

MINISTÉRIO DA EDUCAÇÃO FUNDAÇÃO UNIVERSIDADE FEDERAL DO PAMPA

PRÓ-REITORIA DE GRADUAÇÃO COORDENADORIA DE REGISTROS ACADÊMICOS

PLANO DE ENSINO

Dados de Identificação										
Componente Curricular:	BA011501-QUIMICA GERAL EXPERIMENTAL									
Pré- resquisitos(s):										
Turma(s):	EQ11									
Ano / Período:	2018 / 2. Semestre									
Unidade:	CAMPUS BAGÉ			Curso:	CURSO DE ENGENHARIA QUIN	MICA				
Docente(s):	MARCIA VON FRUHAUF FIRME									
Carga Horária	Total:	45	CH Teórica:	0 (CH Prática:	45 CH Semipresencial:	0	CH Outros:	0	

Ementa

Algarismos significativos. Pesagem. Limpeza de vidraria. Preparo de soluções. Modelos Atômicos. Estequiometria. Termoquímica. Cinética Química. Equilíbrio Químico. Técnicas de separação de misturas. Eletroquímica.

Obietivo Geral

Iniciar os discentes em trabalhos gerais de laboratório, noções de segurança e aplicar na prática os conhecimentos adquiridos no componente curricular teórico.

Objetivos Específicos

- Desenvolver habilidades práticas comuns em Laboratório de Ouímica:
- Desenvolver um raciocínio lógico, bem como uma visão crítica científica;
- Identificar, propor e resolver problemas:
- Saber identificar e utilizar vidrarias e equipamentos de laboratório;
- Aplicar na prática os conhecimentos adquiridos na teoria.

Metodologia

As aulas terão uma introdução expositiva e dialogada e podem ser utilizados recursos audiovisuais e/ou textos didáticos complementares, onde apresenta o conteúdo da aula prática e/ou teórico. As aulas serão realizadas no laboratório de química sendo que no final de cada aula é realizado um feedback sobre o assunto.

Atividades de Recuperação Preventiva do Processo de Ensino-Aprendizagem

É proporcionando ao discente, aula de reforço em horário alternativo (atendimento ao aluno), visando suprir o conhecimento defasado durante o transcorrer do semestre e suas respectivas avaliações.

Avaliação do Processo de Ensino-Aprendizagem

Os critérios utilizados são:

- 1. Relatório (R) (2.0 pontos):
- 2. Caderno de laboratório (CL) (2,0 pontos);
- 3. Prova Teórica Prática (PTP): duas provas, uma na metade e outra no final do semestre (3,0 pontos cada, totalizando 6,0 pontos));

Relatórios (R): Os alunos devem entregar em grupo, com um prazo de duas semanas, os relatórios das aulas experimentais que serão avaliados. As normas de avaliação do mesmo serão divulgadas no decorrer do semestre, assim como o prazo de entrega com seu percentual de nota após atraso na entrega.

Cadernos(CL): As atividades no laboratório serão documentadas em cadernos de laboratório, individualmente, conforme as orientações disponíveis na página do MOODLE do componente curricular. Os cadernos devem ser entregues após a conclusão da experiência, serão avaliados pelo professor e retornados para os alunos no dia seguinte a aula experimental. A média aritmética de todas as avaliações resulta na nota do caderno de laboratório (CL).

Prova Teórica (PTP): A primeira será realizada na metade do semestre, e a segunda,no final do semestre, individualmente, em data a ser agendada pelo professor. A mesma versará sobre conteúdo abordado durante o semestre vigente.

