



Roteiro de Estudos e Avaliações
Componente Curricular: QUÍMICA – EM
Professores Célia e Cleber – Sala 1

Horário de Atendimento	
Segunda-Feira	09h30 às 22h
Terça-feira	13h40 às 22h
Quarta-feira	13h40 às 22h
Quinta-feira	13h40 às 22h
Sexta-feira	16h10 às 20h20

Série	Unidade	Avaliação	Conteúdo	Material de Apoio
1º ano - EM	UE 01	Prova 01: 7,0 pontos	<ul style="list-style-type: none"> Tema 1: Substâncias no cotidiano. Da página 17 até a página 36 	<ul style="list-style-type: none"> Pg. 28 – Indicativo de vídeo: Propriedades da matéria. Ciências – Ensino Fundamental – Anos Finais – Vol. 4.
		Trabalho 01: 3,0 pontos	<ul style="list-style-type: none"> Tema 2: Transformações Químicas. Da página 37 até a página 46 	
	UE 02	Prova 02: 7,0 pontos	<ul style="list-style-type: none"> Tema 1: Reações de combustão. Da página 47 até a página 57 	<ul style="list-style-type: none"> Pg. 48 – Indicativo de Vídeo: Controle de qualidade dos combustíveis. Química Vol 1. Pg. 54 – Indicativo de Vídeo: Energia. Ciências – E. F. – Anos Finais – Vol 4. Pg. 61 – Indicativo de Vídeo: Estrutura da Matéria. Ciências – E. F. – Anos Finais. Vol. 4
		Trabalho 02: 3,0 pontos	<ul style="list-style-type: none"> Tema 2: Constituição da matéria. Da página 58 até a página 70 	
	UE 03	Trabalho 03: 3,0 pontos	<ul style="list-style-type: none"> Tema 1: Processo de obtenção da cal. Da página 71 até a página 93 	<ul style="list-style-type: none"> A Tabela Periódica encontra-se no final do vol. 2. Produção da Cal no blog de Química Tabela periódica no Links do site da escola.
		Prova 03: 7,0 pontos	<ul style="list-style-type: none"> Tema 2: Tabela Periódica. Da página 94 até a página 101 	
	UE 04	Prova 04: 7,0 pontos	<ul style="list-style-type: none"> Tema 1: A fermentação e a produção do álcool comum. Da página 102 até a página 114 	<ul style="list-style-type: none"> Pg. 103 – Indicativo de Vídeo: Fermentação. Química Vol 1.
		Trabalho 04: 3,0 pontos	<ul style="list-style-type: none"> Tema 2: Como se expressa a concentração do álcool. Tema 3: A energia nas reações Químicas. Da página 115 até a página 128 	

Sites para consulta:

www.ceejax.com

<http://quimicaceejamax.blogspot.com.br/>

E-mail: quimicaceejamax@gmail.com



Roteiro de Estudos e Avaliações
Componente Curricular: QUÍMICA – EM
Professores Célia e Cleber – Sala 1

Horário de Atendimento	
Segunda-Feira	09h30 às 22h
Terça-feira	13h40 às 22h
Quarta-feira	13h40 às 22h
Quinta-feira	13h40 às 22h
Sexta-feira	16h10 às 20h20

Série	Unidade	Avaliação	Conteúdo	Material de Apoio
2º ano - EM	UE 05	Prova 05: 7,0 pontos	<ul style="list-style-type: none"> Tema 1: A eletricidade e o modelo atômico de Thomson. Tema 2: A descoberta do núcleo e o modelo atômico de Rutherford. Da página 09 até a página 25 	<ul style="list-style-type: none"> Procure no YouTube: 1- Eletrização por atrito; 2- Experimento de Rutherford.
		Trabalho 05: 3,0 pontos	<ul style="list-style-type: none"> Tema 3: Radiações, núcleo e a energia nuclear. Da página 26 até a página 39 	
	UE 06	Prova 06: 7,0 pontos	<ul style="list-style-type: none"> Tema 1: O modelo atômico de Bohr e as ligações Químicas. Da página 40 até a página 61 	<ul style="list-style-type: none"> Pg. 53 – Indicativo de Vídeo: Ligações Químicas. Química Vol 2.
		Trabalho 06: 3,0 pontos	<ul style="list-style-type: none"> Tema 2: As propriedades e as estruturas das substâncias moleculares. Da página 62 até a página 69 	
	UE 07	Prova 07: 7,0 pontos	<ul style="list-style-type: none"> Tema 1: Água, um bem que precisa ser preservado. Tema 2: Poluição e tratamento da água. Da página 71 até a página 84 	<ul style="list-style-type: none"> Procure no YouTube: Estação de tratamento de água. Vídeo Aula: Tratamento de Água: https://youtu.be/DDfCFvP7FrQ
		Trabalho 07: 3,0 pontos	<ul style="list-style-type: none"> Tema 3: A água é nosso principal solvente. Da página 86 até a página 99 	
	UE 08	Prova 08: 7,0 pontos	<ul style="list-style-type: none"> Tema 1: Os ácidos, as bases, os sais e os óxidos. Tema 2: Os metais: sua importância econômica e como são obtidos. Da página 101 até a página 126 	<ul style="list-style-type: none"> Pg. 131 – Indicativo de Vídeo: Por dentro da pilha. Química Vol 2.
		Trabalho 08: 3,0 pontos	<ul style="list-style-type: none"> Tema 3: A energia elétrica e as reações de oxirredução. Da página 128 até a página 134 	

