



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)

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