

PLANO DE DISCIPLINA	
NOME DO COMPONENTE CURRICULAR:	Química II
CURSO:	Técnico em Informática Integrado ao Ensino Médio
SÉRIE:	2ª SÉRIE
CARGA HORÁRIA:	100 h
CRÉDITOS:	03 h.a. semanais
DOCENTE RESPONSÁVEL:	Amarílio do Nascimento Moraes Filho
EMENTA	
Soluções, Propriedades coligativas, Termoquímica, Cinética química, Equilíbrio químico, Equilíbrio iônico, Eletroquímica, Radioatividade.	
OBJETIVOS	
<p>Geral</p> <ul style="list-style-type: none"> Definir a química e reconhecer o seu papel na sociedade; Contextualizar e analisar o papel da química na sociedade pelas suas implicações sociais, culturais e tecnológicas; Compreender e utilizar conceitos químicos dentro de uma visão macroscópica; Reconhecer e propor soluções de um problema relacionado à química, selecionando procedimentos experimentais pertinentes. 	
<p>Específicos</p> <ul style="list-style-type: none"> Perceber a existência de diferentes tipos de soluções e a diversidade na utilização delas na prática; Quantificar a concentração das soluções; Compreender os efeitos da adição de solutos não voláteis no comportamento dos solventes líquidos; Perceber que a troca de calor nas reações químicas auxilia na compreensão de fatos observados no dia-a-dia; Introduzir a dinâmica do tratamento teórico-prático na cinética química; Discutir questões relacionadas à natureza e espontaneidade das interações químicas na sua relação com a reatividade das substâncias; Aplicar o conhecimento químico, abordando o manuseio e o descarte de substâncias e resíduos químicos gerados em laboratório; A caracterização dos componentes inorgânicos de amostras naturais e artificiais e a determinação qualitativa dos componentes inorgânicos por meio do estudo dos vários tipos de equilíbrio químicos (ácido-base, complexometria, de oxido-redução e precipitação); Compreender os processos de oxidação e redução e as participações no funcionamento das baterias e da eletrólise. 	
CONTEÚDO PROGRAMÁTICO	
<ol style="list-style-type: none"> 1. Soluções 2. Propriedades coligativas 3. Termoquímica 4. Cinética química 5. Equilíbrio químico 6. Equilíbrio iônico 7. Eletroquímica 8. Radioatividade 	
METODOLOGIA DE ENSINO	
<ul style="list-style-type: none"> Aulas expositivas; Pesquisa em artigos, livros e textos de apoio. 	
AVALIAÇÃO DO PROCESSO DE APRENDIZAGEM	
Serão realizadas avaliações de acordo com o calendário estabelecido pelo IFPB, aplicando avaliações escritas, realizações de seminários e produção de relatórios.	
RECURSOS NECESSÁRIOS	
<ul style="list-style-type: none"> Sala de Aula; Quadro branco e pincel; Projetor multimídia; Laboratório. 	
BIBLIOGRAFIA BÁSICA	
<ul style="list-style-type: none"> Fonseca, Martha Reis, Química, Vol 2, Ática, 2014. 	

BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR

- FELTRE, Ricardo, **Química**, Vol 2, Moderna, 2004.
- FONSECA, Martha Reis, **Interatividade Química**, Vol único, FTD, 2003.
- PERUZO, F.M; CANTO, E.L. **Química na Abordagem do Cotidiano**. 4º vol. – São Paulo. Moderna 2011. Vol 2 Físico-Química.