Sites para consulta:

www.ceejax.com

<http://quimicaceejamax.blogspot.com.br/>

E-mail: quimicaceejamax@gmail.com

Roteiro de Estudos e Avaliações
Componente Curricular: QUÍMICA – EM
Professores Célia e Cleber – Sala 1

Horário de Atendimento	
Segunda-Feira	09h30 às 22h
Terça-feira	13h40 às 22h
Quarta-feira	13h40 às 22h
Quinta-feira	13h40 às 22h
Sexta-feira	16h10 às 20h20

Série	Unidade	Avaliação	Conteúdo	Material de Apoio
3º ano - EM	UE 09	Prova 09: 7,0 pontos	<ul style="list-style-type: none"> Tema 1: Nossa atmosfera e o modelo cinético molecular. Tema 2: A rapidez das reações químicas e como ela pode ser alterada. Da página 10 até a página 33 	<ul style="list-style-type: none"> Pg. 29 – Indicativo de Vídeo: Reações Químicas. Química Vol 3. Indicativo de Vídeo: Efeito Estufa. Biologia Vol 1. Vídeo aula: Cinética da Reações Químicas: https://youtu.be/USH7VBwpaGo
		Trabalho 09: 3,0 pontos	<ul style="list-style-type: none"> Tema 3: Umidade relativa, pressão de vapor e equilíbrio. Da página 35 até a página 41 	
	UE 10	Prova 10: 7,0 pontos	<ul style="list-style-type: none"> Tema 1: Os oceanos reguladores do clima terrestre e fontes de matéria prima. Da página 42 até a página 50 	<ul style="list-style-type: none"> Pg. 60 – Indicativo de Vídeo: A importância do pH. Química Vol 3.
		Trabalho 10: 3,0 pontos	<ul style="list-style-type: none"> Tema 2: O equilíbrio iônico da água e o pH. Da página 52 até a página 65 	
	UE 11	Prova 11: 7,0 pontos	<ul style="list-style-type: none"> Tema 1: Recursos não renováveis: petróleo, gás natural e carvão. Tema 2: O átomo de carbono e os compostos orgânicos. Da página 66 até a página 87 	<ul style="list-style-type: none"> Procure no Youtube.com vídeos referentes à formação do petróleo. Procure no Youtube.com vídeos referentes à Química Orgânica. Vídeo aula: Estudo e características do Carbono: https://youtu.be/y12yUGEZJlo
		Trabalho 11: 3,0 pontos	<ul style="list-style-type: none"> Tema 3: Os bicompostíveis e as funções oxigenadas. Da página 88 até a página 101 	
	UE 12	Trabalho 12: 3,0 pontos	<ul style="list-style-type: none"> Tema 1: Polímeros naturais: o que são e quais suas características Da página 102 até a página 110 	<ul style="list-style-type: none"> Procure no Youtube.com vídeos referentes aos Polímeros.
		Prova 12: 7,0 pontos	<ul style="list-style-type: none"> Tema 2: Polímeros sintéticos. Tema 3: Produtos de higiene. Da página 112 até a página 128 	

Validação	Prova: 10,0 pontos	<ul style="list-style-type: none"> Textos de apoio; Questões referentes ao estudo realizado. 	ATENÇÃO: CASO TENHA TROCADO ALGUMA PROVA LEIA A UNIDADE QUE TROCOU, POIS PODERÁ HAVER QUESTÕES DESSA UNIDADE NA VALIDAÇÃO.
------------------	-----------------------	--	---

Sites para consulta:

www.ceejax.com

<http://quimicaceejamax.blogspot.com.br/>

E-mail: quimicaceejamax@gmail.com