

**Cronograma de Atividades**

<b>Aula</b>	<b>6<sup>a</sup></b>	<b>ATIVIDADES</b>	<b>Página</b>
01	04/08	Introdução ao curso	
02	11/08	1 - Densidade dos gases	01
03	18/08	2 - Determinação eletroquímica da constante de Avogadro	04
04	25/08	3 - Expansão adiabática de gases	06
05	01/09	4 - Calorimetria	09
	08/09	<b>Feriado</b>	
06	15/09	5 - Equivalente elétrico do calor	12
07	22/09	<i>Aula de revisão</i>	
<b>08</b>	<b>29/09</b>	<b>PRIMEIRA PROVA</b>	
09	06/10	6 - Pressão de vapor e entalpia de vaporização da água	
	<b>13/10</b>	<b>Recesso</b>	
10	20/10	7 - Entalpia de formação do NH <sub>4</sub> Cl(s)	18
11	27/10	8 - Determinação do pK <sub>a</sub> do ácido fosfórico	21
	<b>03/11</b>	<b>Recesso</b>	
12	10/11	9 – Ionização do ácido acético	23
13	17/11	10 - Termodinâmica da célula eletroquímica	25
14	24/11	<i>Aula de revisão</i>	
<b>15</b>	<b>01/12</b>	<b>SEGUNDA PROVA</b>	
	08/12	Semana de estudos e 2ª Chamada	
	<b>15/12</b>	<b>EXAME FINAL</b>	

**Avaliação:** Duas provas; relatórios completos e pré-testes e pós-laboratório.

Cálculo da nota:  $(0,2MR + 0,7MP + 0,1 \text{ testes}) = MS$  (Média do semestre)

onde:

MR = Média das notas de relatórios

MP = Média das notas das provas

Testes = Média dos testes