

SKEMA K3 PPC KIMIA 2023 (SET 1)

Soalan Question	Jawapan Answer	Sub markah Submark	Jumlah markah Total Marks
BAHAGIAN A			
(a)	Set I = 1.8 Set II = 1.4 Set III = 1.0 1 jawapan betul Sekurang-kurangnya 2 jawapan betul 3 jawapan betul	0 1 2	2
BAHAGIAN B			
(a)	*bergantung kepada Set Kawalan guru (± 5 s) Seragam titik perpuluhan (1tp / 2tp) Semua jawapan dalam julat set kawalan guru	1 1	2
(b)	(i) Pita magnesium melarut // Gelembung gas tidak berwarna terbebas// Larutan tak berwarna terbentuk	1	1
	(ii) Magnesium bertindak balas dengan asid // gas hidrogen terbebas// magnesium klorida terbentuk	1	1
(c)	(i) Kepekatan asid hidroklorik	1	3
	(ii) Masa yang diambil oleh magnesium untuk bertindak balas dengan lengkap // kadar tindak balas	1	
	(iii) Panjang pita magnesium// suhu// saiz magnesium	1	
(d)	Apabila kepekatan asid HCl bertambah , maka masa yang diambil untuk magnesium lengkap bertindak balas semakin cepat/singkat// Apabila kepekatan asid HCl bertambah , maka kadar tindak balas antara magnesium dengan asid HCl semakin tinggi	1 1	2
(e)	Tiada perubahan berlaku Kerana kuprum kurang elektropositif daripada hidrogen dalam siri elektrokimia// kerana kuprum tidak boleh bertindak balas dengan asid	1 1	2
(f)	Kadar tindak balas ialah masa yang diambil untuk magnesium bertindak balas lengkap (WHAT YOU SEE) apabila pita magnesium dimasukkan ke dalam asid HCl. (WHAT YOU DO)	1 1	
		Total	15

Selamat mengulangkaji dari telegram@soalanpercubaanspm
Kimia K3 Set 1 PG 2023

