

Ficha 2 – CQ 108 – Química Geral (Engenharia Florestal)

Disciplina: Química Geral					Código: CQ108	
Natureza: (X) Obrigatória () Optativa	(X) Semestral () Anual () Modular					
Pré-requisito:	Co-requisito:	Modalidade: () Presencial (x) Ensino remoto () 50 % EaD*				
CH Total: 45 h CH semanal: 7,5 h	Padrão (PD): 45	Laboratório (LB): 0	Campo (CP): 0	Estágio (ES): 0	Orientada (OR): 0	Prática Específica (PE): 0
EMENTA (Unidade Didática)						
Introdução à química geral. Cálculos químicos. Soluções. Termodinâmica Química. Teoria ácido-base. Equilíbrio químico.						
JUSTIFICATIVA						
Devido à pandemia de COVID-19 e suspensão das atividades presenciais na UFPR, a disciplina será ofertada remotamente de acordo com a Resolução Nº 52/2021 – CEPE da Universidade Federal do Paraná. A disciplina CQ108 apresenta 45 horas teóricas e será ofertada no regime remoto nos períodos de 24 de setembro a 17 de dezembro de 2021 (turma A) e de 04 de fevereiro a 29 de abril de 2022 (turma B), ambas de forma mista com atividades assíncronas (30h) e síncronas (15h).						
PROGRAMA (itens de cada unidade didática) *						
Serão ofertadas 55 vagas em cada turma para o Curso de Engenharia Florestal						

CRONOGRAMA DETALHADO**TURMA A (20/09 a 17/12) - CQ 108 – QUÍMICA GERAL (6ºf 13:30-16:30h)**

BLOCO	TIPO	DIA	Tempo	ASSUNTO
01	S	24/09	2h	Apresentação
02	A	24/09	2h	Estrutura atômica e propriedades periódicas
	A	24/09	2h	Ligações químicas e funções inorgânicas
	A	24/09	2h	Atividade avaliativa 1
	S	01/10	2h	Aula de dúvidas – AA 01
	A	08/10	*	Entrega da Atividade Avaliativa 1
03	A	08/10	2h	Grandezas, Unidades de Medida e suas Relações
	A	08/10	2h	Composição e Fórmulas de Substâncias
	A	08/10	2h	Preparo de Soluções ou Misturas
	A	08/10	2h	Equações Químicas
	A	08/10	2h	Cálculos Estequiométricos
	A	08/10	2h	Atividade avaliativa 2
	S	15/10	2h	Aula de dúvidas – AA 02
	A	22/10	*	Entrega da Atividade Avaliativa 2
04	A	22/10	2h	Termoquímica
	A	22/10	2h	Equilíbrio Químico (1)
	A	22/10	2h	Equilíbrio Químico (2)
	A	22/10	2h	Atividade avaliativa 3
	S	29/10	2h	Aula de dúvidas – AA 03
	A	05/11	*	Entrega da Atividade Avaliativa 3
05	A	05/11	2h	Cálculos do pH de Soluções (1)
	A	05/11	2h	Cálculos do pH de Soluções (2)
	A	05/11	2h	Atividade avaliativa 4
	S	12/11	2h	Aula de dúvidas – AA 04
	A	19/11	*	Entrega da Atividade Avaliativa 4
				26/11: REPESCAAGEM – Entrega de Atividades Avaliativas atrasadas!
				DIVULGAÇÃO DAS NOTAS: 03/12
				EXAME FINAL: 10/12

TURMA B (04/02 a 29/04) - CQ 108 – QUÍMICA GERAL (6ºf 13:30-16:30h)

BLOCO	TIPO	DIA	Tempo	ASSUNTO
01	S	04/02	2h	Apresentação
02	A	04/02	2h	Estrutura atômica e propriedades periódicas
	A	04/02	2h	Ligações químicas e funções inorgânicas
	A	04/02	2h	Atividade avaliativa 1
	S	11/02	2h	Aula de dúvidas – AA 01
	A	18/02	*	Entrega da Atividade Avaliativa 1
03	A	18/02	2h	Grandezas, Unidades de Medida e suas Relações
	A	18/02	2h	Composição e Fórmulas de Substâncias
	A	18/02	2h	Preparo de Soluções ou Misturas
	A	18/02	2h	Equações Químicas
	A	18/02	2h	Cálculos Estequiométricos
	A	18/02	2h	Atividade avaliativa 2
	S	25/02	2h	Aula de dúvidas – AA 02
	A	04/03	*	Entrega da Atividade Avaliativa 2
04	A	04/03	2h	Termoquímica
	A	04/03	2h	Equilíbrio Químico (1)
	A	04/03	2h	Equilíbrio Químico (2)
	A	04/03	2h	Atividade avaliativa 3
	S	11/03	2h	Aula de dúvidas – AA 03
	A	18/03	*	Entrega da Atividade Avaliativa 3
05	A	18/03	2h	Cálculos do pH de Soluções (1)
	A	18/03	2h	Cálculos do pH de Soluções (2)
	A	18/03	2h	Atividade avaliativa 4
	S	25/03	2h	Aula de dúvidas – AA 04
	A	01/04	*	Entrega da Atividade Avaliativa 4
				08/04: REPESCAGEM – Entrega de Atividades Avaliativas atrasadas!
				DIVULGAÇÃO DAS NOTAS: 15/04
				EXAME FINAL: 29/04

OBJETIVO GERAL

Dar ao estudante uma introdução geral dos conceitos mais importantes em química.

