

FICHA DE ORIENTAÇÃO AOS ALUNOS - FOA

AR2/24 DE QUÍMICA/CAMIL – 2º ANO EM

Duração: 120 min.

Ler:	Arquivos disponibilizados no EB VIRTUAL e/ou na Sala de aula.
Estudar:	Estudar pelos exercícios postados no EB VIRTUAL e/ou em sala de aula.
Refazer:	Baterias de exercícios propostas pelo professor durante o trimestre.
Rever:	Baterias de exercícios propostas pelo professor durante o trimestre.

Material a ser trazido pelo aluno

Caneta esferográfica com tinta azul ou preta, lápis e borracha.

Não será permitido


Material de consulta de qualquer natureza, corretivo, aparelho celular e empréstimo de material durante a realização da prova.

Fontes de Consulta para Estudo

- Anotações das aulas.

- Notas de aula, lista de exercícios e arquivos postados no EB VIRTUAL.

DISCIPLINA	Sequência Didática	Detalhamento do Objeto do Conhecimento
QUÍMICA - FGB	Nº 4 – Eletroquímica	1) Número de oxidação; 2) Conceitos básicos de oxidação e redução; 3) Reações de oxirredução; 4) Pilhas; 5) Eletrólise ígnea; 6) Eletrólise aquosa; 7) Aplicações de potencial de redução.
	Nº 5 – Termoquímica	1) Calor e unidades de medida; 2) Reações endotérmicas e exotérmicas; 3) Entalpia e variação de entalpia; 4) Equação termoquímica; 5) Tipos de calor de reação (entalpia de combustão e de formação); 6) Lei de Hess; 7) Energia de ligação.

QUÍMICA - CAMIL	Nº 5 – REDOX	<p>1) Número de oxidação;</p> <ul style="list-style-type: none"> - Determinação do Nox dos elementos constituintes de um composto químico neutros ou iônicos; <p>2) Conceitos básicos de oxidação e redução;</p> <ul style="list-style-type: none"> - Associar o aumento do Nox de um elemento ao processo de oxidação como perda de elétrons, que têm carga negativa e de diminuição do Nox de um elemento ao processo de redução como ganho de elétrons. <p>3) Reações de oxirredução;</p> <ul style="list-style-type: none"> - Compreender que a reação de oxirredução é um tipo de reação em que há mudança de Nox de alguns elementos dos reagentes em relação aos produtos. <p>4) Balanceamento de Reações por método Redox</p> <ul style="list-style-type: none"> - Balancear uma reação química utilizando o método de balanceamento por oxirredução. - Relacionar a substância que sofre redução como o Agente Oxidante e a substância que sofre oxidação como o Agente Redutor.
Professores - Ass. / Nome por extenso:	<p>Camila Santos Suniga Tozatti</p> 	<p>Aloizio de Oliveira - CAMIL</p> 