



RESOLUÇÃO Nº. 316 DE 14 DE DEZEMBRO DE 2017.

O CONSELHO DE ENSINO, PESQUISA, EXTENSÃO E CULTURA DA UNIVERSIDADE FEDERAL DA GRANDE DOURADOS, no uso de suas atribuições legais e considerando o Parecer nº 131/2017 da Câmara de Ensino de Graduação e o contido no Processo nº 23005.002227/2013-78, **RESOLVE**:

Aprovar a alteração da ementa das disciplinas de “Física Moderna I” e “Química Geral I” na Estrutura Curricular, anexo da Resolução CEPEC nº. 301, de 15 de dezembro de 2016, referente ao **Projeto Pedagógico do Curso de Física**, da Universidade Federal da Grande Dourados/UFGD, conforme segue:

Onde consta:

EMENTÁRIO

[...]

Física Moderna I: “Física Moderna I- Teoria da relatividade restrita: aspectos históricos, cinemática relativista, dinâmica relativística e eletrodinâmica relativística. Radiação Térmica e Origem da Teoria Quântica: modelos clássicos e empíricos, hipótese de Planck. Fótons: efeito fotoelétrico, natureza dual da radiação eletromagnética. Propriedades Ondulatórias das Partículas: postulado de Broglie. Descoberta do núcleo atômico e o modelo de Bohr para átomos hidrogenóides. Teoria ondulatória da mecânica quântica: soluções de problemas simples”.

Química Geral I: “Conceitos fundamentais de química. Teoria Atômica. Periodicidade Química. Equações Químicas. Soluções e Estequiometria. Ligações Químicas: ligação covalente, ligação iônica, ligação metálica, forças fracas. Forças intermoleculares. Equilíbrio Químico. Equilíbrio ácido-base”.

Passe a constar:

Física Moderna I: “Teoria da relatividade restrita: aspectos históricos, cinemática relativista, dinâmica relativística e eletrodinâmica relativística. Radiação Térmica e Origem da Teoria Quântica: modelos clássicos e empíricos, hipótese de Planck. Fótons: efeito fotoelétrico, natureza dual da radiação eletromagnética. Propriedades Ondulatórias das Partículas: postulado de Broglie. Descoberta do núcleo atômico e o modelo de Bohr para



MINISTÉRIO DA EDUCAÇÃO
FUNDAÇÃO UNIVERSIDADE FEDERAL DA GRANDE DOURADOS

átomos hidrogenóides. Teoria ondulatória da mecânica quântica: soluções de problemas simples. O átomo de hidrogênio”.

Química Geral I: “Conceitos fundamentais de química. Teoria Atômica. Periodicidade Química. Equações Químicas: balanceamento de equações. Estequiometria: fórmula mínima, estrutural e percentual. Ligações Químicas: ligação covalente, ligação iônica, ligação metálica, interações intermoleculares. Teorias ácido-base”.

Prof.^a Liane Maria Calarge
Presidente