

PEPERIKSAAN PERCUBAAN (KIMIA) TINGKATAN 5 TAHUN 2023
JOHOR

JADUAL SPESIFIKASI ITEM

1. **Spesifikasi Kertas Soalan**
 - **Font : Times New Roman**
 - **Font Size = 11**
 - **Margin = 1” (kiri, kanan, atas, bawah) – sila ikut template yang diberikan**
 - **Paper size = A4**
2. **Kertas soalan adalah dalam dwi bahasa (Bahasa Melayu di atas diikuti dengan Bahasa Inggeris)**

KERTAS 1

No Soalan	Konstruk	Topik	Rajah/Jadual	Aras	Jenis Item	Penggubal Soalan
1	Mengingat	Jirim dan struktur atom	√	R	Pilih	
2	Mengingat	Jirim dan struktur atom		R	Pilih	
3	Mengingat	Jirim dan struktur atom		R	Pilih	
4	Mengingat	Konsep mol, formula dan pers kimia		R	Pelengkap	
5	Mengingat	Konsep mol, formula dan pers kimia	√	R	Pilih	
6	Mengingat	Jadual berkala unsur	√	R	Pilih	
7	Mengingat	Konsep mol, formula dan pers kimia	√	S	Pilih	
8	Mengingat	Ikatan kimia		R	Pilih	
9	Mengingat	Ikatan kimia		S	Pilih	
10	Mengingat	Ikatan kimia	√	S	Pilih	
11	Mengingat	Asid, bes dan garam	√	R	Pilih	
12	Mengingat	Asid, bes dan garam	√	S	Pilih	
13	Memahami	Asid, bes dan garam	√	R	Pilih	
14	Memahami	Asid, bes dan garam	√	S	Pilih	
15	Mengingat	Kadar tindak balas		R	Pilih	
16	Mengingat	Kadar tindak balas		R	Pilih	
17	Mengingat	Bahan buatan dalam industri	√	R	Pilih	
18	Mengingat	Keseimbangan redoks	√	R	Pilih	
19	Memahami	Keseimbangan redoks	√	R	Pilih	
20	Memahami	Sebatian karbon	√	R	Pilih	
21	Memahami	Sebatian karbon	√	S	Pilih	
22	Memahami	Sebatian karbon	√	R	Pilih	
23	Mengingat	Sebatian karbon		S	Pilih	
24	Mengingat	Sebatian karbon		S	Pilih	
25	Memahami	Termokimia	√	S	Pelengkap	
26	Memahami	Termokimia	√	T	Pilih	
27	Memahami	Kimia polimer	√	R	Pilih	
28	Memahami	Kimia polimer		S	Pilih	
29	Memahami	Kimia konsumen dan Industri	√	R	Pilih	
30	Mengaplikasi	Kimia konsumen dan Industri	√	T	Pelengkap	
31	Mengaplikasi	Asid, bes dan garam		S	Pilih	

32	Mengaplikasi	Asid, bes dan garam	√	R	Pilih	
33	Mengaplikasi	Kadar tindak balas	√	T	Pelengkap	
34	Mengaplikasi	Keseimbangan redoks	√	T	Pilih	
35	Mengaplikasi	Sebatian karbon	√	R	Pilih	
36	Mengaplikasi	Konsep mol, formula dan pers kimia		S	Pilih	
37	Mengaplikasi	Termokimia	√	T	Pilih	
38	Menganalisis	Konsep mol, formula dan pers kimia		T	Pilih	
39	Menganalisis	Termokimia	√	T	Pilih	
40	Menganalisis	Asid, bes dan garam	√	T	Pilih	

Setiap penggubal item Kertas 1 di minta menggubal sekurang-kurangnya **1 item KBAT**

Kedudukan Jadual/Rajah boleh diubahsuai jika perlu

Konstruk	Aras			Jumlah
	Rendah	Sederhana	Tinggi	
Mengingat	13	2	1	17
Memahami	6	4	2	12
Mengaplikasi	5	1	2	8
Menganalisis		3	1	3
Jumlah	24	10	6	40

TEMPLATE KERTAS 1

1		
	A	
	B	
	C	
	D	

1		
	I	
	II	
	III	
	IV	
	A	
	B	
	C	
	D	

PEPERIKSAAN PERCUBAAN (KIMIA) TINGKATAN 5 TAHUN 2023
JOHOR
KERTAS 2 (BAHAGIAN A - STRUKTUR)

