

## **CONTEÚDOS DE LITERATURA PARA O EXAME FINAL- PROF IVANILDE**

### **PRIMEIRO ANO**

Escolas literárias: Marco inicial; contexto histórico; autores e obras; e características.

Trovadorismo

Classicismo

Barroco

Arcadismo

Livros: Contos e lendas da mitologia grega

Os inconfidentes

### **SEGUNDO ANO**

Escolas literárias: Marco inicial; contexto histórico; autores e obras; e características.

Romantismo- três gerações

Realismo

Naturalismo

Parnasianismo

Simbolismo

Livros: Memórias póstumas de Brás Cubas

Sombras de reis barbudos

### **TERCEIRO ANO**

Escolas literárias: Marco inicial; contexto histórico; autores e obras; e características.

Pré-modernismo

Modernismo- três fases

Livros: Triste fim de Policarpo Quaresma

O quinze

Primeiras estórias

## **RELAÇÃO DE CONTEÚDO PARA EXAME FINAL – MATEMÁTICA**

**Prof.º Luciene**

### **2º Ano A e B**

- Progressão Aritmética (PA)
- Progressão Geométrica (PG)
- Geometria Espacial
- Matrizes
- Determinantes
- Análise Combinatória
- Probabilidade

**ESCOLA AGROTÉCNICA DA UNIVERSIDADE FEDERAL DE RORÁIMA -EAGRO/UFRR  
CONTEÚDOS PARA A PROVA DE EXAME FINAL DE QUÍMICA-PROF. RICARDO MORENO**

**1º ANO C**

- SUBSTÂNCIAS E MISTURAS: CONCEITOS E GRÁFICOS
  - ATOMÍSTICA: MODELOS ATÔMICOS, PARTÍCULAS ELEMENTARES, NÚMEROS ATÔMICO (Z) E DE MASSA (A) ISÓTOPOS, ISÓBAROS E ISÓTONOS, ELEMENTO QUÍMICO;
  - DISTRIBUIÇÃO ELETRÔNICA EM NÍVEIS E SUBNÍVEIS DE ENERGIA;
  - ÍONS, CÁTIOS E ÂNIOS;
  - NÚMEROS QUÂNTICOS;
  - TABELA PERIÓDICA DOS ELEMENTOS E SUA LOCALIZAÇÃO PELA DISTRIBUIÇÃO ELETRÔNICA;
  - LIGAÇÕES QUÍMICAS: IÔNICA, COVALENTE (POLAR E APOLAR), COVALENTE DATIVA;
  - GEOMETRIA MOLECULAR;
  - FORÇAS INTERMOLECULARES;
  - FUNÇÕES INORGÂNICAS: ÁCIDOS, BASES, SAIS E ÓXIDOS- NOMENCLATURA E FORMULAÇÃO.
- OBS: CADA ALUNO DEVERÁ TRAZER SUA TABELA PERIÓDICA. TABELA DE CÁTIOS/ÂNIOS PARA CONSULTA NA PROVA.**

**2º ANOS A e B**

- REAÇÕES QUÍMICAS INORGÂNICAS: CLASSIFICAÇÃO, E OCORRÊNCIAS DAS REAÇÕES DE SIMPLES TROCA E DUPLA-TROCA;
  - QUANTIDADE DE MATÉRIA – MOL- NÚMERO DE AVOGADRO – CÁLCULOS ENVOVENDO “MOL”;
  - CÁLCULO ESTEQUIOMÉTRICO: RELAÇÕES FUNDAMENTAIS, PUREZA, RENDIMENTO, REAGENTE EM EXCESSO E REAGENTE LIMITANTE;
  - SOLUÇÕES.
  - TERMOQUÍMICA;
- OBS: CADA ALUNO DEVERÁ TRAZER SUA TABELA PERIÓDICA , TABELA DE SOLUBILIDADE E CALCULADORA (NÃO HAVERÁ EMPRESTIMO DE MATERIAL URANTE A PROVA) PARA CONSULTA NA PROVA.**

**3º ANOS A e B**

- O ÁTOMO DE CARBONO: CADEIAS CARBÔNICAS
- IDENTIFICAÇÃO DAS FUNÇÕES ORGÂNICAS;
- RADICAIS ORGÂNICOS
- NOMENCLATURA E ESTRUTURA DE TODAS AS FUNÇÕES ORGÂNICAS ESTUDADAS (HIDROCARBONETOS. FUNÇÕES OXIGENADAS, NITROGENADAS HALETOS ORGÂNICOS)
- ISOMERIAS PLANA, ÓPTICA E GEOMETRICA (CIS/TRANS);
- REAÇÕES ORGÂNICAS: ESTRUTURA GERAL DAS REALÇÕES DE ADIÇÃO, SUBSTITUIÇÃO E ELIMINAÇÃO.

**OBS: CADA ALUNO DEVERÁ TRAZER SUA TABELA PERIÓDICA PARA A PROVA.**