

PLANO INSTRUCIONAL PARA DESENVOLVIMENTO DE ATIVIDADES NÃO PRESENCIAIS

TURMA: 20201.2.714.1V, Curso Técnico em Química Subsequente ao Ensino Médio, Matriz 125, 2º Período, Vespertino	PERÍODO: 31/08 a 23/10
CURSO: Coordenação do Curso Técnico em Química CTQUIM-CB	ATIVIDADE SÍNCRONA: segunda-feira HORÁRIO: 14:00 – 15:00 (Google Meet).
COMPONENTE CURRICULAR: 36849 - TSUB.0568 Estatística Aplicada - Médio	ATENDIMENTO AOS DISCENTES: segunda-feira HORÁRIO: 15:00 – 16:00 (Google Meet)
PROFESSOR(A): Jesus Marlinaldo de Medeiros	CARGA HORÁRIA (% a definir): 32 h (80%)

TÓPICO	UNIDADE (BIMESTRE/ SEMESTRE)	AULA	TEMA	OBJETIVOS	RECURSOS DIDÁTICO- PEDAGÓGICOS	INSTRUMENTO DE AVALIAÇÃO	PERÍODO	ATIVIDADE INDIVIDUAL/ PONTUAÇÃO	ATIVIDADE COLABORATIVA/ PONTUAÇÃO	CARGA - HORÁRIA (h/a)
1	1	1	Estatística descritiva (Revisão) - Conceitos básicos de estatística. - Tipos de variáveis. - Tipos de amostragem.	- Compreender os conceitos básicos da estatística. - Diferenciar os tipos de variáveis. - Conhecer algumas técnicas de amostragem.	Síncrono: 1h - Web-aula (Google Meet). Assíncrono: 3h - Planilhas Google. - Leitura de material. - Documentos Google.	- Lista de Exercícios (Google Formulários – atividade individual) (Doc. Google – Atividade em grupo).	31/08 a 04/09	100	100	4h

2	1	2	<p>Representação tabular e gráfica de dados estatísticos (Revisão)</p> <p>- Tabelas e Gráficos</p>	<p>- Compreender e reconhecer os elementos de uma distribuição de frequência.</p> <p>- Construir e interpretar tabelas e gráficos.</p> <p>- Analisar os dados.</p>	<p>Síncrono: 1h</p> <p>- Web-aula (Google Meet).</p> <p>Assíncrono: 3h</p> <p>- Planilhas Google.</p> <p>- Leitura de material.</p> <p>- Documentos Google.</p>	<p>- Lista de Exercícios (Google Formulários – atividade individual)</p> <p>07 a 11/09</p> <p>(Doc. Google – Atividade em grupo).</p>	100	100	4
3	1	3	<p>Medidas de Posição</p>	<p>- Conhecer e calcular as medidas descritivas de posição e interpretá-las</p>	<p>Síncrono: 1h</p> <p>- Web-aula (Google Meet).</p> <p>Assíncrono: 3h</p> <p>- Planilhas Google.</p> <p>- Leitura de material.</p> <p>- Documentos Google.</p>	<p>- Lista de Exercícios (Google Formulários – atividade individual)</p> <p>14 a 18/09</p>	100		4
4	1	4	<p>Medidas de Dispersão</p>	<p>- Conhecer e calcular as medidas descritivas</p>	<p>Síncrono: 1h</p> <p>- Web-aula (Google</p>	<p>- Lista de Exercícios</p>	100		4

				de dispersão e interpretá-las	Meet). Assíncrono: 3h - Planilhas Google. - Leitura de material. - Documentos Google.	(Google Formulários – atividade individual)	21 a 25/09			
5	1	5	Probabilidades	- Conhecer e aplicar o cálculo da probabilidade da ocorrência de um evento	Síncrono: 1h - Web-aula (Google Meet). Assíncrono: 3h - Leitura de material. - Documentos Google.	- Lista de Exercícios (Google Formulários – atividade individual)	28/09 a 02/10	100		4
6	1	6	Distribuição de probabilidades discreta - Distribuição binomial	- Aplicar a distribuição probabilística discreta	Síncrono: 1h - Web-aula (Google Meet). Assíncrono: 3h	- Lista de Exercícios (Doc. Google – Atividade em grupo).	05 a 09/10	100		4

