SAMPEL PERCUMA

Skema Jawapan Trial SPM 2026 Kimia

Set penuh: Kertas Trial SPM

Kimia (30+ set)

Sampel ini: 4 muka surat. Set penuh ada:

- 2 fail PDF
- Kertas trial SPM dari banyak negeri untuk subjek yang dipilih
- Skema jawapan / cadangan jawapan
- Set Penuh: semua 17 subjek dan jadual ulangkaji A+

RM12.90

BELI SET PENUH RM12.90 >

nightmew.com/p/kertas-percubaan-spm · FPX semua bank · download sejurus lepas bayar

Sampel bermula di muka surat sebelah

SKEMA PPC KIMIA KERTAS 1 2026

1	A	**11**	B	**21**	A	**31**	D
2	B	**12**	D	**22**	B	**32**	C
3	C	**13**	D	**23**	B	**33**	A
4	C	**14**	D	**24**	C	**34**	B
5	B	**15**	A	**25**	D	**35**	D
6	B	**16**	B	**26**	D	**36**	C
7	B	**17**	B	**27**	D	**37**	A
8	A	**18**	C	**28**	D	**38**	D
9	C	**19**	D	**29**	D	**39**	A
10	A	**20**	A	**30**	C	**40**	A

A : 10

B : 10

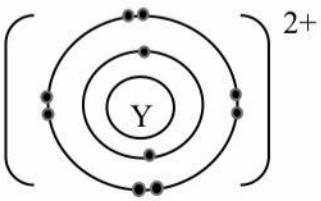
C : 10

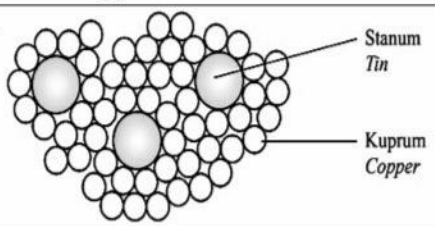
D : 10

PERATURAN PEMARKAHAN
PEPERIKSAAN PERCUBAAN SPM 2026

No			Rubrik	Mark	Total marks
1	(a)		P: Termoplastik / *Thermoplastic* Q: Termoset / *Thermoset*	1 1	2
	(b)		Bakelit / melamina // *bakelite / melamine*	1	1
	(c)		1. Daya tarikan antara rantai polimer adalah lemah. *The attraction force between polymer chains are weak.* 2. Polimer P melebur dan mengeras apabila disejukkan. *Polymer* P *melts and solidify when cooled*	1 1	2
			Jumlah	5	

No			Rubrik	Mark	Total marks
2	(a)		Minyak zaitun // Minyak sawit *Olive oil // Palm oil*	1	1
	(b)	(i)	Penghidrogenan *Hydrogenation*	1	1
		(ii)	Cecair menjadi pepejal *Liquid turns to solid*	1	1
		(iii)	Saponifikasi *Saponification*	1	1
	(c)		Pengantioksida *Antioxidant*	1	1
			Jumlah	5	

No			Rubric	Marks	Total Marks
3	(a)	(i)	Tertib menaik nombor proton *Increasing order of proton number*	1	1
		(ii)	Kumpulan 2 kerana atom X mempunyai dua elektron valens *Group 2 because atom* X *has* 2 *valence electrons*	1	1
	(b)	(i)	Atom X: 2.8.2 Atom Y: 2.6	1 1	2
		(ii)	1. *bilangan petala dan bilangan elektron betul* 2. *cas ion yang betul* 	1 1	2
			JUMLAH	6	

No			Rubric	Mark	Total marks
4	(a)		Gangsa lebih kuat/ keras daripada kuprum. *Bronze is stronger/ harder than copper*	1	1
	(b)		1. Lukisan susunan atom 2. Melabel atom  	1 1	2
	(c)		Zink/ *Zinc*	1	1
	(d)		1. Atom kuprum mengganggu susunan teratur lapisan atom aluminium *Copper atoms disrupt the orderly arrangement of the layers of aluminium atoms* 2. Lapisan atom sukar untuk menggelongsor di antara satu sama lain apabila daya dikenakan *The layers of atoms are difficult to slide over one another when a force is applied.* 3. Maka, duralumin adalah lebih keras daripada aluminium. *Therefore, duralumin is harder than aluminium.*	1 1 1	3
			Jumlah	**6**	

No			Rubric	Mark	Total marks
5	(a)	(i)	Formula yang menunjukkan nisbah paling ringkas atom bagi setiap unsur dalam suatu sebatian. *A formula that shows a simplest ratio of atoms of each element in a compound.*	1	1
		(ii)	Magnesium/ Aluminium/ Zink// *Magnesium/ Aluminium/ Zinc//* Mg/ Al/ Zn	1	1
		(iii)	Ulang proses pemanasan , penyejukan dan penimbangan sehingga jisim tetap diperolehi *Repeat the process of heating , cooling and weighing until a constant mass is obtained.*	1	1
		(iv)	<table><tr><th></th><th>X</th><th>O</th></tr><tr><td>Jisim (g)/*Mass* (g)</td><td>2.4</td><td>1.6</td></tr><tr><td>Bilangan mol *Number of mole*</td><td>$\frac{2.4}{24} = 0.1$</td><td>$\frac{1.6}{16} = 0.1$</td></tr><tr><td>Nisbah teringkas *Simplest ratio*</td><td>1</td><td>1</td></tr></table> Formula empirik/ *Empirical formula*: XO	1 1 1	3
	(b)	(i)	Tidak boleh // *Cannot*	1	1
		(ii)	Plumbum kurang reaktif terhadap oksigen *Lead is less reactive towards oxygen*	1	1
			Jumlah	**8**	

No			Rubric	Mark	Total marks
6	(a)		Tindak balas eksotermik *Exothermic reaction*	1	1
	(b)	(i)	Haba dibebaskan, Q/ *Heat released,* Q = (200)(4.2)(59.0 – 28.0) = 26 040 J // 26.04 kJ	1	1
		(ii)	Mol propanol/ *Moles of propanol* = (30.69-29.85)/60 = 0.014 mol	1	1
		(iii)	$\Delta H = \frac{Q}{n}$ $= \frac{26.04\ kJ}{0.014\ mol}$ $= -1860\ kJmol^{-1}$	1 1	2
	(c)	(i)	1. Nilai bahan api etanol = $\frac{1380}{46}$ kJ mol^{-1}// 30 kJ g^{-1} *Fuel value of ethanol* 2. Nilai bahan api gas hidrogen = $\frac{286}{2}$ kJ mol^{-1}// 143 kJ g^{-1} *Fuel value of hydrogen gas*	1 1	2
		(ii)	1. Gas hidrogen // *hydrogen gas* 2. Nilai bahan api yang lebih tinggi// Pembakaran gas hidrogen tidak mencemarkan alam sekitar// *Higher fuel value// Combustion of hydrogen gas does not pollute environment.* Atau // Or 1. Etanol// *Ethanol* 2. Pembakaran etanol tidak mencemarkan alam sekitar *Combustion of ethanol does not pollute environment.*	1 1 1 1	2
			Jumlah	9	

No			Rubric	Mark	Total marks
7	(a)	(i)	Bahan kimia yang mengion dalam air untuk membentuk ion H^+ *A chemical substance that ionises in water to produce* H^+ *ion*	1	1
		(ii)	$HCl + KOH \rightarrow KCl + H_2O$	1	1
		(iii)	1. Bilangan mol/ *Number of mol* $= \frac{(0.5 \times 25)}{1000}$ = 0.0125 mol 2. Isi padu asid / *Volume of acid* $\frac{0.5 \times Va}{0.5 \times 25} = \frac{1}{1}$ 3. Va = 25 cm^3	1 1 1	3
		(iv)	Asid sulfurik/ *Sulphuric acid*	1	1

TAMAT SAMPEL

Suka sampel ini?

Set penuh: Kertas Trial SPM

Kimia (30+ set)

Sampel ini: 4 muka surat. Set penuh ada:

- 2 fail PDF
- Kertas trial SPM dari banyak negeri untuk subjek yang dipilih
- Skema jawapan / cadangan jawapan
- Set Penuh: semua 17 subjek dan jadual ulangkaji A+

RM12.90

BELI SET PENUH RM12.90 >

nightmew.com/p/kertas-percubaan-spm · FPX semua bank · download sejurus lepas bayar