

		Prosedur: <i>Procedures:</i> P1: Tuang 2 cm ³ asid etanoik glasial ke dalam tabung didih. <i>Pour 2 cm³ glacial ethanoic acid into a boiling tube.</i> P2: Tambah 4 cm ³ etanol ke dalam asid etanoik glasial. <i>Add 4 cm³ ethanol into glacial ethanoic acid.</i> P3: Tambah lima titis asid sulfurik pekat pada campuran dengan penitis dan goncang tabung didih. <i>Add five drops of concentrated sulphuric acid into the mixture using dropper and shake the boiling tube.</i> P4: Panaskan campuran dengan perlahan dengan nyalaan kecil sehingga mendidih selama dua hingga tiga minit <i>Heat the mixture slowly with small flame until it is boiled for two to three minutes</i> P5: Tuang kandungan tabung didih ke dalam bikar yang berisi air separuh penuh <i>Pour the content of boiling tube into beaker with half filled with water</i> P6: Rekodkan pemerhatian <i>Record the observation</i> Persamaan kimia: <i>Chemical equation:</i> P7: Formula bahan tindak balas dan hasil tindak balas yang betul <i>Correct formula of reactants and products</i> P8: Persamaan yang seimbang <i>Balanced equation</i> $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{CH}_3\text{COOH} \rightarrow \text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5 + \text{H}_2\text{O}$	1 1 1 1 1 1 1 1 1 1
		JUMLAH / TOTAL	20

JAWAPAN TAMAT
END OF ANSWER PAPER