

## UNIVERSIDADE FEDERAL DE VIÇOSA - Campus Florestal Diretoria de Ensino Ensino Médio Federal



## **PROGRAMA DE DISCIPLINA - 2019**

DISCIPLINA: Química	
SÉRIE: 1 <sup>a</sup> N° DE AULAS SEMANAIS: 2 CARGA HORÁRIA ANUAL: 0	66:40:00
PROFESSOR: Luís Carlos Gouvêa  UNIDADES	N° AULAS
PRIMEIRO BIMESTRE	IV AULAS
TRIMEIRO BIMESTRE	
1. COMPOSIÇÃO E TRANSFORMAÇÃO DOS SISTEMAS MATERIAIS	6
- Matéria, massa, energia	
- Substâncias simples, compostas e alotrópicas	
- Misturas homogêneas e heterogêneas	
- Os estados físicos da matéria	
- Métodos de separação de misturas	
- Fenômenos físico e químico	
2. NOÇÕES ELEMENTARES DA ESTRUTURA DO ÁTOMO	6
- Histórico do átomo	
- As particulas do átomo: prótons, elétrons e nêutrons	
- Modelo atômico atual	
-Número atômico e Número de massa	
- Elemento químico	
- Isoátomos	
- Números quânticos e distribuição eletrônica dos níveis e subníveis	
→ Aula prática envolvendo um dos conteúdos estudados no bimestre	2
Avaliações: 1ª Intermediária:	2
2ª Intermediária:5,0 Pontos5,0	2
Avaliação Bimestral8,0 Pontos8,0	2
Trabalhos e Participação:2,0 Pontos	
TOTAL20,0 Pontos	
TOTAL DE AULAS	20

UNIDADES	N° AULAS	
SEGUNDO BIMESTRE		
3. CLASSIFIÇÃO PERIÓDICA DOS ELEMENTOS	6	
- Evolução da tabela periódica		
- Classificação dos elementos na tabela periódica		
- Propriedades aperiódicas		
-Principais diferenças entre metais e ametais		
-Propriedades periódicas		
4. LIGAÇÕES QUÍMICAS	6	
- Valência		
- Ligação iônica		
- Ligação covalente, normal e coordenada		
- Polaridade das ligações		
- Geometria molecular e polaridade de moléculas		
- Ligações intermoleculares: Van der Waals e pontes de hidrogênio		
- Número de oxidação		
→ Aula prática envolvendo um dos conteúdos estudados no bimestre	2	
Avaliações: 1ª Intermediária:6,0 Pontos6,0	2	
2ª Intermediária:6,0 Pontos6,0	2	
Avaliação Bimestral10,0 Pontos10	2	
Trabalhos e Participação:3,0 Pontos		
TOTAL25,0 Pontos		
TOTAL DE AULAS	20	

