

## PLANO DE ESTUDOS PARA O EXAME FINAL

### Dicas de estudos e organizações para o Exame Final



### EXAME FINAL DE QUÍMICA

<b>Professor (a):</b>	<b>MICHELE DA ROSA KOPSCHINA</b>		
<b>Turmas:</b>	<b>231 E 232</b>		
<b>Ano letivo:</b>	<b>2023</b>		
<b>Instrumento de Avaliação:</b>			
<b>Instrumento Avaliativo</b>	<b>Conteúdos Específicos</b>	<b>Peso</b>	<b>Data e formato de entrega</b>
Exame final de QUÍMICA	<p><b>Conteúdo do 1º semestre – Referentes PA, P1 e PRec:</b></p> <p><b>1.</b> Eletroquímica – Pilhas e metais de sacrifício.</p> <p><b>Conteúdo do 2º semestre – Referente PA, P1 e PRec:</b></p> <p><b>2.</b> Estrutura orgânica – Identificar diferentes tipos de fórmulas (molecular, estrutural plana e de traços), bem como identificar tipos de ligações (simples, dupla ou tripla) e nomear as estruturas orgânicas de diferentes funções.</p> <p><b>3.</b> Funções orgânicas – Indicar quais funções estão presentes nas estruturas orgânicas e as propriedades das funções (solubilidade e ponto de ebulição).</p> <p><b>4.</b> Reações orgânicas - Oxidação de álcoois; esterificação; neutralização e saponificação.</p>	10,0	<p>11/12/2023 2ª feira - tarde</p> <p>PRESENCIAL 9º e 10º período da tarde</p>
<b>Orientações gerais do componente</b>			
<ul style="list-style-type: none"> <li>✓ A prova está organizada em 20 questões, sendo 5 referentes ao conteúdo do 1º semestre (PA, P1 e PRec) e 15 referentes ao conteúdo do 2º semestre (PA, P1 e PRec).</li> <li>✓ Justificar as respostas, pois, justificativas fundamentadas na teoria química podem auxiliar na correção e melhorar sua nota!</li> <li>✓ Rever todas as questões das avaliações (PA, P1 e PRec) do 1º e 2º semestre referentes aos conteúdos indicados acima em conteúdos específicos.</li> </ul>			