



MODUL PINTAS 2024
TINGKATAN 5

4541/2

KIMIA
Kertas 2

$2\frac{1}{2}$ jam

Dua jam tiga puluh minit

PERATURAN PEMARKAHAN

KIMIA K2

4541/2

Erata Jawapan Bagi
Soalan 10 (c)

Join SPM Study Group
<https://spmpaper.me/group>



10	(c)	$\text{Zn} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$	2
		Bilangan mol HCl; $n = MV / 1000$ $= [(50)(0.5)] / 1000$ $= 0.025 \text{ mol}$	1
		(Nota: asid hidroklorik sebagai faktor pengehad) Dari persamaan, $2 \text{ mol HCl} \rightarrow 1 \text{ mol H}_2$ Maka, $0.025 \text{ mol HCl} \rightarrow 0.0125 \text{ mol H}_2$	1
		Isi padu maksimum gas; $0.0125 \text{ mol} \times 24 \text{ dm}^3$ $= 0.3 \text{ dm}^3 / 300 \text{ cm}^3$	1
		JUMLAH / TOTAL	20