

**Commissione Paritetica  
Scienze di Base  
Tavola di Lavoro  
Cambiamenti del Curricolo in Chimica**

**Documenti da leggere**

**Programma didattico in chimica 1 (aggiornato 2011)**

**Argomenti da ripassare**

- 1. **Stato fisico (sólido, líquido, gaseoso) de substâncias em condições de equilíbrio termodinâmico. E a transição de um estado termodinâmico para outro com preservação de conservação de massa e de energia (primeira lei da termodinâmica).**
- 2. **Processo termodinâmico reversível e irreversível (PV).**
- 3. **Calor específico molar a pressão e a volume constante de substâncias.**
- 4. **Capacidade calorífica molar a pressão e a volume constantes de substâncias.**
- 5. **Capacidade calorífica molar a volume constante.**
- 6. **Relações de Maxwell entre as propriedades termodinâmicas de estado.**
- 7. **Equilíbrio de fases em sistemas.**
- 8. **Equilíbrio termodinâmico de sistemas: conceitos de entalpia livre de Gibbs.**
- 9. **Caracterização de um sistema termodinâmico de equilíbrio**
  - o) **Substâncias puras:**
    - o) **Entalpia de fusão**
    - o) **Entalpia de vaporização**
    - o) **Entalpia de formação**
    - o) **Entalpia de formação de compostos em condições padrão de estado**
    - o) **Entropia**
    - o) **Entalpia**
    - o) **Entropia**

**Recomendações bibliográficas**

- 1. **Manuais de física de nível superior de texto que se disponibilizam online.**
- 2. **Manuais de química de nível superior para os projetos.**
- 3. **Introdução à química termodinâmica e equilíbrio termodinâmico (textos selecionados).**