



MINISTÉRIO DA EDUCAÇÃO
UNIVERSIDADE FEDERAL DO PARANÁ
SETOR PALOTINA

Departamento de Engenharias e Exatas

Ficha 2 (variável)

Disciplina: Química Geral						Código: DEE287	
Natureza: (x) Obrigatória () Optativa			(x) Semestral () Anual () Modular				
Pré-requisito:		Co-requisito:		Modalidade: (X) Presencial () Totalmente EAD () CH em EAD:			
CH Total: 30 CH Semanal: 02	Padrão (PD): 30	Laboratório (LB): -	Campo (CP): -	Estágio (ES):-	Orientada (OR): -	Prática Específica (PE): -	Estágio de Formação Pedagógica (EFP):-
EMENTA							
Estudo da base da química, como a estrutura do átomo, tabela periódica, ligações química e geometria molecular. Compreensão geral da matéria atômica e molecular e sua forma.							
PROGRAMA							
Estrutura atômica: estrutura do átomo e modelos atômicos. Tabela periódica: classificação dos elementos químicos e propriedades periódicas, afinidade eletrônica, eletronegatividade. Estequiometria: conceitos e cálculos envolvendo massa molar, mol, constante de Avogadro, fórmulas e equações químicas, relação de massa em reações químicas e estequiometria de soluções. Teoria das ligações químicas: ligação iônica, ligação covalente, ligação metálica, geometria molecular, polaridade das ligações e das moléculas. Forças químicas. Equilíbrio químico.							
OBJETIVO GERAL							
A disciplina visa introduzir os conceitos fundamentais da química, propiciando ao aluno conhecimento sobre as bases da química e da estrutura da matéria.							
OBJETIVO ESPECÍFICO							
Compreender as propriedades básicas de química geral. Compreender propriedades físicas da matéria e propriedades periódicas dos elementos.							
PROCEDIMENTOS DIDÁTICOS							
A disciplina será desenvolvida mediante aulas expositivo-dialogadas quando serão apresentados os conteúdos curriculares teóricos. Serão utilizados os seguintes recursos: quadro de giz, computador, projetor multimídia.							
FORMAS DE AVALIAÇÃO							
A avaliação será dada mediante a aplicação de 2 avaliações (P1 e P2) ao longo do semestre.							

A nota final (NF) será calculada conforme equação abaixo:

$$NF = P1 \times 0,5 + P2 \times 0,5$$

Eventualmente as notas poderão ser compostas por outras atividades, tais como trabalhos, resolução de exercícios e/ou seminários.

O aluno será considerado aprovado se apresentar nota final igual 70 na fase regular da disciplina ou maior que 50 ao final do exame.

BIBLIOGRAFIA BÁSICA (mínimo 03 títulos)

1. ATKINS, P., JONES, L. **Princípios de química: questionando a vida moderna e o meio ambiente**. 7ª ed. Porto Alegre: Bookman, 2018.
2. BROWN, T. L., LEMAY, H. E., BURSTEN, B.E. **Química a Ciência Central**. 13ª ed. São Paulo: Pearson, 2016.
3. CHANG, R., GOLDSBY, K. A. **Química**. 11ª ed. São Paulo: Bookmann, 2013.

BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR (mínimo 05 títulos)

1. KOTZ, J. C., TREICHEL, P. M., WEAVER, G. C. **Química geral e reações químicas**. Vols. 1. 9ª ed. São Paulo: Cengage, 2016.
2. KOTZ, J. C., TREICHEL, P. M., WEAVER, G. C. **Química geral e reações químicas**. Vols. 2. 9ª ed. São Paulo: Cengage, 2016.
3. MAHAN, B. M., MYERS, R. J. **Química: um curso universitário**. 4ª ed. São Paulo: Edgard Blücher, 2003.
4. MASTERTON, W. L., HARLEY. **Química: Princípios e Reações**. 6ª ed. Rio de Janeiro: LTC, 2010.
5. RUSSELL, J. B. **Química geral**. Vols. 1 e 2. 2ª ed. São Paulo: Makron Books, 2000.

**OBS: ao assinalar a opção CH em EAD, indicar a carga horária que será à distância.*



Documento assinado eletronicamente por **Emanuelle Iaçana Berté Parisotto, Usuário Externo**, em 04/04/2022, às 13:36, conforme art. 1º, III, "b", da Lei 11.419/2006.



A autenticidade do documento pode ser conferida [aqui](#) informando o código verificador **4388392** e o código CRC **D3EE0575**.