# RELATÓRIO DE UNIDADE CURRICULAR

ANO LETIVO  UNIDADE ORGÂNICA			2018 - 2019 Escola Superior Agrária Viseu										
											DEPARTAMEN	DEPARTAMENTO  CICLO DE ESTUDOS  GRAU	
CICLO DE ES	Curso Técnico Superior Profissional (CTeSP) em Viticultura e Enologia												
GRAU	TESP			LICENCI	ATURA	RA MESTRADO							
UNIDADE CUF	RRICULAR		Físico-Química										
ANO				1º			2º		35			] 4º	
SEMESTRE				12						] 2º			
ECTS				4									
DOCENTE/S)													
DOCENTE(S)  NOME									CARGA LETIV	/a na unii	DADE CURRICULA	AR	
Dulcineia Ma	ria de Sousa	Ferreira	Wessel						22,5				
Sandra Cristi	na Santos								22,5				
HORAS DE COI	NTACTO												
HORAS DE COI		RICO-	PRÁT	ICAS E	TRABALHO [	DE			ORIENTA	ÇÃO			
TEÓRICAS	PRA	ÁTICAS	LABORA	ATORIAIS	CAMPO		SEMINÁRIO	ESTÁGIO		-	OUTRA	TOTAL	
		45										99	
HORAS PREVIS			DOCENTE		HORAS DE CONT	ГАСТО	HORAS DE	CONTACTO	ESTUDANTES IN:	SCRITOS	ASSIDUID	ADE MÉDIA	
T/1	T/TP DMSFW T/TP SCS			22,5		2,5	14		5	4%			
				22,5	22,5 22,5		14		5	54%			
inclui estudar		_	alidade de uc	s isolada									
RESULTADOS [	DA AVALI	AÇAO			ÉPOCA I	NORMAL							
					AVALIAÇÃO								
					CONTÍNUA E	AVA	ALIAÇÃO	MELHORIA	RECURSO	ESP	E ECIAL	STUDANTES	
					PERIÓDICA	F	FINAL					INSCRITOS	
SUBMETERAM:	-SE A AVALIAÇ	ÇÃO			2		6		2			14	
		*			0		4		2				
	AVALIADOS				0%		67%		0%			6/10=71%	
		na moda	lidada da un	idada cur							<u></u>		
OBJETIVOS DE	AVALIADOS  Intes inscritos  APREND	na moda	и (conhe	cimen	2 0 0% ricular isolada	es e co	6 4 67% ompetênci		2 0% nvolver pelo	s estud			
CONTEÚDOS P	ROGRAM	ÁTICO	S										
<u>FÍSICA</u>													
1. Dinâmica d													
1.1. Cinemátio				le e acele	eração								
1.2. Dinâmica		a; Leis de	Newton										
1.3. Força de	atrito												

- 2. Mecânica de fluidos
- 2.1. Hidrostática
- 2.2. Hidrodinâmica
- 3. Energia e modos de transferência
- 3.1. Formas de energia
- 3.2. Energia transferida pelo calor
- 3.3. Primeiro princípio da termodinâmica

#### QUÍMICA

- 1. Matéria e energia
  - 1.1. Estrutura e propriedades da matéria
  - 1.2. O átomo e as suas características eletrónicas
- 2. Propriedades de metais e não-metais
  - 2.1. Tabela periódica e propriedades dos metais e não metais.
- 3. A estrutura de compostos
  - 3.1. Tipo de ligações químicas
  - 3.2. Estruturas de Lewis
  - 3.3. Nomenclatura e fórmulas químicas de compostos
- 4. Soluções e suas propriedades
  - 4.1. Tipos de soluções
  - 4.2. Solubilidade de compostos
  - 4.3. Propriedades de soluções
- 5. Reações químicas
  - 5.1. Reacões ácido-base
  - 5.2. Reações redox
  - 5.3. Reações de precipitação
- 6. Moléculas orgânicas, estrutura e nomenclatura de algumas famílias de compostos.

# DEMONSTRAÇÃO DA COERÊNCIA DOS CONTEÚDOS PROGRAMÁTICOS COM OS OBJETIVOS DE APRENDIZAGEM DA UNIDADE CURRICULAR

Com os conteúdos programáticos abordados pretende-se que os estudantes adquiram competências na resolução de problemas físicos e de química. Com a resolução de exercícios, pretende-se estimular o espirito criativo na resolução de problemas. Os temas abordados abarcam a mecânica clássica, que explora as grandezas físicas (forças, pressões, etc.), os fluidos e ao seu escoamento, e as diferentes formas de transmissão de calor. Os estudantes adquirem competências na compreensão de fenómenos químicos, nomeadamente reações, solubilidade, propriedades químicas das substâncias e das soluções. Exercitam os cálculos químicos que lhes permite desenvolver o raciocínio na compreensão de processos tecnológicos e na preparação de soluções em processos de controlo da qualidade de matérias-primas e produtos.