No Soalan	Tajuk	Elemen / Konstruk	M	Jumlah	Penggubal Soalan
1	T4 B8. Bahan buatan dalam industri	Mengingat	3	5	E
		Memahami	2		
2	T4 B2. Jirim & Struktur Atom	Mengingat	3	5	G
		Memahami	2		
3	T5 B5. Kimia Konsumer dan Industri -Bahan Tambah makanan - Nanoteknologi- Grafen	Mengingat	1	6	G
		Memahami	1		
		Mengaplikasi	4		
4	T4 B3. Konsep mol, formula dan pers kimia Aplikasi Penghitungan formula empirik	Mengingat	1	7	D
		Memahami	2		
		Mengaplikasi	4		
5	T4 B6. Asid, bes dan garam Aplikasi Hitung pencairan asid Analisis Carta alir tindakan haba zink karbonat	Mengingat	1	8	A
		Memahami	1		
		Mengaplikasi	4		
		Menganalisis	2		
6	T5 B2 Sebatian karbon Aplikasi Persamaan kimia Hitung bil mol hasil Analisis Carta alir etanol → etena / asid etanoik	Mengingat	1	9	B
		Memahami	1		
		Mengaplikasi	4		
		Menganalisis	3		
7	T5 B1 Keseimbangan redoks Definisi redoks Aplikasi Hitung voltan / notasi sel Analisis Jadual beza hasil di anod (faktor kepekatan) -Mereka bentuk tiub U kepada sel kimia atau sel kimia kepada penyaduran	Mengingat	1	10	F
		Memahami	1		
		Mengaplikasi	3		
		Menganalisis	3		
		Menilai /reka cipta	2		
8	T4 B7. Kadar tindak balas - Kepekatan larutan Aplikasi & Analisis Jadual 3 eksperimen zink dan HCl, H ₂ SO ₄ berbeza kepekatan Menilai Perbualan 2 orang tentang peratus kandungan alkohol dalam cecair pembasmi kuman Wajarkan penggunaan pembasmi kuman alkohol yang berbeza	Mengingat	1	10	C
		Memahami	1		
		Mengaplikasi	3		
		Menganalisis	2		
		Menilai /reka cipta	3		

Skop di atas adalah cadangan sahaja. Tuan / puan boleh membuat perubahan kepada skop yang dicadangkan.

KERTAS 2 (BAHAGIAN B DAN C - ESEI)

No Soalan	Tajuk	Elemen / Konstruk	M	Jumlah	Penggubal Soalan
9	T5: Bab 3 : Termokimia Aplikasi Persamaan kimia dan hitungkan haba pemendakan Analisis Haba peneutralan asid kuat dan asid lemah	Mengingat	2	20	G
		Memahami	2		
		Mengaplikasi	6		
		Menganalisis	10		
10	T4 Bab 4 & 5 : Jadual Berkala Unsur & Ikatan Kimia Aplikasi Sifat sebatian kovalen - bersihkan cat pada baju (penyelesaian masalah) Analisis Ikatan logam dan sebatian ion (dua gambar Al dan leburan PbBr ₂)	Mengingat	2	20	F
		Memahami	2		
		Mengaplikasi	6		
		Menganalisis	10		
11	T4 B6. Asid, bes dan garam Aplikasi : persamaan peneutralan hitungkan nilai pH Analisis : 2 gambar .. Getah keadaan cecair Getah keadaan pepejal Peneutralan Reka cipta : tentukan pH air di loji rawatan air sediakan senarai bahan kimia dan alat radas (bab 6) Jika air berasid - langkah netralkan Jika air beralkali - langkah netralkan	Mengingat	1	20	A
		Memahami	2		
		Mengaplikasi	4		
		Menganalisis	5		
		Menilai	8		
		Mereka cipta			

TEMPLATE SOALAN KERTAS 2 BERSTRUKTUR

1			
	(a)		
		(i)	
		(ii)	
		(iii)	
		(iv)	

TEMPLATE PERATURAN PEMARKAHAN KERTAS 2 BERSTRUKTUR

No		Rubric	Mark	Total marks
1	(a)	(i)		

TEMPLATE SOALAN KERTAS 2 ESSEI

9			
	(a)		
		(i)	
		(ii)	
		(iii)	
		(iv)	

TEMPLATE PERATURAN PEMARKAHAN KERTAS 2 ESSEI

No		Rubric		Mark	Total marks
9	(a)	(i)			

Rumusan