



PROGRAMA DE DISCIPLINA - 2019

UNIDADES		Nº AULAS
PRIMEIRO BIMESTRE		
1. COMPOSIÇÃO E TRANSFORMAÇÃO DOS SISTEMAS MATERIAIS.....		6
- Matéria, massa, energia		
- Substâncias simples, compostas e alotrópicas		
- Misturas homogêneas e heterogêneas		
- Os estados físicos da matéria		
- Métodos de separação de misturas		
- Fenômenos físico e químico		
2. NOÇÕES ELEMENTARES DA ESTRUTURA DO ÁTOMO.....		6
- Histórico do átomo		
- As partículas do átomo: prótons, elétrons e nêutrons		
- Modelo atômico atual		
- Número atômico e Número de massa		
- Elemento químico		
- Isoátomos		
- Números quânticos e distribuição eletrônica dos níveis e subníveis		
→ Aula prática envolvendo um dos conteúdos estudados no bimestre.....		2
Avaliações: 1ª Intermediária:.....5,0 Pontos.....		2
2ª Intermediária:.....5,0 Pontos.....		2
Avaliação Bimestral.....8,0 Pontos.....		2
Trabalhos e Participação:.....2,0 Pontos		
TOTAL.....20,0 Pontos		
TOTAL DE AULAS		20

UNIDADES	Nº AULAS
SEGUNDO BIMESTRE	
3. CLASSIFICAÇÃO PERIÓDICA DOS ELEMENTOS.....	6
- Evolução da tabela periódica	
- Classificação dos elementos na tabela periódica	
- Propriedades aperiódicas	
- Principais diferenças entre metais e ametais	
- Propriedades periódicas	
4. LIGAÇÕES QUÍMICAS.....	6
- Valência	
- Ligação iônica	
- Ligação covalente, normal e coordenada	
- Polaridade das ligações	
- Geometria molecular e polaridade de moléculas	
- Ligações intermoleculares: Van der Waals e pontes de hidrogênio	
- Número de oxidação	
➔ Aula prática envolvendo um dos conteúdos estudados no bimestre.....	2
Avaliações: 1ª Intermediária:.....6,0 Pontos.....	2
2ª Intermediária:.....6,0 Pontos.....	2
Avaliação Bimestral.....10,0 Pontos.....	2
Trabalhos e Participação:.....3,0 Pontos	
TOTAL.....25,0 Pontos	
TOTAL DE AULAS	20

TERCEIRO BIMESTRE

5. FUNÇÕES INORGÂNICAS.....	12
- Caracterização das funções químicas	
- Ácidos: bases de Arrhenius, Brønsted, Lowry, e sais	
- Propriedades das funções inorgânicas	
- Classificação e nomenclatura de ácidos, bases, sais e óxidos.	
➔ Aula prática envolvendo um dos conteúdos estudados no bimestre.....	2
Avaliações: 1ª Intermediária:.....6,0 Pontos.....	2
2ª Intermediária:.....6,0 Pontos.....	2
Avaliação Bimestral.....10,0 Pontos.....	2
Trabalhos e Participação:.....3,0 Pontos	
TOTAL.....25,0 Pontos	

TOTAL DE AULAS	20
-----------------------	----

QUARTO BIMESTRE

6. REAÇÕES INORGÂNICAS.....	12
- Classificação das reações	
- Reação de síntese	
- Reação de análise	
- Reação de decomposição	
- Reação de simples troca	
- Reação de dupla troca	
- Balanceamentos das reações Químicas	
➔ Aula prática envolvendo um dos conteúdos estudados no bimestre.....	2
Avaliações: 1ª Intermediária:.....7,5 Pontos.....	2
2ª Intermediária:.....7,5 Pontos.....	2
Avaliação Bimestral.....12,0 Pontos.....	2
Trabalhos e Participação:.....3,0 Pontos	
TOTAL.....30,0 Pontos	

TOTAL DE AULAS	20
-----------------------	----

TOTAL ANUAL DE AULAS	80
-----------------------------	----

Referências Bibliográficas:

- CREPALDI e TERANTO. Química. Volumes 1, 2 e 3.
- LEMBO E SANTELA. Química. Volumes 1, 2 E 3.

*** Obs.: Outros livros que contenham os assuntos também poderão ser utilizados.**

Data: 04/02/2019.

Assinatura do Professor