

PLANO DIDÁTICO – ENSINO REMOTO EMERGENCIAL

DISCIPLINA: QUÍMICA ANALÍTICA FUNDAMENTAL	CÓDIGO: 2QUI.080
--	-------------------------

Período Letivo Remoto: 1/2020

Carga Horária: Total: 37,5 horas

Créditos: 03

Modalidade: (Teórica)

Classificação do Conteúdo pelas DCN: Básica

Departamento de Química

Professor (a): Janice Cardoso Pereira Rocha

Técnicas e Plataformas Utilizadas
Vídeo aulas gravadas e disponibilizadas no SIGAA
Slides comentados e disponibilizados no SIGAA
Resolução de exercícios comentados e gravados (atividade síncrona)
Sala virtual do SIGAA
Fórum do SIGAA
Atendimento síncrono (individual e coletivo) utilizando a plataforma Microsoft Teams ou RNP.

Atividades Avaliativas	Valor
Atividades assíncronas Post no Padlet	15
Procedimento operacional padrão (POP)	10
Avaliação síncrona individual Três avaliações	70
Autoavaliação	5
Total	100

Data	Descrição da Atividade	Síncrona	Assíncrona
10 a 14.ago	Semana do Acolhimento (Institucional)	X	X
17.ago	Unidade 01: Introdução, princípios básicos de equilíbrio químico e força iônica (revisão)		X
	Introdução a Análise Química. Reações reversíveis. Velocidade das reações. Lei de ação das massas (Lei de Guldberg e Waage). (revisão)		X
	Soluções eletrolíticas. Força iônica (μ), coeficiente de atividade (f) e atividade (a) das soluções. (revisão)		X
	Unidade 02: Equilíbrio em reações ácido-base Teoria Ácido Base; Cálculo do grau de ionização (α); Autoionização da água; Kw, Ka e Kb. (parte I)	X	
24.ago	Cálculo de pH de soluções ácidas em meio aquoso	X	
	Exercícios		X
31.ago	Cálculo do pH em soluções muito diluídas.	X	
	Cálculo de pH de ácidos fracos e uso do método de aproximações sucessivas.		X
07.set	Feriado nacional Atividade 01: POP (Solução tampão)	X	
14.set	Cálculo de pH de ácidos polipróticos	X	X
	Cálculo de pH de ácidos polipróticos (H_3PO_4)		X
21.set	Cálculo de pH de soluções salinas	X	X
28.set	Sistema tampão: definição, propriedades tampão (eficiência e capacidade tampão).	X	X
05.out	Dedução da equação de Henderson-Hasselbach para cálculo de pH em sistemas tampão. Adição de ácidos e bases fortes ao sistema tampão.	X	
12.out	Feriado nacional		
19.out	1ª Avaliação (30 pontos)	X	
26.out	Unidade 03: Equilíbrio de Solubilidade e Produto de solubilidade		X
	Relação entre Kps e solubilidade. Cálculo de Kps.	X	

	Fatores que influenciam a solubilidade dos precipitados: Efeito do íon comum, efeito salino, temperatura e pH.		X
02.nov	Previsão de precipitação (produto iônico) Efeito da temperatura e do tamanho da partícula Dissolução de precipitados: Influência da complexação	X	
	Equilíbrio de solubilidade em sistemas complexos		X
09.nov	Equilíbrio de solubilidade em sistemas complexos	X	
16.nov	2ª Avaliação (30 pontos)		
23.nov	Unidade 04: Equilíbrio de Formação de Complexos Íons complexos. Número de coordenação. Ligações de coordenação. Formação de complexos.	X	X
	Reações de Complexação e suas aplicações		X
30.nov	3ª Avaliação (10 pontos)	X	
07.dez	Exame Especial Observação: Horário oficial da disciplina		

Bibliografia Adicional:

(relação de textos ou materiais didáticos não constantes do plano de ensino)

1. Textos da Química Nova na Escola e Artigos científicos

Responsabilidade e Contrato de Convivência

1. Em todas as atividades (síncronas ou assíncronas) a frequência do aluno será avaliada por meio de: enquetes realizadas pelo chat da plataforma ou postagens no mural digital ou exercícios ou resolução de problemas e os prazos de entrega serão previamente estabelecidos.
2. Orienta-se, para os devidos fins, que as imagens da docente e dos discentes, além do conteúdo oral e escrito das aulas, encontram-se legalmente protegidos pela Lei nº 9.610/98 de Direitos Autorais e somente poderão ser utilizados para fins, exclusivamente, acadêmicos a que se destinam e no âmbito interno do Centro Federal de Educação Tecnológica de Minas Gerais. Estão proibidas quaisquer outras formas de utilização, tais como copiar, editar, adicionar, reduzir, exibir, difundir publicamente, transmitir a terceiros, bem como trocar, emprestar ou praticar qualquer ato de comercialização.
3. Sobre a postura durante as atividades síncronas, orienta-se que:
 - o microfone e a câmera deverão ser utilizados durante as atividades síncronas somente quando necessário visando diminuir os ruídos ambientes e aliviar o sistema, favorecendo assim a transmissão. A docente poderá desligar os microfones dos

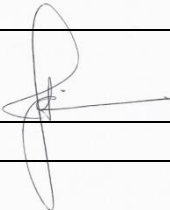
participantes, caso seja necessário;

- o chat deve ser utilizado somente para questões pertinentes à discussão, com linguagem formal e ética;
- não deverão ser realizadas outras atividades concomitantes;
- os horários de início e término da atividade deverão ser respeitados. Recomenda-se que os discentes acessem a plataforma minutos antes do horário marcado, para evitar prejuízos causados pela possível dificuldade de conexão e acesso e
- as atividades síncronas serão gravadas, portanto, esteja consciente disso ao ligar sua câmera. Caso o discente prefira não aparecer nas gravações, ser-lhe-á dado o direito de manter sua câmera sempre desligada e realizar intervenções somente pelo chat.

Sobre as atividades avaliativas

4. As atividades avaliativas deverão ser realizadas com o compromisso de integridade ética que lhes são cabíveis.

Professor (a) responsável:
Prof. Janice Cardoso Pereira Rocha



Data:
14/08/2020

Coordenador (a) do curso:
Prof. Márcio Silva Basílio

Data:
14/08/2020