

 INSTITUTO FEDERAL DE EDUCAÇÃO, CIÊNCIA E TECNOLOGIA RONDÔNIA Campus Ji-Paraná	Laboratório de Química		
	Síntese de aspirina		
Data:	01/09/2026 (terça-feira)	Horário:	19:00 às 22:00

Professor(a):	Rafael Vieira		
Disciplina:	Química Orgânica III		
Curso:	Licenciatura em Química	Turma:	5P
Qtd. de alunos:	4 alunos	Qtd. de grupos:	2 grupos

Materiais utilizados	
Qtd.	Material
Qtd.	Material
1 por grupo	Balão de fundo redondo 100 mL
1 por grupo	Condensador de refluxo
1 por grupo	Suporte universal
2 por grupo	Garras metálicas
1 por grupo	Manta de aquecimento
1 por grupo	Funil de separação 125 mL
2 a 3 por grupo	Pedras de porcelana para ebulição
2 por grupo	Béquer 100 mL
1 por grupo	Erlenmeyer 125 ou 150 mL
1 por grupo	Proveta 25 mL
1 por grupo	Pipeta graduada 5 ou 10 mL + pera de sucção
1 por grupo	Bastão de vidro
1 por grupo	Funil simples
1 por grupo	Papel de filtro
1 por grupo	Espátula
1 por grupo	Bacia com gelo

Reagentes utilizados		
Qtd. (g/mL)	Reagente	Concentração (se houver)
10 mL	Álcool isoamílico (3-metil-1-butanol)	PA
15 mL	Ácido acético glacial	PA
1–2 mL	Ácido sulfúrico	Concentrado
30 mL	Água destilada	
20 g	Bicarbonato de sódio	
5 g	Sulfato de sódio anidro	PA

Procedimento Experimental:

1. Colocar o álcool isoamílico + ácido acético no balão.
2. Adicionar lentamente o H_2SO_4 concentrado, com resfriamento/agitação, pois a mistura é exotérmica.
3. Montar o sistema de refluxo.
4. Aquecer por aproximadamente 1h:30min.
5. Resfriar.
6. Triturem o gelo e coloque em um Bequer. Nesse mesmo Bequer com gelo, você adiciona todo o seu éster. Espere o gelo derreter um pouco.
7. Transfira para um funil de separação.
8. Adicione 10 mL de solução de NaHCO_3 para remover ácido acético/ H_2SO_4 .
9. Separar a fase orgânica.
10. Secar com Na_2SO_4 anidro.
11. Filtrar e recolher o acetato de isoamila.