



PROGRAMA DE DISCIPLINA - 2015

DISCIPLINA: Química		
SÉRIE: 1 ^a	Nº DE AULAS SEMANAIS: 03	CARGA HORÁRIA ANUAL: 100:00:00
PROFESSOR: Poliana Flávia Maia		

UNIDADES	Nº AULAS
PRIMEIRO BIMESTRE	
1. COMPOSIÇÃO E TRANSFORMAÇÃO DOS SISTEMAS MATERIAIS	
- Matéria, massa, energia	3
- Densidade	4
- Substâncias simples, compostas e alotrópicas	2
- Misturas homogêneas e heterogêneas	3
- Mudanças de estado físico: gráficos de misturas (incluindo eutéticas e azeotópicas) e substâncias	4
- Principais processos de separação e fracionamento das misturas homogêneas e heterogêneas	3
- Fenômenos físico e químico	2
2. NOTAÇÃO E NOMENCLATURA QUÍMICA	
Notação e nomenclatura dos elementos	2
- Átomo e íon	2
- Número atômico	2
- Número de massa	3
- Isótopos, isóbaros e isótonos	
Avaliações: Intermediária:.....8,0 Pontos	
Bimestral:.....8,0 Pontos	
Trabalhos e Atividades:.....2,0 Pontos	
TOTAL.....20,0 Pontos	
TOTAL DE AULAS	30
SEGUNDO BIMESTRE	
3. ESTRUTURA ATÔMICA	
- Histórico do átomo	3
- Configuração eletrônica nos níveis e subníveis do átomo	6
- Números Quânticos	6
4. TABELA PERIÓDICA	
- Evolução da tabela periódica	3
- Grupos e períodos	2
- Classificação dos elementos na tabela periódica	3
- 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	6
Avaliações: Intermediária:.....8,0 Pontos	
Bimestral:.....10,0 Pontos	
Trabalhos e Atividades:.....7,0 Pontos	
TOTAL.....25,0 Pontos	
TOTAL DE AULAS	30

UNIDADES	Nº AULAS
TERCEIRO BIMESTRE	
5. LIGAÇÕES QUÍMICAS	
- Valência	2
- Ligação iônica	6
- Ligação covalente	3
- Polaridade das ligações	3
- Geometria molecular e polaridade de moléculas	6
- Número de oxidação	2
6. FUNÇÕES INORGÂNICAS	
- Caracterização das funções químicas	2
- Ácidos e bases de Arrhenius	2
- Reações de neutralização	2
- Propriedades das funções inorgânicas	2
Avaliações: Intermediária:.....8,0 Pontos Bimestral:..... 10,0 Pontos Trabalhos e Atividades:.....5,0 Pontos TOTAL.....25,0 Pontos	
TOTAL DE AULAS	30
QUARTO BIMESTRE	
7. REAÇÕES QUÍMICAS	
- Estudo e interpretação de evidências na ocorrência de reações químicas	4
- Caracterização de processos químicos e físicos em nível submicroscópico	4
8. INTERAÇÕES INTERMOLECULARES	
- Dipolo-dipolo	2
- Ligação de Hidrogênio	2
- Força de Vander Waals	2
- Propriedades dos materiais e interações intermoleculares	4
9. INTRODUÇÃO À ESTEQUIOMETRIA	
- Definição de mol	2
- Cálculo de massa molar	4
- Proporções em massa em reações química	6
Avaliações: Intermediária:.....10,0 Pontos Bimestral:..... 12,0 Pontos Trabalhos e Atividades :.....6,0 Pontos TOTAL.....30,0 Pontos	
TOTAL DE AULAS	30
TOTAL ANUAL DE AULAS	120

Referências Bibliográficas:

- Bruni, A. T., Nery, A. L. P, Liegel, R. M., Aoki, V. L. M. e Lisboa, J. C. F. Ser Protagonista Química, volume 1.
- 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:30/11/2015

Assinatura do Professor