| **AGR0003** | **Química Geral** | Carga Horária (h) |
|---|---|---|

| | Teórico:45 | Prática:15 |
|---|---|---|

**Ementa:**

Estrutura atômica. Tabela periódica. Ligações químicas. Polaridade das ligações e das moléculas e interações intermoleculares. Massa atômica e molecular. Cálculo estequiométrico. Funções inorgânicas. Reações químicas. Soluções. Propriedades coligativas. Termoquímica. Equilíbrio.
Cinética.

**BIBLIOGRAFIA BÁSICA:**

ATKINS, P.; JONES, L. **Princípios De Química** - Questionando A Vida Moderna e o Meio Ambiente – 5. ed. Editora Bookman, 2011.
RUSSELL, J. B. **Química geral:** volume 1. São Paulo: Pearson Makron Books, 2005.
RUSSELL, J. B. **Química geral:** volume 2. São Paulo: Pearson Makron Books, 2005.

**BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR:**

BAIRD, C. **Química Ambiental** – 4.ed. Editora BOOKMAN, 2011.
BROWN, T. L; LEMAY-Jr, H. E.; BURSTEN, B. E. **Química: a ciência central**. 9.ed. Prentice-Hall, 2005.
CHANG, R. **Química geral. Conceitos Essenciais**. 4 ed. Nova Iorque: Mc Graw Hill. 2007.
KOTZ, J. C; TREICHEL, P. M.; WEAVER, G. C. **Química geral e reações químicas**. 6.ed. São Paulo: Cengage Learning, 2010.
LEE, J. D.**Química inorgânica não tão concisa**. 5 ed.São Paulo: Blucher,1999.