					<ul style="list-style-type: none"> - Planilhas Google. - Leitura de material. - Documentos Google. 				
7	1	7	Distribuição de probabilidades contínua - Distribuição normal	- Aplicar a distribuição probabilística contínua	Síncrono: 1h - Web-aula (Google Meet). Assíncrono: 3h - Leitura de material. - Documentos Google.	- Lista de Exercícios (Doc. Google – Atividade em grupo). 12 a 16/10		100	4
8	1	8	Teste de hipótese - Testes paramétricos e não paramétrico	- Realizar testes de significância estatística	Síncrono: 1h - Web-aula (Google Meet). Assíncrono: 3h - Leitura de material. - Documentos Google.	- Lista de Exercícios (Doc. Google – Atividade em grupo). 19 a 23/10		100	4

9	1	9	Todos os temas abordados nos tópicos 1 a 8.	Todos os objetivos tratados nos tópicos 1 a 8.	Todos os recursos didáticos pedagógicos abordados nos tópicos 1 a 8.	- Lista de Exercícios (Doc. Google – Atividade individual).	26 a 30/10	100	
---	---	---	---	--	--	---	------------	-----	--

* Planejamento de 2 bimestres e 1 semestre.

Pontuação das Atividades Individuais e Colaborativas realizadas na Ambiente Virtual de Aprendizagem	Pontos
<p><i>Toda atividade individual ou coletiva vale 100 pontos. A média do aluno é a média aritmética das atividades individuais e coletivas ao longo do semestre.</i></p> <p><i>A atividade em grupo será composta por até 3 alunos de forma remota e postada por um dos integrantes na turma do google sala de aula.</i></p> <p><i>Por optar por avaliação semanal, a falta de uma atividade ou baixo rendimento do aluno implicará em atividade de recuperação na semana seguinte no horário de atendimento.</i></p> <p><i>média semestral = (5*avaliações individuais + 5*avaliações coletivas) / 10</i></p> <p><i>O aluno que tiver média semestral ≥ 40 e < 70 terá direito a fazer a avaliação final. Média final = (6*média semestral + 4*nota final)/10. Será aprovado com média final ≥ 50.</i></p> <p>** O docente deve especificar no plano a fórmula de cálculo da pontuação.</p>	100

Assinatura do Docente:

Assinatura da Subcomissão Local de Acompanhamento das atividades não presenciais do curso:

Local/Data da Aprovação:

PLANO INSTRUCIONAL PARA DESENVOLVIMENTO DE ATIVIDADES NÃO PRESENCIAIS

TURMA: Química Subsequente ao Ensino Médio, 2º Período, Vespertino	PERÍODO: 2020.1
CURSO: Técnico em Química Subsequente ao Ensino Médio	ATIVIDADE SÍNCRONA: Quinta-feira HORÁRIO: 14h às 15h
COMPONENTE CURRICULAR: Físico- Química	ATENDIMENTO AOS DISCENTES: Quinta-feira HORÁRIO: 15h às 16h
PROFESSOR(A): Sayonara Lira Pôrto	CARGA HORÁRIA (% a definir): 45h/a

TÓPICO	UNIDADE (BIMESTRE/ SEMESTRE)	AULA	TEMA	OBJETIVOS	RECURSOS DIDÁTICO- PEDAGÓGICOS	INSTRUMENTO DE AVALIAÇÃO	PERÍODO	ATIVIDADE INDIVIDUAL/ PONTUAÇÃO	ATIVIDADE COLABORATIVA/ PONTUAÇÃO	CARGA - HORÁRIA (h/a)
1	1º	1	Propriedades Coligativas- (Revisão)	Conceituar e calcular a Pressão de vapor da solução utilizando a Lei de Raoult ; Compreender a influências das propriedades coligativas: tonoscopia, ebulioscopia, crioscopia e osmometria em um solvente puro e em solução; Determinar a massa molecular de um soluto pelo método da crioscopia e ebulioscopia; Determinar a pressão Osmótica de uma solução	Web aula - 1h (Google Meet) Slides Google Formulários ou Google Documentos	Lista de exercícios Questionário	31/08 a 04/09	100		8
2	1º	2	Cinética Química	Conceituar e calcular a velocidade média e instantânea de uma reação;	Web aula - 1h (Google Meet)	Lista de Exercícios	07/09 a 11/09	100		8

				<p>Conhecer os fatores que afetam a velocidade de uma reação, Saber determinar a equação da velocidade, a constante de velocidade e a ordem de uma reação química. Saber identificar a molecularidade de uma reação.</p>	<p>Slides Google Formulários ou Google Documentos</p>					
3	1°	3	Equilíbrio Químico (Parte 1)	<p>Compreender a reversibilidade de uma reação e seu estado de equilíbrio; Saber identificar o tipo de equilíbrio químico; Saber calcular a constante de equilíbrio em termos de concentração molar e em termos da pressão parcial; Entender o Princípio de Le Chatelier.</p>	<p>Web aula - 1h (Google Meet) Slides Google Formulários ou Google Documentos Vídeo no youtube</p>	<p>Lista de Exercícios Questionário</p>	14/09 a 18/09	100		8
3	1°	4	Equilíbrio Químico (Parte 2)	<p>Saber classificar as espécies químicas em ácidos e bases Saber calcular o pH e o pOH e as concentrações de íons presentes em uma solução. Compreender uma solução tampão.</p>	<p>Web aula - 1h (Google Meet) Slides Google Formulários ou Google Documentos</p>	<p>Lista de Exercícios Questionário</p>	21/09 a 25/09	100		8
4			Gases	<p>Compreender a lei de Boyle a Lei de Charles na equação do gás ideal; Saber diferenciar o comportamento do gás</p>						

				ideal com relação ao gás real.						
5	1°	5	Termodinâmica	<p>Aprender a identificar um sistema, uma vizinhança e uma fronteira; Compreender a Primeira Lei da Termodinâmica; Saber identificar uma equação termoquímica; Conhecer os principais tipos de calores de reação; Identificar os fatores que alteram o valor da variação de entalpia; Saber calcular a variação de entalpia a partir da Lei de Hess e das energias de ligação.</p>	<p>Web aula - 1h (Google Meet)</p> <p>Slides</p> <p>Google Formulários ou Google Documentos</p>	Lista de Exercícios	28/09 a 02/10	100		8
6	1°	6	Eletroquímica	<p>Compreender os processos eletroquímicos Ser capaz de identificar a previsão da espontaneidade das reações a partir dos potenciais de eletrodo. Compreender o funcionamento de uma pilha através da pilha de Daniel.</p>	<p>Web aula - 1h (Google Meet)</p> <p>Slides</p> <p>Google Formulários ou Google Documentos Vídeo do youtube</p>	<p>Questionário Lista de Exercícios</p>	05/10 a 09/10	100		5
7	1°		Prova Final			Avaliação	12/10 a 16/10			

* Planejamento de 2 bimestres e 1 semestre.

Pontuação das Atividades Individuais e Colaborativas realizadas na Ambiente Virtual de Aprendizagem	Pontos 100
<p>. A média do aluno é a média aritmética das atividades presentes em cada tópico.</p> <p>Média = Somatório das atividades semanais / N° de semanas</p> <p>O aluno que obtiver média semestral ≥ 40 e < 70, terá o direito de fazer a avaliação final. A média final será calculada pela seguinte fórmula $Mf = (6 * \text{média semestral} + 4 * \text{nota final}) / 10$. A aprovação será considerada quando o aluno obtiver média final ≥ 50.</p>	

Assinatura do Docente:

Assinatura da Subcomissão Local de Acompanhamento das atividades não presenciais do curso:

Local/Data da Aprovação: