

Química Geral - 2019-2020

Mês	Semana	Dias	Aula Teórica	Aula de Exercícios ou Laboratorial
Setembro	1	16 a 20	Apresentação da Unidade curricular/1. Conceitos gerais sobre compostos e ligações químicas./ 2. Quantidade química, relações mássicas em reações químicas.	Resolução de exercícios: 1. Conceitos gerais sobre compostos e ligações químicas./ 2. Quantidade química, relações mássicas em reações químicas.
Setembro	2	23 a 27	2. Quantidade química, relações mássicas em reações químicas. (Cont.) / 3. Propriedades das soluções aquosas e unidades de concentração.	Resolução de exercícios: 3. Propriedades das soluções aquosas e unidades de concentração.
Outubro	3	30/9 a 4/10	4. Termodinâmica química	Aula Laboratorial: Preparação de soluções aquosas e unidades de concentração.
Outubro	4	7 a 11	5. Cinética Química	Resolução de exercícios: 4. Termodinâmica química
Outubro	5	14 a 18	6. Equilíbrio químico e fatores que o afetam	Resolução de exercícios: 5. Cinética Química
Outubro	6	21 a 25	1º teste (Módulo I: Capítulos 1, 2, 3, 4 e 5). / 6. Equilíbrio químico e fatores que o afetam (Cont.)	Resolução de exercícios: 6. Equilíbrio químico e fatores que o afetam
Outubro	7	28 a 31	7. Ácido e bases: reações, equilíbrio e volumetria	Resolução de exercícios: 7. Ácido e bases: reações, equilíbrio e volumetria.
Novembro	8	4 a 8	8. Reações de precipitação e equilíbrio de solubilidade. / 9. Equilíbrio de complexação	Aula Laboratorial: Titulimetria ácido-base e de precipitação
Novembro	9	11 a 15	10. Reações de oxidação-redução e eletroquímica	Resolução de exercícios: 8. Reações de precipitação e equilíbrio de solubilidade./ 9. Equilíbrio de complexação
Novembro	10	18 a 22	1. Estrutura eletrônica das moléculas orgânicas. / 2. Grupos funcionais e características das moléculas orgânicas.	Resolução de exercícios: 10. Reações de oxidação-redução e eletroquímica
Novembro	11	25 a 29	2º teste (Módulo I: Capítulos 6, 7, 8, 9 e 10) / 2. Grupos funcionais e características das moléculas orgânicas (Cont.).	Nomenclatura dos compostos orgânicos
Dezembro	12	2 a 6	3. Reações e mecanismos reacionais das moléculas orgânicas.	Resolução de exercícios: Nomenclatura dos compostos orgânicos.
Dezembro	13	9 a 13	4. Propriedades físicas e reatividade dos principais grupos funcionais.	Resolução de exercícios: 4. Propriedades físicas e reatividade dos principais grupos funcionais.
Dezembro	14	16 a 20	4. Propriedades físicas e reatividade dos principais grupos funcionais (Cont.). / 3º teste (Módulo II: Química Orgânica)	Aula Laboratorial: Propriedades físicas e reatividade dos principais grupos funcionais.

Módulo I - Química Inorgânica

1. Conceitos gerais sobre compostos e ligações químicas
2. Quantidade química, relações mássicas em reações químicas
3. Propriedades das soluções aquosas e unidades de concentração
4. Termodinâmica química
5. Cinética Química
6. Equilíbrio químico e fatores que o afetam
7. Ácido e bases: reações, equilíbrio e volumetria
8. Reações de precipitação e equilíbrio de solubilidade
9. Equilíbrio de complexação
10. Reações de oxidação-redução e eletroquímica

Módulo II - Química Orgânica

1. Estrutura eletrônica das moléculas orgânicas
2. Grupos funcionais e características das moléculas orgânicas
3. Reações e mecanismos reacionais das moléculas orgânicas
4. Propriedades físicas e reatividade dos principais grupos funcionais