



## PROGRAMA DE DISCIPLINA - 2015

<b>DISCIPLINA: Química</b>		
<b>SÉRIE: 2ª</b>	<b>Nº DE AULAS SEMANAIS: 02</b>	<b>CARGA HORÁRIA ANUAL: 66:40:00</b>
<b>PROFESSOR: Poliana Flávia Maia</b>		

UNIDADES	Nº AULAS
<b>PRIMEIRO BIMESTRE</b>	
1. CÁLCULOS ESTEQUIOMÉTRICOS	
- Massa atômica - massa molecular	2
- Quantidade de matéria- massa molar- número de Avogadro	4
- Leis ponderais: Lavoisier e Proust	2
- Cálculos estequiométricos	4
2. SOLUÇÕES	
- Soluções verdadeiras, suspensões e colóides	2
- Concentração das soluções: percentagens(m/m, V/V), concentração em g/L e mol/L	6
Avaliações: Intermediária:.....6,0 Pontos	
Bimestral:.....8,0 Pontos	
Trabalhos e Atividades:.....6,0 Pontos	
<b>TOTAL.....20,0 Pontos</b>	
<b>TOTAL DE AULAS</b>	<b>20</b>
<b>SEGUNDO BIMESTRE</b>	
2. SOLUÇÕES (continuação)	
- Cálculo de concentração em ppm e ppb	2
- Diluição de soluções	4
- Titulação	2
3. PROPRIEDADES COLIGATIVAS	
- Diagrama de fases das substâncias	4
- Tonoscopia, ebulioscopia, crioscopia e osmose	6
- Efeito da concentração na variação das propriedades das soluções	2
Avaliações: Intermediária:.....8,0 Pontos	
Bimestral:.....10,0 Pontos	
Trabalhos e Atividades:.....7,0 Pontos	
<b>TOTAL.....25,0 Pontos</b>	
<b>TOTAL DE AULAS</b>	<b>20</b>

UNIDADES	Nº AULAS
<b>TERCEIRO BIMESTRE</b>	
4. TERMOQUÍMICA	
- Conceito	2
- Entalpia: reações endotérmicas e exotérmicas	2
- Fatores que influem na variação da entalpia	2
- Calor de reação: formação, combustão e energia de ligação.	6
- Lei de Hess	2
5. CINÉTICA QUÍMICA	
- Velocidade de reação: conceito	2
- Fatores que influenciam nas velocidades das reações: energia de ativação, temperatura, concentração, pressão, superfície de contato, catalisadores.	4
Avaliações: Intermediária:.....8,0 Pontos	
Bimestral:.....10,0 Pontos	
Trabalhos e Atividades:.....7,0 Pontos	
<b>TOTAL.....25,0 Pontos</b>	
<b>TOTAL DE AULAS</b>	<b>20</b>
<b>QUARTO BIMESTRE</b>	
5. CINÉTICA QUÍMICA (Continuação)	
- Estudo representativo em gráficos	4
6. EQUILÍBRIO QUÍMICO	
- Condições de ocorrência do equilíbrio	4
- Constante de equilíbrio (Kc)	4
- Deslocamento do equilíbrio: influência da pressão, da temperatura e da concentração no equilíbrio químico	4
- Equilíbrio iônico: pH e pOH	4
Avaliações: Intermediária:.....8,0 Pontos	
Bimestral:.....12,0 Pontos	
Trabalhos e Atividades:.....10,0 Pontos	
<b>TOTAL.....30,0 Pontos</b>	
<b>TOTAL DE AULAS</b>	<b>20</b>
<b>TOTAL ANUAL DE AULAS</b>	
	<b>80</b>

#### Referências Bibliográficas:

- Bruni, A. T., Nery, A. L. P, Liegel, R. M., Aoki, V. L. M. e Lisboa, J. C. F. (2012). Ser Protagonista Química, volume 1.
- FELTRE, R. Fundamentos da Química. Volume Único.
- LEMBO E SANTELA. Química. Volumes 1, 2 E 3.
- 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