|  |  |
| --- | --- |
| **DISCIPLINA:** Química II | |
| **Vigência :** a partir de 2008/1 **Período Letivo:** 2º ano | |
| **Carga horária Total:** 60h | **Código:** G1232 |
| **Ementa:** I- Termoquímica; II- Cinética Química; III- Equilíbrio Químico; IV- Eletroquímica; V- Introdução à Química Orgânica; VI- Hidrocarbonetos; VII- Funções Oxigenadas; Funções Nitrogenadas; VIII- Isomeria. | |

**Conteúdos**

UNIDADE I – Termoquímica

1.1 Entalpia de formação e de combustão

1.2 Lei de Hess

UNIDADE II – Cinética Química

2.1 Fatores que influem na velocidade das reações

UNIDADE III - Equilíbrio Químico

3.1 Constante de equilíbrio Kc

3.2 Fatores que alteram o equilíbrio químico

UNIDADE IV- Eletroquímica

4.1 Pilhas

4.2 Eletrólise

UNIDADE V - Introdução à Química Orgânica

5.1 Cadeias carbônicas

5.2 Classificação dos carbonos na cadeia carbônica

UNIDADE VI -Hidrocarbonetos

6.1 Alcanos

6.2 Alcenos

6.3 Hidrocarbonetos aromáticos

UNIDADE VII - Funções oxigenadas

7.1 Álcool, éter e fenóis

7.2 Aldeídos e cetonas

7.3 Ácidos carboxílicos

UNIDADE VIII - Funções nitrogenadas

8.1 Aminas e amidas

8.2 Nitrocompostos

UNIDADE IX - Isomeria

9.1 Isomeria Plana

9.1 Isomeria de cadeia

9.2 Isomeria de posição

9.3 Isomeria de função

9.2 Isomeria espacial

9.2.1- Isomeria geométrica

9.2.2- Isomeria ótica

**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**