



UNIVERSIDADE FEDERAL DO OESTE DO PARÁ (UFOPA)
CURSO DE BACHALERADO EM AGRONOMIA
CAMPUS UNIVERSITÁRIO DE JURUTI

PLANO DE ENSINO 2020.2

1. CURSO: Agronomia		2. DATA DA APROVAÇÃO: <u>13</u> / <u>05</u> / <u>2021</u>				
3. DISCIPLINA: Química Geral		4. TURMA: 2020.2				
5. TIPO: (X) Obrigatório () Optativo		6. OFERTA: (X) Remoto () Semipresencial				
7. Nº DE VAGAS: 50 (cinquenta)						
8. DOCENTE RESPONSÁVEL: Adriano Olímpio da Silva						
9. QUALIFICAÇÃO/LINK PARA O CURRÍCULO LATTES: http://lattes.cnpq.br/7858828068079343						
10. CRÉDITOS: 04	11. SEMESTRE: 2020.2	12. CHS: 04	13. CH/E AD: 00	14. CH/T: 60	15. CH/P: 00	16. CH/EXT: 00

17. OBJETIVOS DO CURSO

O curso de Agronomia tem como objetivo formar Engenheiros Agrônomos com sólida base técnico-científica, capacidade de planejar, elaborar, executar e avaliar processos tecnológicos, socioeconômicos, ambientais, gerenciais e organizativos, comprometido com a produção agropecuária, pautados em princípios da ética, segurança e impactos socioambientais.

18. EMENTA

- 1- Estrutura da matéria;
- 2- Tabela periódica;
- 3- Ligações químicas;
- 4- Funções Inorgânicas;
- 5- Reações Químicas;
- 6- Estequiometria;
- 7- Soluções.

19. OBJETIVOS DA DISCIPLINA

GERAL:

Oferecer subsídios teóricos necessários a compreensão da ciência química. Dominar as teorias da química da matéria identificando-as no contexto da agronomia. Compreender a origem da Química como ciência, seus avanços e seu objeto de estudo. Identificar as teorias fundamentais da química relativas à matéria e sua estrutura além de suas aplicações no cotidiano

ESPECÍFICOS:

Ao final da disciplina, o aluno deverá ser capaz de:

- Compreender os fatos químicos dentro de uma visão macro e microscópicos, bem como os códigos e símbolos próprios da Química.
- Construir conceitos para a compreensão dos fenômenos químicos e físico-químicos naturais ou provocados.
- Demonstrar domínio das operações matemáticas inerentes às aplicações das leis da Química.
- Compreender dados quantitativos, estimativos e medidas bem como as relações proporcionais presentes na Química.
- Demonstrar conhecimento sobre as transformações químicas na obtenção de novos materiais.

20. METODOLOGIA PARA A REALIZAÇÃO DAS ATIVIDADES E MEDIDAS DE BIOSSEGURANÇA ADOTADAS

A disciplina será ministrada através de aulas teóricas expositivas utilizando a plataforma de webconferência GOOGLE MEETS para as atividades síncronas. Além disso, será utilizado o SIGAA para a realização de atividades assíncronas, disponibilização de material pertinente a disciplina e vídeo aulas. As atividades serão realizadas seguindo o cronograma abaixo. Para as atividades assíncronas utilizaremos de resolução de exercícios, estudo dirigido e/ou pesquisa e leitura de artigos científicos.

21. CRONOGRAMA DE EXECUÇÃO DO COMPONENTE

As aulas serão no período de 17/05/2021 a 26/05/2021, sendo MODO REMOTO (Plataforma GOOGLE MEETS), todas as segundas-feiras manhã e tarde.

Módulo 1

1. **Aula – 17/05/2021** - Estrutura da matéria; Tabela periódica e Ligações Químicas – 2 horas atividades síncronas – 8 horas atividades assíncronas.
2. **Aula – 24/05/2021** - Estrutura da matéria; Tabela periódica e Ligações Químicas – 4 horas atividades síncronas – 6 horas atividades assíncronas. (1ª AVALIAÇÃO – P1 – VIA SIGAA).

Módulo 2

3. **Aula – 31/05/2021** – Funções Inorgânicas e Reações Químicas – 4 horas atividades síncronas – 6 horas atividades assíncronas
4. **Aula – 07/06/2021** – Funções Inorgânicas e Reações Químicas – 4 horas atividades síncronas – 6 horas atividades assíncronas (2ª AVALIAÇÃO – P2 – VIA SIGAA).

Módulo 3

5. **Aula – 14/06/2021** – Estequiometria e Soluções – 4 horas atividades síncronas – 6 horas atividades assíncronas
6. **Aula – 21/06/2021** - Estequiometria e Soluções – 4 horas atividades síncronas – 6 horas atividades assíncronas (3ª AVALIAÇÃO – P3 – VIA SIGAA).

