

CURSO: FARMÁCIA		CAMPUS: ALFENAS	
SEMESTRE: 1	ANO: 2022	C/H: 67	AULAS: 80
DISCIPLINA: FUNDAMENTOS DE QUIM. TEORICA E EXPERIM.			
PLANO DE ENSINO-APRENDIZAGEM			
OBJETIVOS DE APRENDIZAGEM:			
<ul style="list-style-type: none"> - Relacionar a posição de um elemento químico na tabela periódica com as suas propriedades, considerando as possíveis interações atômicas; - Aplicar as teorias que explicam as ligações químicas na compreensão das propriedades dos compostos comuns; - Relacionar a composição de uma substância inorgânica com o seu nome e/ou com a sua função química, e vice-versa; - Especificar os possíveis produtos de uma reação química simples, conforme o seu mecanismo; - Efetuar cálculos de quantidades (massa, volume, mols) com que as substâncias participam das reações químicas 			
EMENTA: Funções inorgânicas; Reações químicas e estequiometria; Funções orgânicas; Compostos orgânicos e suas propriedades físico-químicas.			
METODOLOGIA:	Exposição Dialogada:	SIM <input checked="" type="checkbox"/> NÃO <input type="checkbox"/>	Estudo de caso: SIM <input type="checkbox"/> NÃO <input checked="" type="checkbox"/>
	Trabalho de grupo:	SIM <input checked="" type="checkbox"/> NÃO <input type="checkbox"/>	Seminário: SIM <input checked="" type="checkbox"/> NÃO <input type="checkbox"/>
	Debate:	SIM <input checked="" type="checkbox"/> NÃO <input type="checkbox"/>	Painel: SIM <input type="checkbox"/> NÃO <input checked="" type="checkbox"/>
	TBL:	SIM <input type="checkbox"/> NÃO <input checked="" type="checkbox"/>	Fórum/Chat: SIM <input type="checkbox"/> NÃO <input checked="" type="checkbox"/>
	PBL:	SIM <input type="checkbox"/> NÃO <input checked="" type="checkbox"/>	PBL: SIM <input type="checkbox"/> NÃO <input checked="" type="checkbox"/>
	Aula invertida:	SIM <input type="checkbox"/> NÃO <input checked="" type="checkbox"/>	Tempestade Cerebral (Brainstorming): SIM <input checked="" type="checkbox"/> NÃO <input type="checkbox"/>
	Mapa Conceitual:	SIM <input type="checkbox"/> NÃO <input checked="" type="checkbox"/>	Dramatização/ Role Play: SIM <input type="checkbox"/> NÃO <input checked="" type="checkbox"/>
RECURSOS AUXILIARES:	Computador:	SIM <input checked="" type="checkbox"/> NÃO <input type="checkbox"/>	AVA*: SIM <input checked="" type="checkbox"/> NÃO <input type="checkbox"/>
	Vídeos:	SIM <input checked="" type="checkbox"/> NÃO <input type="checkbox"/>	Atividades clínicas: SIM <input type="checkbox"/> NÃO <input checked="" type="checkbox"/>
	Projeto Multimídia:	SIM <input checked="" type="checkbox"/> NÃO <input type="checkbox"/>	Lousa: SIM <input checked="" type="checkbox"/> NÃO <input type="checkbox"/>
	Álbuns Seriados:	SIM <input type="checkbox"/> NÃO <input checked="" type="checkbox"/>	Internet: SIM <input checked="" type="checkbox"/> NÃO <input type="checkbox"/>
	Slides:	SIM <input checked="" type="checkbox"/> NÃO <input type="checkbox"/>	Laboratório: SIM <input type="checkbox"/> NÃO <input checked="" type="checkbox"/>
	Manequins:	SIM <input type="checkbox"/> NÃO <input checked="" type="checkbox"/>	Vídeo conferência: SIM <input type="checkbox"/> NÃO <input checked="" type="checkbox"/>
	Lousa Eletrônica:	SIM <input type="checkbox"/> NÃO <input checked="" type="checkbox"/>	Prancheta Digitalizadora: SIM <input type="checkbox"/> NÃO <input checked="" type="checkbox"/>
*Ambiente Virtual de Aprendizagem			
AVALIAÇÃO:	Discursiva:	SIM <input checked="" type="checkbox"/> NÃO <input type="checkbox"/>	Prática: SIM <input type="checkbox"/> NÃO <input checked="" type="checkbox"/>
	Múltipla escolha:	SIM <input checked="" type="checkbox"/> NÃO <input type="checkbox"/>	Trabalhos de pesquisa: SIM <input checked="" type="checkbox"/> NÃO <input type="checkbox"/>
	Oral:	SIM <input type="checkbox"/> NÃO <input checked="" type="checkbox"/>	
BIBLIOGRAFIA BÁSICA:			
Atkins, Peter. Princípios de química - questionando a vida moderna e o meio ambiente . 5. ed. Porto Alegre - RS - Brasil: Bookman, 2012.			
