

## PLANO INSTRUCIONAL PARA DESENVOLVIMENTO DE ATIVIDADES NÃO PRESENCIAIS

Turma: 2 ANO MÉDIO	Período: 07/06 A 10/08
Curso: ELETROTECNICA	
Componente Curricular: QUÍMICA	Carga Horária:  60 Horas
Professor(a): SÓSTENES FERNANDES DOS SANTOS	

Tópico	Unidade (B/S)	Aula	Tema	Objetivos	Recursos didáticos - pedagógicos	Instrumento de avaliação	Período	Atividade Ind. (Pontuação)	Atividade Col. (Pontuação)	CH (h/a)
I	1B	1	Introdução a físico-química: -Acerto de coeficientes -Massas atômicas e moleculares.	Conhecer as massas atômicas e calcular as massas moleculares. Fazer o acerto de coeficientes de reações químicas.	Apresentação em Power Point, Livro texto. Fórum (não avaliativo)	Lista de exercícios. Interpretação de texto. Exercícios de Avaliação objetivos.	07/06 a 11/06	Lista de exercícios: 2,0 Interpretação de texto: 3,0.		8h/a
I	1B	2	Estequiometria Coeficientes estequiométricos. Reagente em excesso e limitante. Rendimento de uma reação.	Identificar e equacionar os coeficientes estequiométricos. Conhecer e identificar o reagente em excesso.	Apresentação em Power Point, Livro texto. Fórum (não avaliativo)	Lista de exercícios. Exercícios de Avaliação objetivos	14/06 a 18/06	Lista de exercícios: 2,0 Exercícios de avaliação objetivo; 3,0		8h/a
II	1B	3	Estudo das soluções -Concentração em quantidade de matéria. -Frações molares. -Título das soluções.	Conhecer e calcular a concentração molar de uma solução. Identificar as frações de cada matéria na solução. Interpretar o título	Apresentação em Power Point, Livro texto. Fórum (não avaliativo)	Lista de exercícios. Exercícios de Avaliação objetivos	05/07 a 09/07	Lista de exercícios: 2,0 Exercícios de avaliação objetivo; 1,0		8h/a

				percentual das soluções.						
II	1B	4	Soluções; -Diluições de soluções. -Misturas de soluções	Identificar uma diluição e calcular a nova concentração. Conhecer e identificar as misturas e suas concentrações.	Apresentação em Power Point, Livro texto. Fórum (não avaliativo)	Lista de exercícios.  Tarefa coletiva (gravada)	12/07 a 16/07	Lista de exercícios: 2,0	Tarefa coletiva, Identificação de soluções em casa: 5,0	8h/a
III	2B	5	Termoquímica -Conceito de calor e temperatura. - Conceito e aplicação de caloria.	Diferenciar temperatura e calor. Conhecer o calor das reações químicas.	Apresentação em Power Point, Livro texto. Fórum (não avaliativo)	Lista de exercícios. Interpretação de texto.	19/07 a 23/07	Lista de exercícios: 1,0 Interpretação de texto: 4,0		8h/a
III	2B	6	Termoquímica -Reações calorimétricas.  - Calor de uma reação e os estados físicos.	Identificar as principais reações que envolvem calor. conhecer a variação de calor nas mudanças de estados físicos da matéria.	Apresentação em Power Point, Livro texto. Fórum (não avaliativo)	Lista de exercícios. Exercícios de Avaliação objetivos	26/07 a 30/07	Lista de exercícios: 1,0 Exercícios de avaliação objetivo; 1,0		8h/a
III	2B	7	Termoquímica -Cálculo da variação de calor de uma reação.  -Lei de Hess	Conhecer a aplicação da lei de Hess. Calcular o calor envolvido nas reações químicas.	Apresentação em Power Point, Livro texto. Fórum (não avaliativo)	Lista de exercícios. Exercícios de Avaliação objetivos	02/08 a 06/08	Lista de exercícios: 1,0 Exercícios de avaliação objetivo; 2,0		8h/a
III	2B	8	Termoquímica Energia de ligação	Identificar e calcular o calor de uma reação química pelo valor das energias de ligações	Apresentação em Power Point, Livro texto. Fórum (não avaliativo)	Lista de exercícios. Exercícios de Avaliação objetivos	09/08 a 10/08	Exercícios de avaliação objetivo; 10		4h/a

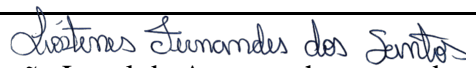
Legenda: B: Bimestre; S: Semestre; Ind.: Individual; Col.: Colaborativa; CH: Carga Horária.

\*Planejamento de 1 e 2 bimestres e 1 semestre.

Pontuação das Atividades Individuais e Colaborativas realizadas no Ambiente Virtual de Aprendizagem

Pontos: 1 Bim; Aula; 1 e 2=10a + 3 e 4=10b, Média: (a+b)/2  
2Bim: Aula: 5,6,7=10a + Aula 8=10b, Média: (a+b)/2

**O docente deve especificar no plano a fórmula de cálculo da pontuação	
---	--

Assinatura do Docente: 

Assinatura da Subcomissão Local de Acompanhamento das atividades não presenciais do curso:

Local/Data da aprovação: