

PROCESSO SELETIVO PÚBLICO
COTIL – Edital 005/2012

Departamento de Exatas – Disciplina de Química

a-) Composição da Comissão Julgadora

Prof. Jorge Yoshiyuki Assato - Titular
Prof. Marcel Delmondi Pavan - Titular
Prof. Murilo França Tabosa - Titular
Prof. Guilherme Blasi Cruz - Titular
Profa. Fabiane de Moraes - Titular
Prof. Paulo César Venâncio - Suplente
Profa. Vanesa Petrilli Bavaresco – Suplente

b-) Lista dos Candidatos cujas inscrições foram aprovadas, por atenderem as condições do edital 005/2012:

OBS.: em todas as etapas, o(a) candidato(a) deve apresentar-se munido de documento com foto.

Número Inscrição	Nome do Candidato
3993	Gislaine Aparecida Barana Delbianco
4008	Sandra Mara L. das Neves
4020	Leandro José Oliveira
4045	Renato Pierrotti Rossetti
4049	Juliana Munhoz
4063	Marcelo Dotti
4064	Márcio André Miranda
4076	Sylvia Bernadete Alves Salgado Oliveira
4077	Ana Marta Cavineto Marchini Rolisola
4090	Débora de A. P. Forchetti
4091	Juliana Terra
4098	Larissa Giorgetti dos Santos
4101	Edson Gilberto Avawsini
4113	Denise Ap. I. Rosada Nogueira
4122	Sandra Maria Bettin
4123	José Ricardo Turqueti
4127	Ricardo Francischetti Jacob
4132	Paulo Barbosa
4134	Edivaldo Luis de Souza
4160	Priscila de Oliveira Santos
4162	Wesley Rubin
4174	Viviane Nunes dos S. Cagliariari
4182	Aline Daiane Cruz
4208	Reinaldo Blezer

c-) Prova Escrita (sobre assuntos de ordem geral e doutrinária, relativa ao conteúdo proposto da disciplina):

Data: 28 / 06 / 2013

Horário: 13h30

Local: Sala 01

d-) Resultado da Prova Escrita e divulgação da data para o sorteio da matéria para a Prova Didática:

Data: 01 / 07 / 2013 – a partir das 10h – pelo site www.cotil.unicamp.br

e-) Temas para a prova didática:

O candidato terá 20 minutos para apresentar a aula à banca examinadora, em uma sala de aula. Haverá disponível: computador conectado a equipamento de projeção de imagem e de som, lousa e giz.

1. Ligações iônicas e covalentes pelo modelo do octeto.
2. Ácidos e bases de Arrhenius.
3. Reações inorgânicas: síntese, decomposição, deslocamento e dupla troca
4. Conceito de mol e massa molecular.
5. Leis físicas dos gases e equação de gás ideal.
6. Eletroquímica: celas galvânicas.
7. Propriedades coligativas
8. Introdução à termoquímica.
9. Introdução ao estudo das soluções e solubilidade.
10. Hidrocarbonetos e regras básicas da nomenclatura dos compostos orgânicos.

f-) Sorteio da matéria para a Prova Didática:

Data: 15 / 08 / 2013

Horário: 8h

Local: Sala 19

g-) Para prova didática e prova de arguição:

Data: 16 / 08 / 2013

Horário: a partir das 8h30

Local: Laboratório de Exatas

Obs.: Dependendo do número de candidatos, essa fase pode se estender até o dia 17, no mesmo horário.

h-) Abertura dos envelopes e divulgação das notas:

Após as provas didática e de arguição do último candidato.

Local: Laboratório de Exatas