

SKEMA JAWAPAN KIMIA KERTAS 3 PPC SPM 2022

		JAWAPAN	SKOR
1.	a)	Kepekatan larutan natrium tiosulfat selepas pencairan yg dikira 0.16 , 0.12 dan 0.04	1+1+1
	b)	<ul style="list-style-type: none"> • Bacaan keempat-empat kepekatan dipindah ke jadual dengan betul • Bacaan masa dalam 1 titik perpuluhan contoh : 20.0 s mengikut dapatan eksperimen Adp bagi nilai kepekatan yang dikira salah dalam a)	1 1
	c)	(i) Pemboleh ubah dimanipulasi : kepekatan larutan natrium tiosulfat [r : kepekatan sahaja]	1 1
		(ii) Pembolehbuah bergerak balas : Kadar tindak balas // Masa untuk tanda X hilang dari penglihatan	1
		(iii) Pembolehubah dimalarkan : Isipadu dan kepekatan asid hidroklorik // 5cm ³ asid hidroklorik 1.0 moldm ⁻³	1
	d)	i) Mendakan kuning/ kuning pucat [Terima : pepejal kuning] ii) Sulfur terhasil	1 1
	e)	Semakin tinggi // bertambah kepekatan larutan natrium tiosulfat, semakin pendek masa yang diambil untuk tanda X hilang dari penglihatan. Semakin rendah kepekatan larutan natrium tiosulfat, semakin panjang masa yang diambil untuk tanda X hilang dari penglihatan (r: lama)	1
	f)	Kadar tindak balas ialah masa untuk tanda X hilang dari penglihatan apabila asid hidroklorik ditambah kepada larutan natrium tiosulfat #b erlainan kepekatan# (r: bertindakbalas)	1 1
	g)	Tindak balas perlahan: penapaian glukosa , pengaratan besi ,fotosintesis dalam tumbuhan Tindak balas cepat : pembakaran alkohol, pemendakan garam plumbum(II) iodida (Terima jawapan dalam bentuk jadual) TIDAK TERIMA : jika jawapan ditulis di sebelah jawapan bukan mengkelas tetapi mengenalpasti] Contoh jawapan tidak diterima [salah respon] Pembakaran akohol- tindak balas cepat Pengaratan besi - tindak balas perlahan Penapaian glukosa – tindak balas perlahan Pemendakan garam Plumbum (II) iodida – tindak balas cepat Fotosintesis dalam tumbuhan – tindak balas perlahan	1 1
			Skor O
JUMLAH SKOR			15 M

