

**PROGRAMA DE DISCIPLINA - 2016****DISCIPLINA:** Química**SÉRIE:** 2ª**Nº DE AULAS SEMANAIS:** 02**CARGA HORÁRIA ANUAL:** 66:40:00**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	1
- Cálculos estequiométricos	
2. SOLUÇÕES	
- Soluções verdadeiras	1
- Classificação quanto ao estado físico, à natureza das partículas dispersas, à proporção entre soluto e solvente	1
- Concentração das soluções: percentagens(m/m, V/V), concentração em g/L e mol/L	1
- Diluição e mistura de soluções	1
- Titulação de neutralização	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. TERMOQUÍMICA	
- Conceito	1
- Entalpia: reações endotérmicas e exotérmicas	3
- Fatores que influem na variação da entalpia	2
- Calor de reação: formação, combustão e energia de ligação, neutralização e solução.	3
- Lei de Hess	3
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	
4. ELETROQUÍMICA	
- Reações de oxi-redução	4
- Série de reatividade química	2
- Pilhas	3
- Eletrólise em meio aquoso	3
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	20
QUARTO BIMESTRE	
5. CINÉTICA QUÍMICA	
- Velocidade de reação: conceito	1
- Fatores que influenciam nas velocidades das reações: energia de ativação, temperatura, concentração, pressão, superfície de contato, catalizadores.	2
- Tipos de catálise	2
6. EQUILÍBRIO QUÍMICO	
- Condições de ocorrência do equilíbrio	1
- Constante de equilíbrio:Kc e Kp	2
- Deslocamento do equilíbrio: Princípio de Le Chatelier, influência da pressão, da temperatura e da concentração no equilíbrio químico	2
- Equilíbrio iônico: pH e pOH	1
- 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	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: 09/05/2016

Assinatura do Professor