

# UNIVERSIDADE ESTADUAL DE MARINGÁ PRÓ-REITORIA DE ENSINO DIRETORIA DE ASSUNTOS ACADÊMICOS

PROGRAMA DE DISCIPLINA - ANO LETIVO 2010

Visto do Funcionário/Matrícula

CENTRO DE CIENCIAS EXATAS DEPARTAMENTO DE QUIMICA

DISCIPLINA: 5478 QUIMICA GERAL E ORGANICA

CARGA HORARIA: 102

### \*\*\*EMENTA

CONCEITOS DE LIGAÇÃO QUÍMICA, ENERGIA E EQUILÍBRIO QUÍMICO E SUA APLICAÇÃO EM PROCESSOS BIOLÓGICOS, SOLO, ÁGUA E AR. ESTUDO DA ESTRUTURA, PROPRIEDADES FÍSICAS, ACIDEZ, BASICIDADE E ISOMERIA DOS COMPOSTOS ORGÂNICOS. NOÇÕES DE MECANISMOS DE REAÇÕES DOS GRUPOS FUNCIONAIS ORGÂNICOS.

### \*\*\*OBJETIVO

FORNECER OS CONHECIMENTOS QUÍMICOS NECESSÁRIOS PARA COMEREENSÃO DOS PROCESSOS BIOLÓGICOS E ENTENDIMENTO DE ALGUNS ASPECTOS QUÍMICOS DO SOLO, ÁGUA E AR.

### \*\*\*PROGRAMA

- 1. ÁTOMOS, MOLÉCULAS E LIGAÇÕES QUÍMICAS:
  - 1.1. CONFIGURAÇÕES ELETRÔNICAS E TABELA PERIÓDICA:
  - 1.2. ELEMENTOS DE IMPORTÂNCIA BIOLÓGICA:
  - 1.3. LIGAÇÕES QUÍMICAS: LÔNICA, COVALENTE E METÁLICA:
  - 1.4. A TEORIA DA LIGAÇÃO DE VALÊNCIA E A SOBREPOSIÇÃO DE ORBITAIS;
  - 1.5. ORBITAIS HÍBRIDOS E LIGAÇÕES MÚLTIPLAS:
  - 1.6. ORBITAIS MOLECULARES DE MOLÉCULAS DIATÔMICAS:
  - 1.7. DESCRIÇÃO DAS LIGAÇÕES QUÍMICAS EM COMPOSTOS INORGÂNICOS E ORGÂNICOS;
  - 1.8. ENTALPIAS DE LIGAÇÕES E ENTALPIAS DE REAÇÕES;
  - 1.9. LEI DE HESS E CÁLCULOS NA ENTALPIAS DE REAÇÕES COM AS ENTALPIAS-PADRÃO DE FORMAÇÃO;
  - 1.10. ALIMENTOS E SEU PODER CALORÍFICO.
- 2. RELAÇÕES QUANTITATIVAS NAS REAÇÕES QUÍMICAS:
  - 2.1. CONCEITOS DE MASSA ATÔMICA, MASSA MOLECULAR E QUANTIDADE DE MATÉRIA;
  - 2.2. CÁLCULO ESTEQUIOMÉTRICO.
- 3. EQUILÍBRIO QUÍMICO:
  - 3.1. LEI DO EQUILÍBRIO QUÍMICO;
  - 3.2. ÁGUA: OCORRÊNCIA E PROPRIEDADES:
  - 3.3. EQUILÍBRIO DE AUTO-IONIZAÇÃO DA ÁGUA, PH;
  - 3.4. EQUILÍBRIO DE DISSOCIAÇÃO DE ACIDOS E BASES FORTES E FRACOS:
  - 3.5. COMPOSIÇÃO E AÇÃO DOS TAMPÕES:
  - 3.6. OXIGÊNIO DISSOLVIDO E QUALIDADE DA ÁGUA.
- 4. GRUPOS FUNCIONAIS ORGÂNICOS:
  - 4.1. NOMENCLATURA E ESTRUTURA;
  - 4.2. FORÇAS INTERMOLECULARES E AS PROPRIEDADES FÍSICAS DAS SUBSTÂNCIAS.
- 5. ISOMERIA ESPACIAL.
- 6. NOCÕES DOS MECANISMOS DAS PRINCIPAIS REACÕES ORGÂNICAS:
- 6.1. MECANISMOS: RADICALAR ADIÇÃO ELETROFÍLICA E NUCLEOFÍLICA, SUBSTITUIÇÃO ELETROFÍLICA E NUCLEOFÍLICA E ELIMINAÇÃO.
- 7. PROGRAMA PRÁTICO:
  - 7.1. NORMAS DE SEGURANÇA E MATERIAIS MAIS UTILIZADOS NO LABO-RATÓRIO:



# UNIVERSIDADE ESTADUAL DE MARINGÁ PRÓ-REITORIA DE ENSINO DIRETORIA DE ASSUNTOS ACADÊMICOS

Visto do Funcionário/Matrícula

PROGRAMA DE DISCIPLINA - ANO LETIVO 2010

CENTRO DE CIENCIAS EXATAS DEPARTAMENTO DE QUIMICA

DISCIPLINA: 5478 QUIMICA GERAL E ORGANICA

CARGA HORARIA: 102

- 7.2. MEDIDAS DE MASSA, VOLUME E ALGARISMOS SIGNIFICATIVOS;
- 7.3. FUNÇÕES INORGÂNICAS: REAÇÕES ENTRE ÍONS;
- 7.4. INVESTIGAÇÃO QUANTITATIVA DA COMPOSIÇÃO DO MÁRMORE E AÇÃO DA CHUVA ÁCIDA SOBRE O MÁRMORE;
- 7.5. CONCENTRAÇÃO PERCENTUAL MASSA/MASSA E MASSA/VOLUME E CON-CENTRAÇÃO EM MOL/L: PREPARO DE SOLUÇÕES DE ACIDO CLORÍDRI-CO, HIDRÓXIDO DE SÓDIO E ACIDO OXÁLICO;
- 7.6. PADRONIZAÇÃO DE SOLUÇÕES:
- 7.7. DETERMINAÇÃO DA CONCENTRAÇÃO DE ÍONS H COM INDICADORES;
- 7.8. EXTRAÇÃO DE UM CONSTITUINTE NATURAL (TRIMIRISTINA DA NOZ-MOSCADA E/OU ISOLAMENTO DA CAFEÍNA DO CHÁ);
- 7.9. SÍNTESE DO ACETATO DE LSOPENTILA (ÓLEO DE BANANA).

APROVADO PELO DEPARTAMENTO DE QUÍMICA EM, 03/03/2010.