## METODOLOGIAS DE ENSINO (avaliação incluída)

As aulas teóricas foram leccionadas recorrendo principalmente a exposição oral apoiada pelos PowerPoint, vídeos da internet, etc., com desenvolvimentos no quadro quando necessário, facilitando o entendimento por parte dos estudantes.

- Nas aulas recorreu-se ao quadro para a resolução de exercícios práticos e exposição oral dos conteúdos programáticos;
- Foram facultados aos alunos os enunciados dos problemas tratados nas aulas práticas.
- Solicitação da realização individual de exercícios teórico-práticos, expostos oralmente, e acompanhamento dos mesmos.

#### Metodologia de avaliação:

A avaliação da unidade curricular consta na realização de uma prova final de avaliação de conhecimentos dos conteúdos de Física e Química. Cada componente (Física ou Química) tem um peso de 50% na nota final.

Classificação final = 0,5 × Nota Física + 0,5 × Nota Química.

Obtém aprovação na UC que obter cumulativamente pelo menos os seguintes requisitos:

- 1) 3 valores em cada uma das componentes;
- 2) 9,5 valores na classificação final.

# DEMONSTRAÇÃO DA COERÊNCIA DAS METODOLOGIAS DE ENSINO COM OS OBJETIVOS DE APRENDIZAGEM DA UNIDADE CURRICULAR

As aulas teóricas são maioritariamente de exposição oral, e com ilustração de imagens, vídeos, etc. Os docentes apresenta questões para discussão oral que estimulam a interação e uma aprendizagem mais dinâmica por parte dos estudantes. Nas aulas teórico-práticos propõe-se a resolução de exercícios das matérias lecionadas para estimular e desafiar a criatividade dos estudantes e utilizar o conhecimento adquirido em novas situações. Também são apresentados e explorados mecanismos e equipamentos existentes nos laboratórios da Escola.

### BIBLIOGRAFIA DE CONSULTA/EXISTÊNCIA OBRIGATÓRIA

#### Bibliografia Principal:

TIPLER, P. A. (2000). Física para Cientistas e Engenheiros. Rio de Janeiro: Editora Livros Técnicos e Científicos (LTC), v.4

HALLIDAY, D., RESNICK, R., WALKER, J. (2006). Fundamentos de Física. Rio de Janeiro: LTC, v.4

SERWAY, R. A., JEWETT, J. W. (2004). Principios de Física: Optica e Fisica Moderna. Rio de Janeiro: LTC, v. 4

Cengel, Y. A. et al., (2001). Termodinâmica, 3ª ed., Tradução em português, McGraw-Hill.

Cengel, Y. A., (1998). Heat Transfer: A pratical Approach, McGraw-Hill.

Chang R (2012). Química, 11ª Ed. McGraw-Hill, Lisboa.

Jones L e Atkins P (2011). Princípios de Química, 5ª Ed. Bookman, Porto Alegre.

Simões, T.S.; Queirós, M.A.; Simões, M.O. Química em Contexto. Química 12º ano. Porto Editora, Porto.

Simões, T.S.; Queirós, M.A.; Simões, M.O. Química em Contexto. Caderno de Atividades. Química 12º ano. Porto Editora, Porto.

#### Bibliografia Complementar:

Apontamentos fornecidos pelos docentes

Slides utilizados nas aulas teóricas e teórico/práticas

Fichas de exercícios fornecidos pelos docentes

## LIGAÇÕES EXTERNAS NO APOIO À DOCÊNCIA

### TRABALHOS DE INVESTIGAÇÃO ASSOCIADOS À UNIDADE CURRICULAR ENVOLVENDO OS ESTUDANTES

#### ANÁLISE CRÍTICA DO FUNCIONAMENTO DA UNIDADE CURRICULAR

Denota-se da parte dos estudantes uma fraca preparação do secundário /ensino profissional. A unidade Curricular necessita de capacidade de reflexão, abstração, raciocínio, resolução de novos problemas, e, portanto, necessidade de tempo de estudo.

Constata-se ainda que, os alunos vêm às frequências e/ou exame com a predisposição de desistirem. Outros não se submetem a qualquer fase de avaliação.

Foi dado, entre outros, apoio aos estudantes, como estava previsto:

- 4 horas semanais de atendimento aos alunos (Pré-fixado).
- Esclarecimento de duvidas sempre que solicitado pelos estudantes.

## PROPOSTA DE AÇÕES DE MELHORIA

(01)AÇÃO DE MELHORIA
 <sup>(01)</sup> PRIORIDADE (ALTA, MÉDIA, BAIXA) E TEMPO DE IMPLEMENTAÇÃO DA AÇÃO
<sup>(01)</sup> INDICADOR(ES) DE IMPLEMENTAÇÃO

#### RESULTADO DA IMPLEMENTAÇÃO DE AÇÕES DE MELHORIA DEFINIDAS EM AVALIAÇÃO OU REVISÃO ANTERIOR

AÇÃO DE MELHORIA DEFINIDA

<sup>(01)</sup> preencher tantas vezes quantos pontos fracos indicados

## RELATÓRIO DE UNIDADE CURRICULAR

prioridade (alta, média, baixa) definida	PRIORIDADE (ALTA, MÉDIA, BAIXA) DADA À IMPLEMENTAÇÃO						
TEMPO PREVISTO PARA A IMPLEMENTAÇÃO DA AÇÃO	TEMPO USADO PARA A IMPLEMENTAÇÃO DA AÇÃO						
RESULTADOS OBTIDOS PARA O(S) INDICADOR(ES) DE IMPLEMENTAÇÃO DEFINIDOS							
INDICADOR	RESULTADO						
a ação foi eficaz?	SIM NÃO (02)						
(02) AÇÃO DE SEGUIMENTO							

# ANEXO I – RESULTADOS DA APLICAÇÃO DOS INQUÉRITOS À SATISFAÇÃO

**QUEST\*SAT.01** questionário à satisfação dos estudantes com a unidade curricular **QUEST\*SAT.02** questionário à satisfação dos estudantes com o estágio, com a dissertação ou com o projeto

# RESULTADO QUESTIONÁRIO À SATISFAÇÃO DOS ESTUDANTES COM A UNIDADE CURRICULAR

Curso: 2034.1.0 : Curso Técnico Superior Profissional em Viticultura e Enologia - Plano Oficial

CeSTP VE - Tronco comum

Unidade curricular: 2034002 - Físico-Química

Ano lectivo: 2018/2019 Ano curricular: 1º Duração: S

Assinale a sua opinião nos itens com o número que exprime o grau de adequação, de 0 a 5, de acordo com a escala apresentada relativamente à Unidade Curricular que frequentou tendo em conta os aspectos considerados.

0	1	2	3		4		5			
Não sabe / Completamente Não Aplicável Desadequado		Desadequado	ndequado Adequado		Muito Adequa	do	Totalmente Adequado			
1.Natureza da unidade curricular										
		0	1	2	3	4	5			
1.01. Articulação da u objetivos do curso	0 (0%)	1 (10%)	4 (40%)	3 (30%	1 (10%)	1 (10%)				
1.02. Aprendizagem e unidade curricular	em função dos objetivos d	a 0 (0%)	2 (20%)	1 (10%)	4 (40%	2 (20%)	1 (10%)			
1.03. Contributo da ur integração em atividad	nidade curricular para a des científicas	1 (10%)	0 (0%)	2 (20%)	4 (40%	1 (10%)	2 (20%)			
1.04. Material de apoio		0 (0%)	0 (0%)	1 (10%)	2 (20%	5 (50%)	2 (20%)			
1.05. Conteúdos prog profissional	0 (0%)	2 (20%)	2 (20%)	3 (30%	3 (30%)	0 (0%)				

# 2.Implementação

	0	1	2	3	4	5
2.01. Divulgação atempada do programa da unidade curricular	0	1	4	1	0	4
	(0%)	(10%)	(40%)	(10%	(0%)	(40%)
2.02. Ambiente de ensino e aprendizagem	0	2	2	2	2	2
	(0%)	(20%)	(20%)	(20%	(20%)	(20%)
2.03. Formas de comunicação na unidade curricular	0	1	4	1	2	2
	(0%)	(10%)	(40%)	(10%	(20%)	(20%)
2.04. Capacidade de promover a participação ativa	0	1	3	2	2	2
	(0%)	(10%)	(30%)	(20%	(20%)	(20%)
2.05. Estratégias para a promoção do sucesso	1	1	2	2	2	2
	(10%)	(10%)	(20%)	(20%	(20%)	(20%)
2.06. Cumprimento do programa/gestão de tempos	0	0	2	4	2	2
	(0%)	(0%)	(20%)	(40%	(20%)	(20%)
2.07. Valorização do trabalho autónomo	2	0	0	3	3	2
	(20%)	(0%)	(0%)	(30%	(30%)	(20%)
2.08. Oportunidade para refletir a avaliação	1	0	3	1	2	3
	(10%)	(0%)	(30%)	(10%	(20%)	(30%)

## 3. Autoavaliação

	0	1	2	3	4	5
3.01. Preparação prévia para a unidade curricular	0	0	1	4	4	1
	(0%)	(0%)	(10%)	(40%	(40%)	(10%)
3.02. Assiduidade à unidade curricular	0	0	0	3	3	4
	(0%)	(0%)	(0%)	(30%	(30%)	(40%)
3.03. Avaliação da aprendizagem relativamente à natureza da unidade curricular	0	0	3	4	3	0
	(0%)	(0%)	(30%)	(40%	(30%)	(0%)

## **Análise**