



Prova Prática N° 2

Enigma 1 – Análise qualitativa por TLC

Nome:	Código do Aluno:
	País:

Folha de respostas

Não te esqueças de registar o número do Kit, sem o qual as respostas serão anuladas

N° do Kit:

1.1. a) Desenha as placas de TLC obtidas na análise das amostras (Entregue no final os originais ao seu supervisor).

Nome:	Código do Aluno:
	País:

1.2a) Terá o Sr. José Vicente sido efectivamente assassinado? Sim Não.

1.2b) Em caso afirmativo quem foi o assassino?

Amália

Sérgio

Clara

Beatriz

Nenhum dos filhos

1.3) Calcule o Rf de F₂ a partir da figura da prova (página 2).

Resposta: Rf de F₂ = _____



Prova Prática N° 2

Redução da benzofenona

Nome:	Código do Aluno:
	País:

Folha de respostas

2.1 Escreva a equação química que traduz a reacção de redução da benzofenona:

Semi-equação de redução:

Semi-equação de oxidação:

Equação global:

2.2 Registo dos resultados experimentais:

Reagente utilizado:

Resultado observado para o composto B2:

Resultado observado para o composto B3:

Nome:	Código do Aluno:
	País:

2.3 Escreva a(s) equação(ões) química(s) referente(s) às reacções relativas ao(s) teste(s) químico(s) que efectuou:

2.4 Conclusão:

Na reacção efectuada com o boro-hidreto de sódio marque com uma cruz a opção correcta.

- não ocorreu redução da benzofenona
- ocorreu redução da benzofenona
- não é possível saber se ocorreu redução da benzofenona

Porque:

- no teste químico que realizei houve alteração de cor na reacção com o composto **B3**.
- no teste químico que realizei não houve alteração de cor na reacção com o composto **B3**.
- no teste químico que realizei formou-se um precipitado na reacção com o composto **B3**.
- no teste químico que realizei não se formou um precipitado na reacção com o composto **B3**.

Enigma 2 – Identificação de grupos funcionais

Nome:	Código do Aluno:
	País:

Folha de respostas

Não te esqueças de registar o número do Kit, sem o qual as respostas serão anuladas

N° do Kit:

Ocorre reacção → 

Não ocorre reacção → 

Faz um circulo na opção correcta conforme exemplos acima

3.1 Reacção com bromo

		Br ₂ /CCl ₄			
		Com luz		Sem luz	
Composto A	Tubo 1				
	Tubo 2				
Composto B	Tubo 3				
	Tubo 4				

3.2 Reacção com hidrogenocarbonato de sódio

	Tubo 1 Composto C		Tubo 2 Composto D	
	NaHCO ₃			

Nome:	Código do Aluno:
	País:

3.3 Registo dos resultados experimentais

	Teste 3 Dicromato de potássio		Teste 4 Reagente Fehling		Teste 5 Solução de Brady	
Composto E						
Composto F						
Composto G						
Composto H						
Composto I						

3.4 Teste do iodofórmio

	<i>Tube 1</i> Composto F		<i>Tube 2</i> Composto I	
I₂/KI/NaOH				

3.5 Tendo em conta os resultados experimentais, preencha a tabela seguinte:

Composto	Família e/ou Grupo funcional
A	
B	
C	
D	
E	
F	
G	
H	
I	

Nome:	Código do Aluno:
	País:

3.6 Tendo em conta os resultados experimentais faça setas de correspondência entre os compostos desconhecidos e os da figura 1:

<u>Composto</u>	<u>Composto</u>
A	1
	2
B	3
	4
C	5
	6
D	7
	8
E	9
	10
F	11
	12
G	13
	14
H	15
	16
I	

3.7 Complete a seguinte tabela:

Estrutura do composto resultante da reacção com Br ₂ sem luz	
Estrutura do composto resultante da reacção de Brady com o composto E	

Nome:	Código do Aluno:
	País:

3.8 Escreva as equações químicas que traduzem a reacção de formação do iodofórmio: