

QG Cursos Online**Conteúdo Programático****Disciplina: Química do Zero****Professores: Alan Belvino****Higor Valdez****João Carlos Terreso****Karinne Paula**

1. Conceitos básicos de química e conversão de unidades e regras de três.
2. Separação de misturas
3. Separação de misturas II
4. Estequiometria com massa molar
5. Estequiometria com número de avogadro
6. Estequiometria com volume molar
7. Modelos atômicos: Filósofos gregos, Dalton e Rutherford
8. Modelos atômicos: Bohr e Sommerfeld
9. Distribuição eletrônica
10. Átomos, espécies e relações atômicas (isótopos, isóbaros, isoeletrônicos e isótonos)
11. Tabela periódica
12. Propriedades periódicas
13. Ligações Químicas: A regra do octeto e ligação iônica
14. Ligações Químicas: Ligações covalentes
15. Ligações Químicas: Ligações metálicas e NOX
16. Geometria molecular
17. Polaridade das ligações e das moléculas
18. Forças intermoleculares e suas influências sobre o ponto de fusão, o ponto de ebulição e a solubilidade
19. Tipos de reações químicas
20. Introdução a química orgânica
21. Nomenclaturas orgânicas
22. Funções oxigenadas I
23. Funções oxigenadas II
24. Funções nitrogenadas
25. Isomeria
26. Isomeria geométrica
27. Isomeria plana
28. Carboidratos e proteínas

29. Reações de saponificação, formação de micelas, reações de transesterificações e formação de biodiesel
30. Oxidação de álcoois e fermentações
31. Radioatividade
32. Equilíbrio químico (Princípio de Le Chatelier)
33. Eletroquímica
34. Eletrólise