2ª Intermediária:       6,0 Pontos       2         Avaliação Bimestral.       10,0 Pontos       2         Trabalhos e Participação:       3,0 Pontos       2         TOTAL DE AULAS       20         QUARTO BIMESTRE         6. REAÇÕES INORGÂNICAS.       12         - Classificação das reaçções       - Reação de síntese         - Reação de decomposição       - Reação de simples troca         - Reação de dupla troca       - Balanceamentos das reações QuímicaS         → Aula prática envolvendo um dos conteúdos estudados no bimestre.       2         Avaliações: 1ª Intermediária:       7,5 Pontos.       2         2ª Intermediária:       7,5 Pontos.       2         Avaliação Bimestral.       12,0 Pontos       2         Trabalhos e Participação:       3,0 Pontos       30,0 Pontos			
- Caracterização das funções químicas - Ácidos: bases de Arrhenius, Brönsted, Lowry, e sais - Propriedades das funções inorgânicas - Classificação e nomenclatura de ácidos, bases, sais e óxidos.  → Aula prática envolvendo um dos conteúdos estudados no bimestre			12
Ácidos: bases de Arrhenius, Brönsted, Lowry, e sais       2         -Propriedades das funções inorgânicas       2         -Classificação e nomenclatura de ácidos, bases, sais e óxidos.       2         Avaliações: 1ª Intermediária:       6,0 Pontos         2ª Intermediária:       6,0 Pontos         Avaliação Bimestral       10,0 Pontos         Trabalhos e Participação:       3,0 Pontos         TOTAL       25,0 Pontos         TOTAL DE AULAS         QUARTO BIMESTRE         6. REAÇÕES INORGÂNICAS       12         - Classificação das reaçções       - Reação de sintese         - Reação de decomposição       - Reação de dupla troca         - Balanceamentos das reações QuímicaS       → Aula prática envolvendo um dos conteúdos estudados no bimestre       2         Avaliações: 1ª Intermediária:       7,5 Pontos       2         2ª Intermediária:       7,5 Pontos       2         2 Avaliação Bimestral       12,0 Pontos       2         Trabalhos e Participação:       3,0 Pontos       2         TOTAL       30,0 Pontos       30,0 Pontos	), FUNÇUES MUNUAMEAS		12
Ácidos: bases de Arrhenius, Brönsted, Lowry, e sais       2         -Propriedades das funções inorgânicas       2         -Classificação e nomenclatura de ácidos, bases, sais e óxidos.       2         Avaliações: 1ª Intermediária:       6,0 Pontos         2ª Intermediária:       6,0 Pontos         Avaliação Bimestral       10,0 Pontos         Trabalhos e Participação:       3,0 Pontos         TOTAL       25,0 Pontos         TOTAL DE AULAS         QUARTO BIMESTRE         6. REAÇÕES INORGÂNICAS       12         - Classificação das reaçções       - Reação de sintese         - Reação de decomposição       - Reação de dupla troca         - Balanceamentos das reações QuímicaS       → Aula prática envolvendo um dos conteúdos estudados no bimestre       2         Avaliações: 1ª Intermediária:       7,5 Pontos       2         2ª Intermediária:       7,5 Pontos       2         2 Avaliação Bimestral       12,0 Pontos       2         Trabalhos e Participação:       3,0 Pontos       2         TOTAL       30,0 Pontos       30,0 Pontos	- Caracterização das funções químicas		
Propriedades das funções inorgânicas  - Classificação e nomenclatura de ácidos, bases, sais e óxidos.  → Aula prática envolvendo um dos conteúdos estudados no bimestre		is	
→ Aula prática envolvendo um dos conteúdos estudados no bimestre.         2           Avaliações: 1ª Intermediária:         6,0 Pontos.           2ª Intermediária:         6,0 Pontos.           Avaliação Bimestral.         10,0 Pontos.           Trabalhos e Participação:         3,0 Pontos           TOTAL.         25,0 Pontos           QUARTO BIMESTRE           6. REAÇÕES INORGÂNICAS.         12           - Classificação das reaçções         12           - Reação de decomposição         12           - Reação de decomposição         12           - Reação de dupla troca         12           - Balanceamentos das reações QuímicaS         2           → Aula prática envolvendo um dos conteúdos estudados no bimestre         2           Avaliações: 1ª Intermediária:         7,5 Pontos.         2           2ª Intermediária:         7,5 Pontos.         2           Avaliação Bimestral.         12,0 Pontos.         2           Trabalhos e Participação:         3,0 Pontos         30,0 Pontos			
Avaliações: 1ª Intermediária:	l - Classificação e nomenclatura de ácidos, bases, sais	s e óxidos.	
2º Intermediária: 6,0 Pontos.  Avaliação Bimestral. 10,0 Pontos. 2  Trabalhos e Participação: 3,0 Pontos  TOTAL	→ Aula prática envolvendo um dos conteúdos	s estudados no bimestre	2
