



PROGRAMA DE DISCIPLINA - 2017

DISCIPLINA: Química		
SÉRIE: 1ª	Nº DE AULAS SEMANAIS: 02	CARGA HORÁRIA ANUAL: 66:40:00
PROFESSOR: Luís Carlos Gouvêa		

UNIDADES	Nº AULAS
PRIMEIRO BIMESTRE	
1. COMPOSIÇÃO E TRANSFORMAÇÃO DOS SISTEMAS MATERIAIS	
- Matéria, massa, energia	1
- Substâncias simples, compostas e alotrópicas	2
- Misturas homogêneas e heterogêneas	1
- Principais processos de separação e fracionamento das misturas homogêneas e heterogêneas	1
- Fenômenos físico e químico	2
2. NOTAÇÃO E NOMENCLATURA QUÍMICA	
Notação e nomenclatura dos elementos	1
- Átomo e íon	1
- Número atômico	1
- Número de massa	1
- Isótopos, isóbaros e isótonos	1
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.....	2
TOTAL.....20,0 Pontos	
TOTAL DE AULAS	20
SEGUNDO BIMESTRE	
3. ESTRUTURA ATÔMICA	
- Histórico do átomo	1
- Configuração eletrônica nos níveis e subníveis do átomo	2
- Números Quânticos	2
4. TABELA PERIÓDICA	
- Evolução da tabela periódica	1
- Grupos e períodos	1
- Classificação dos elementos na tabela periódica	2
- Propriedades aperiódicas	1
Propriedades periódicas: eletronegatividade, eletropositividade, potencial de ionização, eletroafinidade, raio atômico, raio iônico, volume atômico, densidade, reatividade química, pontos de fusão e de ebulição	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.....	2
TOTAL.....25,0 Pontos	
TOTAL DE AULAS	20

UNIDADES	Nº AULAS
TERCEIRO BIMESTRE	
5. LIGAÇÕES QUÍMICAS	
- Valência	1
- Ligação iônica	2
- Ligação covalente, normal e coordenada	2
- Polaridade das ligações	1
- Geometria molecular e polaridade de moléculas	2
- Ligações intermoleculares: Van der Waals e pontes de hidrogênio	2
- Número de oxidação	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.....	2
TOTAL.....25,0 Pontos	
TOTAL DE AULAS	20
QUARTO BIMESTRE	
6. FUNÇÕES INORGÂNICAS	
- Tipos de reações: síntese, decomposição, deslocamento e dupla-troca	2
- Caracterização das funções químicas	2
- Ácidos: bases de Arrhenius, Brönsted, Lowry, e sais	3
- Propriedades das funções inorgânicas	2
- Classificação e nomenclatura de ácidos, bases, sais e óxidos.	3
Avaliações: 1ª Intermediária:.....7,0 Pontos.....	2
2ª Intermediária:.....7,0 Pontos.....	2
Avaliação Bimestral.....12,0Pontos.....	2
Trabalhos e Participação:.....4,0 Pontos.....	2
TOTAL.....30,0 Pontos	
TOTAL DE AULAS	20
TOTAL ANUAL DE AULAS	80

Referências Bibliográficas:

- CARVALHO, G. C. Química. Volumes 1, 2 e 3.
- CREPALDI e TERANTO. Química. Volumes 1, 2 e 3.
- FELTRE, R. Fundamentos da Química. Volume Único.
- LEMBO E SANTELA. Química. Volumes 1, 2 E 3.
- NEHMI, V. Química. Volume Único.
- SARDELA e MATHEUS. Química. Volumes 1, 2 e 3.

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

Data: 24/02/2017

Assinatura do Professor