



### Conteúdo Programático 2019

1. Conceitos básicos de química e Conversão de unidades e regras de três.
2. Separação de misturas
3. Estequiometria com massa molar
4. Estequiometria com número de avogadro
5. Estequiometria com volume molar
6. Modelos atômicos: Filósofos gregos, dalton e rutherford
7. Modelos atômicos: Bohr e Sommerfeld
8. Distribuição eletrônica
9. Átomos, espécies e relações atômicas (isótopos, isóbaros, isoeletrônicos e isótonos)
10. Tabela periódica
11. propriedades periódicas
12. ligações químicas: regra do octeto e iônica
13. ligações químicas: covalentes
14. ligações químicas: metálica e NOX
15. Geometria molecular
16. polaridade das ligações e das moléculas
17. Forças intermoleculares e suas influências sobre o Ponto de fusão, o Ponto de ebulição e a Solubilidade
18. Tipos de reações químicas
19. Introdução a química orgânica
20. Nomenclatura Orgânica
21. Funções Oxigenadas I
22. Funções Oxigenadas II
23. Funções Nitrogenadas
24. Isomeria
25. Isomeria Geométrica
26. Carboidratos e Proteínas



27. Reações de Saponificação, Formação de Micelas, Reações de Transesterificações e Formação do Biodiesel
28. Oxidação de Álcoois e fermentações