



PROGRAMA DE DISCIPLINA - 2017

DISCIPLINA: Química		
SÉRIE: 2ª	Nº DE AULAS SEMANAIS: 03	CARGA HORÁRIA ANUAL: 100:00:00
PROFESSOR: Luís Carlos Gouvêa		

UNIDADES	Nº AULAS
PRIMEIRO BIMESTRE	
1. CÁLCULOS ESTEQUIOMÉTRICOS	
- Massa atômica -massa molecular	1
- Quantidade de matéria- massa molar- número de Avogadro-volume molar	2
- Leis ponderais:Lavosier e Proust	1
- Cálculos de fórmulas:mínimo, percentual e molecular	3
- Cálculos estequiométricos	
2. SOLUÇÕES	
- Soluções verdadeiras	2
- Classificação quanto ao estado físico, à natureza das partículas dispersas, à proporção entre soluto e solvente	2
- Concentração das soluções: percentagens(m/m, V/V), concentração em g/L e mol/L	4
- Diluição e mistura de soluções	4
- Titulação de neutralização	3
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	30
SEGUNDO BIMESTRE	
3. TERMOQUÍMICA	
- Conceito	1
- Entalpia:reações endotérmicas e exotérmicas	8
- Fatores que influem na variação da entalpia	3
- Calor de reação: formação, combustão e energia de ligação, neutralização e solução.	6
- Lei de Hess	4
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	30

UNIDADES	Nº AULAS
TERCEIRO BIMESTRE	
4. ELETROQUÍMICA	
- Reações de oxi-redução	8
- Série de reatividade química	2
- Pilhas	6
- Eletrólise em meio aquoso	6
Avaliações: 1ª Intermediária:.....	6,0 Pontos..... 2
2ª Intermediária:.....	6,0 Pontos..... 2
Avaliação Bimestral.....	10,0Pontos..... 2
Trabalhos e Participação:.....	3,0 Pontos..... 2
TOTAL.....	25,0 Pontos
TOTAL DE AULAS	30
QUARTO BIMESTRE	
5. CINÉTICA QUÍMICA	
- Velocidade de reação: conceito	2
- Fatores que influenciam nas velocidades das reações: energia de ativação, temperatura, concentração, pressão, superfície de contato, catalizadores.	6
- Tipos de catálise	2
6. EQUILÍBRIO QUÍMICO	
- Condições de ocorrência do equilíbrio	1
- Constante de equilíbrio:Kc e Kp	4
- Deslocamento do equilíbrio: Princípio de Le Chatelier, influência da pressão, da temperatura e da concentração no equilíbrio químico	2
- Equilíbrio iônico: pH e pOH	4
- Hidrólise de sais: caráter ácido e básico de sais	1
Avaliações: 1ª Intermediária:.....	7,0 Pontos..... 2
2ª Intermediária:.....	7,0 Pontos..... 2
Avaliação Bimestral.....	12,0 Pontos..... 2
Trabalhos e Participação:.....	4,0 Pontos..... 2
TOTAL.....	30,0 Pontos
TOTAL DE AULAS	30
TOTAL ANUAL DE AULAS	
	120

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