7. **Semana de 28/06/2021 a 02/07/2021 – PROVA SUBSTITUTIVA**

Horário de atendimentos aos discentes: Por conversas individuais, em grupos através do WhatsApp ou por e-mail. em horário comercial, das 8h às 12h e das 14h às 18h,

22. PROCEDIMENTOS DE AVALIAÇÃO DA APRENDIZAGEM*

*PREVENDO AVALIAÇÕES REMOTAS

A nota final será calculada pela média aritmética das três avaliações a saber:

AVALIAÇÃO 01 – Descrição da forma da avaliação: o discente obterá a nota N1 pela realização de atividades através do SIGAA ou Google Formulários;

AVALIAÇÃO 02 – Descrição da forma da avaliação: o discente obterá a nota N2 pela realização de atividades através do SIGAA ou Google Formulários;

AVALIAÇÃO 03 – Descrição da forma da avaliação: o discente obterá a nota N3 pela realização de atividades através do SIGAA ou Google Formulários;

Nos dias previstos, os discentes terão acesso à atividade através do SIGAA ou Google Formulários e terão 3 horas para resolver as questões e carregar as respostas no próprio SIGAA ou Google Formulários. Em caso de falha no SIGAA, as atividades poderão ser enviadas por e-mail ou WhatsApp.

A aprovação na disciplina dependerá da obtenção pelo discente de $MF \geq 6,0$. A Prova Substitutiva é optativa e o discente terá que se inscrever para se submeter a Prova Substitutiva, que substituirá, automaticamente, a menor nota da avaliação individual.

23. VALIDAÇÃO DO RENDIMENTO ACADÊMICO E DA ASSIDUIDADE DOS DISCENTES*

*RESGUARDADAS AS CONDIÇÕES DE NÃO PRESENCIALIDADE

A validação do rendimento acadêmico e assiduidade acontecerá de forma contínua, considerando o avanço do estudante nos saberes da disciplina proposta com indicações de:

- Participações nas atividades propostas no SIGAA;
- Execução das atividades, obedecendo a prazos e aos objetos propostos.

24. DETALHAMENTO DOS RECURSOS DIDÁTICOS VIRTUAIS A SEREM UTILIZADOS*

*INCLUINDO AS PLATAFORMAS DIGITAIS DE APRENDIZAGEM

Plataforma Google Meets: para a realização das aulas síncronas.

Plataforma Google Formulários: para a realização das atividades ou exercícios.

SIGAA: para realização de atividades, postagem de material extraclasse, vídeos das aulas.

Aplicativo WhatsApp: para plantão de dúvidas e discussões.

25. BIBLIOGRAFIA

BÁSICA

1. CHANG, R. **Química Geral: Conceitos Essenciais**. 4a ed., McGrawHill, 2007.

2. ATKINS P., JONES, L. **Princípios de química: questionando a vida moderna e meio ambiente**. 5a ed., BOOKMAN, 2012.
3. BROWN, T. L; BURDGE, J. R; BURSTEN, B. E. **Química: A Ciência Central**. 9a. ed., Pearson, 2005.

COMPLEMENTAR

1. KOTZ J. C.; TREICHEL, P. M.; WEAVER, G. C. **Química geral e reações químicas**. vol. 1 e 2, 6a ed., Rio de Janeiro: Livros Técnicos e Científicos, 2013.
2. ZUMDAHL, S. S.; DECOSTE, D. J. **Introdução a química: fundamentos**. 8 ed., São Paulo: Cengage, 2016.
3. RUSSEL, J. B. **Química Geral**, vol. 1 e 2, 2ª edição, São Paulo: Makron Books, 1994.
4. BRADY, J. E.; SENESE, F. **Química: a Matéria e Suas Transformações**, vol.1, 5ª edição, Rio de Janeiro: LTC , 2009.
5. ROZENBERG, I. M. **Química Geral**, São Paulo: Blucher, 2002.

ASSINATURA DO PROFESSOR (A):

ASSINATURA DO COORDENADOR (A):

Programação semestral 2020.2

maio/2021						
S	T	Q	Q	S	S	D
					1	2
3	4	5	6	7	8	9
10	11	12	13	14	15	16
17	18	19	20	21	22	23
24	25	26	27	28	29	30
31						

junho/2021						
S	T	Q	Q	S	S	D
	1	2	3	4	5	6
7	8	9	10	11	12	13
14	15	16	17	18	19	20
21	22	23	24	25	26	27
28	29	30				

	Dias e horários de aulas
	Início e término do período
	Dia não letivos
	Dia de avaliações
	Avaliação substitutiva