Conforme o cronograma, provas de recuperação serão ofertadas no final do semestre. A nota final do aluno será calculada utilizando a seguinte fórmula: Nota = R + CL + PTP. Para ser aprovado, o aluno deve obter nota igual ou superior a 6,0(seis) e frequência igual ou superior a 75%

Cronograma	Cronograma e Programa do Componente Curricular - Presencial								
Data	Núm ero da aula	a horá	Tipo	Conteúdos/Descrição					
16/08/201 8	1	55 Min	Prátic a	Apresentação do Plano de Ensino e conversa sobre noções de segurança em laboratório. Leitura e assinatura do Termo de Ciência para uso dos Laboratórios.					
16/08/201 8	2	55 Min	Prátic a	Apresentação do Plano de Ensino e conversa sobre noções de segurança em laboratório. Leitura e assinatura do Termo de Ciência para uso dos Laboratórios.					
16/08/201 8	3	55 Min	Prátic a	Apresentação do Plano de Ensino e conversa sobre noções de segurança em laboratório. Leitura e assinatura do Termo de Ciência para uso dos Laboratórios.					
23/08/201 8	4		Prátic a	Noções de segurança em laboratório, vidraria e elaboração de relatório. Aparelhagem corrente utilizada em laboratório e Lavagem de Vidraria. Confecção de caderno de laboratório. Manuseio de vidrarias (de volume) e pesagem em balança analítica.					
23/08/201 8	5	55 Min	Prátic a	Noções de segurança em laboratório, vidraria e elaboração de relatório. Aparelhagem corrente utilizada em laboratório e Lavagem de Vidraria. Confecção de caderno de laboratório. Manuseio de vidrarias (de volume) e pesagem em balança analítica.					
23/08/201 8	6	55 Min	Prátic a	Noções de segurança em laboratório, vidraria e elaboração de relatório. Aparelhagem corrente utilizada em laboratório e Lavagem de Vidraria. Confecção de caderno de laboratório. Manuseio de vidrarias (de volume) e pesagem em balança analítica.					
30/08/201 8	7	55 Min	Prátic a	Separação de misturas: sólido-líquido, decantação e filtragem.					
30/08/201 8	8	55 Min	Prátic a	Separação de misturas: sólido-líquido, decantação e filtragem.					
30/08/201 8	9	55 Min	Prátic a	Separação de misturas: sólido-líquido, decantação e filtragem.					
06/09/201 8	10	55 Min	Prátic a	Preparo de soluções ácidas e básicas.					
06/09/201 8		55 Min	Prátic a	Preparo de soluções ácidas e básicas.					
06/09/201 8	12	55 Min	Prátic a	Preparo de soluções ácidas e básicas.					
13/09/201 8	13	55 Min	Prátic a	Padronização das soluções ácidas e básicas e seus respectivos cálculos.					
13/09/201 8	14	55 Min	Prátic a	Padronização das soluções ácidas e básicas e seus respectivos cálculos.					
13/09/201 8		55 Min	Prátic a	Padronização das soluções ácidas e básicas e seus respectivos cálculos.					
27/09/201 8	16	55 Min	Prátic a	Reatividade Química.					
27/09/201 8	17	55 Min	Prátic a	Reatividade Química.					
27/09/201 8	18	55 Min	Prátic a	Reatividade Química.					
04/10/201 8	19	55 Min	Prátic a	Solução Supersatura e Termodinâmica					

