



REFERÊNCIAS BIBLIOGRÁFICAS

Livro texto Química Cidadã PEQUIS – W. Santos e Gerson Mól Volume 1

Bibliografia Básica

CARVALHO, Geraldo Camargo – Química Moderna 1 – Introdução a atomística - Química Geral Qualitativa – Ed. Scipione – São Paulo, 1995;

GALLO NETO, Carmo – Química da teoria a realidade – volume 1 - Ed. Scipione – São Paulo, 1996;

FELTRE, Ricardo - Química Geral – volume 1 – Editora Moderna, São Paulo 1998.

BRADY, J. HUMISTON, G. Química Geral – volume 1. Rio de Janeiro: LTC, 2000.

RUSSELL, J. Química Geral – volume 2. São Paulo: Makron Books, 1994.

Bibliografia Complementar

ATKINS, P., JONES, L. Princípios de Química – Questionando a vida moderna e o Meio Ambiente. São Paulo: Bookman, 2006.

HALI, N. Neoquímica- A química moderna e suas aplicações. São Paulo: Bookman, 2004.

Cronograma de aulas turma 1I segunda-feira às 10 horas 45 min

Mês	Dia	Conteúdo
Fevereiro	24	Apresentação da disciplina, Importância da Química & Química na atualidade
Março	10	Propriedades da Matéria
	17	Teoria Atômica Moderna – Partícula atômica
	24	Teoria Atômica Moderna – Partícula atômica
	29	Sábado letivo aula de revisão/ ou atividade coletiva
	31	Número de massa e número atômico – Exercícios
Abril	07	Isótopos – isóbaros e isótonos - exercícios
	16	Configuração eletrônica
	28	Atividade Avaliativa Individual
Mai	05	Correção da Prova Tabela Periódica – metais ametais e gases nobres – períodos e grupos - exercícios
	12	Tabela Periódica – metais ametais e gases nobres – períodos e grupos - exercícios
	19	Atividade Avaliativa Individual
	26	Estudo das Ligações Químicas
	28	Ligações Iônica – Metálica e Covalente
Junho	02	Ligações Iônica – Metálica e Covalente
	09	Ligações Iônica – Metálica e Covalente – exercícios
	16	Ligações Iônica – Metálica e Covalente
	23	Jogo Brasil
	30	Atividade Avaliativa Individual
Julho	07	Aula de revisão
	14	Recuperação final do primeiro semestre

	18	Conselho dos Técnicos Integrados Semestrais
	21	Final do semestre (dia não letivo)
Mês	Dia	Conteúdo
Agosto	04	Funções Inorgânicas – Ácidos – Bases-óxidos-Sais
	11	Funções Inorgânicas – Ácidos – Bases-óxidos-Sais - exercícios
	18	Funções Inorgânicas – Ácidos – Bases-óxidos-Sais exercícios e/ ou aula prática
	25	Funções Inorgânicas – Ácidos – Bases-óxidos-Sais exercícios
Setembro	01	Atividade Avaliativa Individual
	08	Correção da Prova & Cálculo Estequiométrico
	15	Cálculo Estequiométrico
	22	Cálculo Estequiométrico mol exercícios
Setembro	29	Cálculo estequiométrico – mol – exercícios
Outubro	06	Volume molar- exercícios
	13	Atividade Avaliativa Individual
	20	Correção da prova & Estudo das soluções
	25	Sábado Letivo -atividade coletiva/aula de revisão/ e (ou) prática de laboratório
	29	Estudo das soluções & Curva de solubilidade
Novembro	03	Concentração das soluções – exercícios, Molaridade - exercícios
	10	Química Nuclear – Partículas Alfa – Beta –Gama (vídeo)
	17	Atividade Avaliativa Individual
	24	Recuperação do Segundo Semestre
Dezembro	01	Aula de Revisão
	08	Feriado Municipal
	15	RECUPERAÇÃO FINAL

O cronograma está sujeito a modificações tendo em vista a dinâmica e necessidade dos alunos em sala de aula.

Se forem necessárias as datas das provas podem ser modificadas, entretanto os alunos serão avisados com no mínimo duas semanas de antecedência.

Os alunos em dependência deverão procurar o professor na primeira semana de aula a fim de definir as atividades de recuperação. Há uma previsão de o aluno assistir as aulas e realizar provas e trabalhos junto com os alunos da grade normal. Na eventualidade de não ser possível serão combinados datas para entrega de trabalhos e /ou realização de provas.

Horário de Atendimento do professor:

segundas-feiras das 14 às 16h; terças-feira das 15h às 16 horas ou horário a combinar previamente.

Email do professor mrschultz@sapucaia.ifsul.edu.br