2ª Intermediária:       6,0 Pontos.         Avaliação Bimestral.       10,0 Pontos.         Trabalhos e Participação:       3,0 Pontos         TOTAL.       25,0 Pontos         QUARTO BIMESTRE         6. REAÇÕES INORGÂNICAS.       12         - Classificação das reaçções       - Reação de síntese         - Reação de decomposição       - Reação de deimples troca         - Reação de dupla troca       - Balanceamentos das reações QuímicaS         → Aula prática envolvendo um dos conteúdos estudados no bimestre.       2         Avaliações: 1ª Intermediária:       7,5 Pontos.       2         2 a Intermediária:       7,5 Pontos.       2         Avaliação Bimestral.       12,0 Pontos.       2         Trabalhos e Participação:       3,0 Pontos         TOTAL.       30,0 Pontos	Avaliações: 1ª Intermediária:	6,0 Pontos	2
Avaliação Bimestral	2ª Intermediária:	6,0 Pontos	
Trabalhos e Participação:       3,0 Pontos         TOTAL       25,0 Pontos         QUARTO BIMESTRE         6. REAÇÕES INORGÂNICAS.       12         - Classificação das reaçções       - Reação de síntese         - Reação de decomposição       - Reação de simples troca         - Reação de dupla troca       - Balanceamentos das reações QuímicaS         → Aula prática envolvendo um dos conteúdos estudados no bimestre.       2         Avaliações: 1ª Intermediária:       7,5 Pontos.       2         Avaliação Bimestral.       12,0 Pontos.       2         Trabalhos e Participação:       3,0 Pontos       2         TOTAL       30,0 Pontos       30,0 Pontos	Avaliação Bimestral	10,0 Pontos	_
TOTAL DE AULAS       20         QUARTO BIMESTRE         6. REAÇÕES INORGÂNICAS	Trabalhos e Participação:	3,0 Pontos	2
QUARTO BIMESTRE         6. REAÇÕES INORGÂNICAS	TOTAL	25,0 Pontos	
6. REAÇÕES INORGÂNICAS	TOTAL DE AULAS		20
- Classificação das reaçções - Reação de síntese - Reação de análise - Reação de decomposição - Reação de simples troca - Reação de dupla troca - Balanceamentos das reações QuímicaS - Aula prática envolvendo um dos conteúdos estudados no bimestre.  2  Avaliações: 1ª Intermediária:		RTO BIMESTRE	1
- Classificação das reaçções - Reação de síntese - Reação de análise - Reação de decomposição - Reação de simples troca - Reação de dupla troca - Balanceamentos das reações QuímicaS  → Aula prática envolvendo um dos conteúdos estudados no bimestre.  2  Avaliações: 1ª Intermediária:			12
- Reação de síntese - Reação de análise - Reação de decomposição - Reação de simples troca - Reação de dupla troca - Balanceamentos das reações QuímicaS  → Aula prática envolvendo um dos conteúdos estudados no bimestre.  2  Avaliações: 1ª Intermediária: 7,5 Pontos 2  2ª Intermediária: 7,5 Pontos 2  Avaliação Bimestral 12,0 Pontos 2  Trabalhos e Participação: 3,0 Pontos  TOTAL 30,0 Pontos			12
- Reação de análise - Reação de decomposição - Reação de simples troca - Reação de dupla troca - Balanceamentos das reações QuímicaS  → Aula prática envolvendo um dos conteúdos estudados no bimestre	, , , , , , , , , , , , , , , , , , , ,		
- Reação de decomposição - Reação de simples troca - Reação de dupla troca - Balanceamentos das reações QuímicaS  → Aula prática envolvendo um dos conteúdos estudados no bimestre. 2  Avaliações: 1ª Intermediária: 7,5 Pontos. 2  2ª Intermediária: 7,5 Pontos. 2  Avaliação Bimestral. 12,0 Pontos. 2  Trabalhos e Participação: 3,0 Pontos  TOTAL. 30,0 Pontos			
- Reação de simples troca - Reação de dupla troca - Balanceamentos das reações QuímicaS  → Aula prática envolvendo um dos conteúdos estudados no bimestre. 2  Avaliações: 1ª Intermediária: 7,5 Pontos. 2  2ª Intermediária: 7,5 Pontos. 2  Avaliação Bimestral. 12,0 Pontos. 2  Trabalhos e Participação: 3,0 Pontos  TOTAL. 30,0 Pontos			
- Reação de dupla troca - Balanceamentos das reações QuímicaS  → Aula prática envolvendo um dos conteúdos estudados no bimestre			
- Balanceamentos das reações QuímicaS  → Aula prática envolvendo um dos conteúdos estudados no bimestre			
→ Aula prática envolvendo um dos conteúdos estudados no bimestre. 2   Avaliações: 1ª Intermediária: 7,5 Pontos. 2   2ª Intermediária: 7,5 Pontos. 2   Avaliação Bimestral. 12,0 Pontos. 2   Trabalhos e Participação: 3,0 Pontos   TOTAL. 30,0 Pontos			
Avaliações: 1ª Intermediária:       7,5 Pontos       2         2ª Intermediária:       7,5 Pontos       2         Avaliação Bimestral       12,0 Pontos       2         Trabalhos e Participação:       3,0 Pontos       2         TOTAL       30,0 Pontos	, -	. 1 1 1	2
2ª Intermediária:       7,5 Pontos       2         Avaliação Bimestral       12,0 Pontos       2         Trabalhos e Participação:       3,0 Pontos         TOTAL       30,0 Pontos	Auia pratica envolvendo um dos comeddos	s estudados no dimesire	<u>∠</u>
2ª Intermediária:       7,5 Pontos       2         Avaliação Bimestral       12,0 Pontos       2         Trabalhos e Participação:       3,0 Pontos         TOTAL       30,0 Pontos	Avaliacões: 1ª Intermediária:	7.5 Pontos	2
Avaliação Bimestral		ŕ	
Trabalhos e Participação:3,0 Pontos  TOTAL30,0 Pontos		·	2
TOTAL30,0 Pontos		·	
	• 1		
TOTAL DE AULAS 20	TOTAL DE AULAS		20
TOTAL ANUAL DE AULAS 80		DE AULAS	

Data: 04/02/2019.