Masterton, William L.. Química - princípios e reações . 6. ed. Rio de Janeiro - RJ - Brasil: LTC, 2010.			
Brady, James E. Química - a matéria e suas transformações . 5. ed. Rio de Janeiro - RJ - Brasil: LTC, c2009.			
BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR:			
Kotz, John C.. Química geral e reações químicas . 3. ed. São Paulo - SP - Brasil: Cengage Learning, 2015.			
Russell, John B.. Química geral . 2. ed. São Paulo - SP - Brasil: Makron Books, 1994.			
Sarker, Satyajit D.. Química para estudantes de farmácia - química geral, orgânica e de produtos naturais . Belo Horizonte - MG - Brasil: Guanabara Koogan, 2009.			
Morita, Tokio. Manual de soluções, reagentes - padronização, preparação, purificação, indicadores de segurança, descarte de produtos químicos . 2. ed. São Paulo - SP - Brasil: Blucher, 2007.			
Mendham, J.. Vogel análise química quantitativa . 6. ed. Rio de Janeiro - RJ - Brasil: LTC, 2002.			

SEMESTRE: 1	ANO: 2022	C/H: 67	AULAS: 80
CURSO: FARMÁCIA		CAMPUS: ALFENAS	
DISCIPLINA: FUNDAMENTOS DE QUIM. TEORICA E EXPERIM.			
PLANO DE ENSINO-APRENDIZAGEM			
CONTEÚDOS			
<p>1. FUNÇÕES INORGÂNICAS</p> <p>1.1. Ácidos e bases: notação, nomenclatura, classificação, propriedades gerais.</p> <p>1.2. Teorias ácido-base: Arrhenius, Brønsted-Lowry, Lewis.</p> <p>1.3. Sais e óxidos: notação, nomenclatura, classificação, propriedades gerais.</p> <p>1.4. Quantidades de Unidades</p> <p>2. REAÇÕES QUÍMICAS E ESTEQUIOMETRIA</p> <p>2.1. Mecanismos comuns de reações.</p> <p>2.2. Reações de oxirredução.</p> <p>2.3. Relações de massa.</p> <p>2.4. Relações de volume.</p> <p>2.5. Relações de mols.</p> <p>3. FUNÇÕES ORGÂNICAS (estruturas, nomenclatura, propriedades físicas, reações químicas características, principais aplicações)</p> <p>3.1 Hidrocarbonetos.</p> <p>3.1.1 Alcanos.</p> <p>3.1.2 Alcenos e Alcinos.</p> <p>3.1.3 Compostos cíclicos; teoria de Bayer.</p> <p>3.1.4 Compostos aromáticos; efeitos dos substituintes sobre a reatividade nos compostos aromáticos.</p> <p>3.2 Haletos orgânicos.</p> <p>3.3 Álcoois e Fenóis; acidez nos compostos orgânicos.</p> <p>3.4 Éteres e Epóxidos.</p> <p>3.5 Aldeídos e Cetonas.</p> <p>3.6 Ácidos carboxílicos e Ésteres; Sais orgânicos e Anidridos.</p> <p>3.7 Aminas, Amidas e Nitrilas; basicidade nos compostos orgânicos.</p> <p>3.8 Compostos Organometálicos</p> <p>4 COMPOSTOS ORGÂNICOS E SUAS PROPRIEDADES FÍSICO-QUÍMICAS</p> <p>4.1 Forças intermoleculares nos compostos orgânicos.</p> <p>4.2 Propriedades físicas dos compostos orgânicos.</p> <p>4.3 Acidez e basicidade de moléculas orgânicas.</p>			