OBJETIVO ESPECÍFICO

Avaliar e aplicar em situações-problema, conceitos abrangentes da área da Química

PROCEDIMENTOS DIDÁTICOS

O conteúdo programático da disciplina CQ108, será trabalhado por meio de atividades remotas, que constarão de 12 semanas, com atividades assíncronas e síncronas no período de 24 de setembro a 17 de dezembro de 2021 (turma A) e de 04 de fevereiro a 29 de abril de 2022 (turma B). São previstas como atividades assíncronas: aulas remotas, vídeos, listas de exercícios, capítulos de livros, textos de apoio e as atividades avaliativas de cada módulo e como atividades síncronas: discussão e resolução de exercícios e o exame final. Os encontros presenciais (atividade síncronas) entre docente e estudantes, ocorrerão sempre as sextas-feiras, das 13:30 -16:30 h. Aulas-vídeos e listas de exercícios de cada módulo serão disponibilizadas para os estudantes na mesma plataforma Teams de acordo com o cronograma detalhado.

FORMAS DE AVALIAÇÃO

A avaliação da disciplina ocorrerá através de quatro atividades avaliativas referentes aos conteúdos abordados na disciplina, utilizando as plataformas UFPR digital, Microsoft TEAMS ou Microsoft Forms (ou equivalente). O acesso a essas atividades será enviado por e-mail e os alunos terão horário definido para realização das provas. O acesso e realização das provas poderão ser feitos através de computador ou celular. A média será calculada a partir da média aritmética das atividades avaliativas. Para os alunos cujas médias $70 \geq MF \geq 40$, a prova final ocorrerá em 10/12/2021 (turma A) e 29/04/2022 (turma B), que constituirá de uma avaliação individual a ser trabalhada em ambiente remoto abrangendo todo conteúdo da disciplina.

BIBLIOGRAFIA BÁSICA (mínimo 03 títulos)

Dickerson, R. E.; Gray, H. B.; Haight, G. P. *Chemical principles*. 3. ed. Menlo Park: The Benjamin/Cummings, 1979. Disponível em: <https://authors.library.caltech.edu/25050/>.

Bettelheim, F. A.; Brown, W. H.; Campbell, M. K.; Farrel, S. O. *Introdução à Química Geral, Orgânica e Bioquímica*. São Paulo: Cengage, 2016. Disponível em: <https://cengagebrasil.vitalsource.com/#/books/9788522126361/pageid/0>.

Kotz, J. C.; Treichel, P. M.; Townsend, J. R.; Treichel, D. A. *Chemistry and Chemical Reactivity*. 10. ed. Boston: Cengage, 2017. Disponível em: <https://cengagebrasil.vitalsource.com/#/books/9781337670418/pageid/0>.

BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR (mínimo 05 títulos)

[Zumdahl, S. S.; DeCoste, D. J. *Introdução à Química: Fundamentos*. São Paulo: Cengage Learning, 2015. Disponível em: <https://cengagebrasil.vitalsource.com/#/books/9788522122059/pageid/0>.](#)

[Oxtoby, D. W.; Gillis, H. P.; Butler, L. J. *Principles of Modern Chemistry*. 8. ed. edition. Boston: Cengage Learning, 2015. Disponível em: <https://cengagebrasil.vitalsource.com/#/books/9781305465091/pageid/0>.](#)

[Ebbing, D. D.; Gammon, S. D. *General Chemistry*. 11. ed. Boston: Cengage Learning, 2015. Disponível em: <https://cengagebrasil.vitalsource.com/#/books/9781305887299/pageid/0>.](#)

[Masterton, W. L.; Hurley, C. N. *Chemistry: Principles and Reactions*. 8. ed. Boston: Cengage Learning, 2014. Disponível em: <https://cengagebrasil.vitalsource.com/#/books/9781305560567/pageid/0>.](#)

[Brown, L. S.; Holme, T. A. *Chemistry for Engineering Students*. 4.ed. Boston: Cengage Learning, 2017. Disponível em: <https://cengagebrasil.vitalsource.com/#/books/9781337671439/pageid/0>.](#)

Professor da Disciplina: Prof. Dr. Luiz Humberto Marcolino Junior

Assinatura: _____

Chefe de Departamento ou Unidade equivalente: _____

Assinatura: _____