|  |  |
| --- | --- |
| **DISCIPLINA:** Química I | |
| **Vigência:** a partir de 2008/1 **Período Letivo:** 1º ano | |
| **Carga horária Total:** 90h | **Código:** G1231 |
| **Ementa:** Introdução ao estudo da Química; estudo do átomo; classificação periódica; ligações químicas; funções inorgânicas; reações químicas; estequiometria; soluções; química nuclear. | |

**Conteúdos**

UNIDADE I - Química na atualidade

UNIDADE II - Teoria atômica moderna.

2.1Partículas atômicas

2.2 Número atômico e número de massa

2.3 Isótopos, isóbaros e isótonos

2.4 Configuração eletrônica

UNIDADE III - Estudo da tabela periódica

3.1 Metais, ametais e gases nobres

3.2 Períodos e grupos

3.3 Propriedades periódicas

UNIDADE IV - Estudo das ligações químicas

4.1 Ligação iônica

4.2 Ligação covalente

4.3 Ligação metálica

UNIDADE V - Funções inorgânicas

5.1 Ácidos

5.2 Bases

5.3 Sais

5.4 Óxidos

UNIDADE VI - Reações Químicas

6.1 Ajuste dos coeficientes por tentativas

6.2 Classificação

UNIDADE VII - Cálculos estequiométricos

7.1 Mol

7.2 Volume molar dos gases ideais

UNIDADE VIII - Estudo das soluções

8.1 Curvas de solubilidade

8.2 Concentração de soluções

8.3 Molaridade

UNIDADE IX - Química Nuclear

9.1 Partículas alfa, beta e gama

**Bibliografia básica**

Hartwig, Souza, Mota. **Química**. Volumes 1 e 2. Editora Scipione.

CARVALHO, Geraldo Camargo de; **Química Moderna**. Volumes 1 e 2. Editora Scipione.

**Bibliografia complementar**