaan daging, lebih luas kawasan terdedah kepada haba, masak lebih cepat <i>bigger total surface, more area exposed to heat, cook faster</i></p> <p>atau/or</p> <p>apabila saiz arang lebih kecil, jumlah luas permukaan semakin besar <i>when size of coal smaller, bigger total surface area of coal</i></p> <p>lebih besar luas permukaan arang, lebih luas kawasan terdedah kepada haba, masak lebih cepat <i>bigger total surface of coal, more area exposed to heat, cook faster</i></p> <p>atau/or</p> <p>Apabila meningkatkan kelajuan kipasan, lebih tinggi kepekatan oksigen <i>when increase speed of fanning, the higher concentration of oxygen,</i></p> <p>lebih banyak haba dihasilkan, suhu meningkat, cepat masak <i>more heat produce /temperature increase, cook faster</i></p>	<p>1</p> <p>1</p> <p>1</p>
		<b>JUMLAH / TOTAL</b>	<b>20</b>

## BAHAGIAN C

### SECTION C

No.	Jawapan <i>Answer</i>		Markah <i>Marks</i>
11	(a)	<p>(i)</p> <p>Asid H<sub>2</sub>X - Asid sulfurik // H<sub>2</sub>X acid - Sulphuric acid</p> <p>Asid HY - Asid hidroklorik/ Asid nitrik // HY acid - Hydrochloric acid / Nitric acid</p> <p>Asid HZ - Asid etanoik // HZ acid - Ethanoic acid</p> <p>Asid HY// Asid hidroklorik// Asid nitrik ialah asid kuat // mengion lengkap dalam air menghasilkan kepekatan ion hidrogen yang tinggi // HY Acid // Hydrochloric acid // Nitric acid is strong acid // ionised completely in water to produce high concentration of hydrogen ions</p> <p>Asid HZ // Asid Etanoik ialah asid lemah // mengion separa dalam air menghasilkan kepekatan ion hidrogen yang rendah// HZ acid // Ethanoic acid is weak acid // ionised partially in water to produce low concentration of hydrogen ions</p> <p>Semakin tinggi kepekatan ion hydrogen semakin rendah nilai pH <i>The higher the concentration of hydrogen ions the lower the pH value</i></p>	<p>1</p> <p>1</p> <p>1</p> <p>1</p> <p>1</p> <p>1</p>
		<p>(ii)</p> <p><math>\text{HY} + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaY} + \text{H}_2\text{O}</math> // <math>\text{HCl} + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}</math> // <math>\text{HNO}_3 + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaNO}_3 + \text{H}_2\text{O}</math></p> <p>Bilangan mol asid HY = <math>1.0 \times 25 / 1000 = 0.025 \text{ mol}</math> <i>Number of mol of HY acid = <math>1.0 \times 25 / 1000 = 0.025 \text{ mol}</math></i></p> <p>Daripada persamaan: 1.0 mol asid HY bertindak balas dengan 1.0 mol NaOH Maka, 0.025 mol asid HY bertindak balas dengan 0.025 mol NaOH <i>From the equation:</i> 1.0 mol HY acid react with 1.0 mol NaOH <i>So, 0.025 mol HY acid react with 0.025 mol NaOH</i></p> <p>Kepekatan NaOH = <math>0.025 \times 1000 / 25 = 1.0 \text{ mol dm}^{-3}</math></p>	<p>1</p> <p>1</p> <p>1</p> <p>1</p>

			$Concentration\ of\ NaOH = 0.025 \times 1000 / 25 = 1.0\ mol\ dm^{-3}$																																																														
	(b)	<p>Cuka // Jus limau //Minuman berkarbonat <i>Vinegar // Lime juice // Carbonated drink</i></p> <p>Cuka // Jus limau //Minuman berkarbonat adalah asid lemah dalam kepekatan yang sangat rendah tidak mengakis kulit. <i>// Vinegar // Lime juice// Carbonated drink is weak acid at the lowest concentration will not burn the skin</i></p> <p>Cuka // Jus limau//Minuman berkarbonat boleh meneutralkan sengatan obor-obor yang beralkali <i>Vinegar // Lime juice // Carbonated drink can neutralise the alkaline sting of jellyfish</i></p> <p>Cuka // Jus limau //Minuman berkarbonat senang didapati. <i>Vinegar // Lime juice // Carbonated drink easily available.</i></p>		<p>1</p> <p>1</p> <p>1</p> <p>1</p>																																																													
	(c)	<table border="1"> <tr><td>T</td><td>T</td></tr> <tr><td>a</td><td>a</td></tr> <tr><td>b</td><td>b</td></tr> <tr><td>u</td><td>u</td></tr> <tr><td>n</td><td>n</td></tr> <tr><td>g</td><td>g</td></tr> <tr><td>u</td><td>u</td></tr> <tr><td>j</td><td>j</td></tr> <tr><td>i</td><td>i</td></tr> <tr><td>A</td><td>B</td></tr> <tr><td>T</td><td>T</td></tr> <tr><td>e</td><td>e</td></tr> <tr><td>s</td><td>s</td></tr> <tr><td>t</td><td>t</td></tr> <tr><td>t</td><td>t</td></tr> <tr><td>u</td><td>u</td></tr> <tr><td>b</td><td>b</td></tr> <tr><td>e</td><td>e</td></tr> <tr><td>A</td><td>B</td></tr> </table> <table border="1"> <tr><td>K</td><td>K</td></tr> <tr><td>e</td><td>e</td></tr> <tr><td>r</td><td>r</td></tr> <tr><td>t</td><td>t</td></tr> <tr><td>a</td><td>a</td></tr> <tr><td>s</td><td>s</td></tr> <tr><td>l</td><td>l</td></tr> <tr><td>i</td><td>i</td></tr> <tr><td>t</td><td>t</td></tr> <tr><td>m</td><td>m</td></tr> <tr><td>u</td><td>u</td></tr> <tr><td>s</td><td>s</td></tr> </table>	T	T	a	a	b	b	u	u	n	n	g	g	u	u	j	j	i	i	A	B	T	T	e	e	s	s	t	t	t	t	u	u	b	b	e	e	A	B	K	K	e	e	r	r	t	t	a	a	s	s	l	l	i	i	t	t	m	m	u	u	s	s	<p>1 + 1</p> <p>1 + 1</p> <p>1 + 1</p>
T	T																																																																
a	a																																																																
b	b																																																																
u	u																																																																
n	n																																																																
g	g																																																																
u	u																																																																
j	j																																																																
i	i																																																																
A	B																																																																
T	T																																																																
e	e																																																																
s	s																																																																
t	t																																																																
t	t																																																																
u	u																																																																
b	b																																																																
e	e																																																																
A	B																																																																
K	K																																																																
e	e																																																																
r	r																																																																
t	t																																																																
a	a																																																																
s	s																																																																
l	l																																																																
i	i																																																																
t	t																																																																
m	m																																																																
u	u																																																																
s	s																																																																

		m m e e r r a a h h t b i e d r a t k u b k e a r r u b b i a r h u M R o e c d h l a i n t g m e u s s t p o a r p e e d r l c i h t a m n u g s e p b a l p u e e r	
		A A m m m m o o n n i i a a t m i e d n	

		<p>a g k i m o n d n d g a i l o a n m d a a i l r a / m / m e e t t i l b b e e n n u z k e i n o a n / h / i k d e r k o k a l s s i e d b a a / g / a <i>A</i> i <i>m</i> m <i>m</i> o <i>o</i> l <i>n</i> e <i>i</i> k <i>a</i> u <i>i</i> l <i>o</i> / <i>n</i> / <i>i</i> <i>A</i> <i>s</i> <i>m</i> <i>e</i> <i>m</i> <i>d</i> o <i>i</i></p>	
--	--	--	--

		<i>n n</i> <i>i w</i> <i>a a</i> <i>c t</i> <i>a e</i> <i>n r</i> <i>n t</i> <i>o o</i> <i>t p</i> <i>i r</i> <i>o o</i> <i>n d</i> <i>i u</i> <i>s c</i> <i>e e</i> <i>d h</i> <i>i y</i> <i>n d</i> <i>m r</i> <i>e o</i> <i>t x</i> <i>h i</i> <i>y d</i> <i>l e</i> <i>b i</i> <i>e o</i> <i>n n</i> <i>z s</i>  <i>e n</i> <i>e /</i> <i>/ e</i> <i>x i</i> <i>s s</i> <i>t a</i> <i>s m</i> <i>o l</i> <i>e c</i> <i>u l</i> <i>e</i>	
		T K i e a h d a	



		a d i i o r n n h h i i d d r r o o k k s s i i d d a a , , t t i i d d a a k k d d a a p p a a t t m m e e n n u u n n j j u u k k k k a a n n s s i i f f a a t t a a l l k k a a l l i i j j / / / / M M o o h h y y /		
--	--	--	--	--

*d / P  
r r  
o r  
x e  
i s  
d e  
e n  
i t  
o o  
n f  
s h  
, y  
c d  
a r  
n o  
n x  
o i  
t d  
s e  
h i  
o o  
w n  
s s  
a ,  
l c  
k a  
a n  
l s  
i h  
n o  
e w  
p s  
r a  
o l  
p k  
e a  
r l  
t i  
i n  
e e  
s p  
r o  
p e  
r t  
i e  
s*

			<b>JUMLAH / TOTAL</b>	<b>20</b>