20	55 Min	Prátic a	Solução Supersatura e Termodinâmica
21	55 Min	Prátic a	Solução Supersatura e Termodinâmica
22	55 Min	Prátic a	Primeira Avaliação teórico-prática.
23	55 Min	Prátic a	Primeira Avaliação teórico-prática.
24	55 Min	Prátic a	Primeira Avaliação teórico-prática.
25	55 Min	Prátic a	Ação de indicadores de pH.
26	55 Min	Prátic a	Ação de indicadores de pH.
27	55 Min	Prátic a	Ação de indicadores de pH.
28	55 Min	Prátic a	Estequiometria.
29	55 Min	Prátic a	Estequiometria.
30	55 Min	Prátic a	Estequiometria.
31	55 Min	Prátic a	Termoquímica -Processos endotérmicos e exotérmicos.
32	55 Min	Prátic a	Termoquímica -Processos endotérmicos e exotérmicos.
33	55 Min	Prátic a	Termoquímica -Processos endotérmicos e exotérmicos.
34	55 Min	Prátic a	Cinética Química - Fatores que influenciam na velocidade das reações.
35	55 Min	Prátic a	Cinética Química - Fatores que influenciam na velocidade das reações.
36	55 Min	Prátic a	Cinética Química - Fatores que influenciam na velocidade das reações.
37	55 Min	Prátic a	Equilíbrio Químico - Princípio de Le Chatelier.
38	55 Min	Prátic a	Equilíbrio Químico - Princípio de Le Chatelier.
39	55 Min	Prátic a	Equilíbrio Químico - Princípio de Le Chatelier.
40	55 Min	Prátic a	Aula de recuperação para alunos com falta justificada.
41	55 Min	Prátic a	Aula de recuperação para alunos com falta justificada.
42	55 Min	Prátic	Aula de recuperação para alunos com falta justificada.
	21 22 23 24 25 26 27 28 29 30 31 32 33 34 35 36 37 38 39 40 41	21	20

06/12/201 8	43	55 Min	Prátic a	Exercício Avaliativo: Experimental e/ou Teórico.
06/12/201 8	44	55 Min	Prátic a	Exercício Avaliativo: Experimental e/ou Teórico.
06/12/201 8	45	55 Min	Prátic a	Exercício Avaliativo: Experimental e/ou Teórico.
13/12/201 8	46	55 Min	Prátic a	Segunda Avaliação teórico-prática.
13/12/201 8	47	55 Min	Prátic a	Segunda Avaliação teórico-prática.
13/12/201 8	48	55 Min	Prátic a	Segunda Avaliação teórico-prática.
20/12/201 8	49	55 Min	Prátic a	Recuperação Final.
20/12/201 8	50	55 Min	Prátic a	Recuperação Final.
20/12/201 8	51	55 Min	Prátic a	Recuperação Final.

Atendimento aos	AC	aae	ımı	ICO:
-----------------	----	-----	-----	------

- 1					
	Dia da Semana	Inicio	Final	Local	Observação
	Segunda-feira	09:00:00	09:00:00 11:00:00 sala 2208		O atendimento poderá ser agendado antecipadamente por e-mail com a professora.

Ações Interdisciplinares entre Ensino-Pesquisa-Extensão

Co-relacionar a química do cotidiano. O componente curricular agrega aspectos de atividade profissional do engenheiro de alimentos como sendo ações interdisciplinares.

Outras Ações

Relacionar a química com as áreas afins, indicação de materiais de cunho científico e social relevante à formação do Engenheiro de alimentos.

Bibliografia Básica

TRINDADE, D. F. et al., Química básica experimental. Ed. Icone. 2006

BACCAN, N.; ANDRADE, J. C.; GODINHO, O. E. S.; BARONE, J. S. Química Analítica Quantitativa Elementar, 3. ed. (3. reimpressão), Ed. Edgard Blucher, São Paulo, 2001.

MAHAN, B. M.; MYERS, R. J. Química: um curso universitário, trad. 4 Ed. Edgard Blücher, 1995.

Bibliografia Complementar

KOTZ, J. C. & TREICHEL, P. M. Química Geral 1 e 2 e Reações Químicas. Ed. Cengage Learning, 2009.

BLOCK, T. F.; MCKELVY, G. M., Laboratory Experiments for General Chemistry. 6 Ed. Thopmson. 2006.

RUSSELL, J. B., Química Geral, V.1 e V.2. Ed. Makbron Books, 2006.

JONES, L. & ATKINS, P. Princípios de Química: Questionando a vida moderna e o meio ambiente. Ed. Bookman, 2001.

SKOOG, D. A.; WEST, D. M.; HOLLER, F.J. & CROUCH, S.R. Fundamentos de Química Analítica, Tradução da 8 ed., Thomson Learning, 2006.