



Sumário

Língua Portuguesa

1. Compreensão e interpretação de textos.	1
2. Gêneros e pologias textuais.	12
3. Funções da linguagem.	33
4. Coesão textual.	39
3. Ortografia (emprego das letras, do hífen e de iniciais maiúsculas ou minúsculas) e acentuação, incluindo conhecimentos sobre as novas normas.	52
4. Emprego de parônimos, homônimos e formas variantes.	76
5. Emprego das classes de palavras.	79
6. Períodos compostos por coordenação e subordinação.	127
7. Regência (verbal e nominal) e crase.	134
8. Concordância nominal e verbal.	153
9. Emprego dos tempos e modos verbais.	169
10. Pontuação.	169
11. Orações reduzidas.	178

Raciocínio Lógico

1. Taxas de variação de grandezas.	1
2. Razão e proporção com aplicações. Regra de três simples e composta.	9
3. Porcentagem.	30
4. Regularidades e padrões em sequências. 5. Progressão aritmética e progressão geométrica.	38
6. Juros simples e compostos.	50
6. Raciocínio Lógico: Introdução.	59
7. Conceitos Básicos de Raciocínio Lógico: Proposições; Valores Lógicos das Proposições; Sentenças Abertas; Número de Linhas da Tabela Verdade; Conectivos; Proposições Simples; Proposições Compostas.	65
8. Contingência.	84
9. Implicações Lógicas: Implicação entre Proposições; Propriedades das Implicações Lógicas.	86
10. Equivalências Lógicas: Equivalência entre Proposições; Equivalência entre Sentenças Abertas; Propriedade das Equivalências Lógicas.	90
11. Lógica da Argumentação: Argumento; Silogismo; Validade de um Argumento.	96

Legislação

1. Regime Jurídico dos Servidores Públicos Federais (Lei Federal nº 8.112/1990).	1
2. Lei de Acesso à Informação (Lei Federal 12.527/2011).	40
3. Estatuto da UFMS (Resolução Coun nº 35, de 13 de maio de 2011).	61
4. Regimento Geral da UFMS (Resolução Coun nº 78, de 22 de setembro de 2011).	73
5. Código de Ética Profissional dos servidores da UFMS (Resolução Coun nº 31, de 18 de junho de 2015).	92
6. Lei nº 11.091, de 12 de janeiro de 2005 e suas atualizações.	103

Conhecimentos Específicos

1. Segurança em laboratório.....	1
2. Armazenamento e descarte de materiais químicos.....	9
3. Materiais de laboratório: identificação de vidraria, equipamentos e demais utensílios	18
4. Normas para conservação de equipamentos, lavagem e esterilização de vidraria. Limpeza e higiene do laboratório	24
5. Uso e funcionamento de equipamentos no laboratório para agitação, aquecimento, centrifugação, processos de esterilização, medidas de pH e condutividade, pesagem (uso de balança comum e analítica), processos de purificação de água, conservação de produtos químicos, medidas analíticas (espectrofotometria, cromatografia, etc)	36
6. Conhecimento de química geral: ácidos, bases, tampões, diluições e unidades de medidas laboratoriais. 7. Princípios fundamentais para o preparo de soluções e reagentes.....	73
8. Processos reacionais.....	93
9. Conceito de pH e equilíbrio químico.....	100
10. Sistemas de óxido-redução.....	117
11. Termodinâmica e cinética química.....	131
12. Grupos funcionais e mecanismos de reações orgânicas.....	136
13. Reações inorgânicas.....	175
14. Gravimetria. 15. Volumetria.....	184
16. Métodos de separação.....	192
17. Tratamento de Resíduos: caracterização de substâncias desconhecidas; classes de resíduos; incompatibilidade de produto; segurança; tratamento químico; substâncias químicas perigosas	194