

**MAPA DE QUÍMICA GERAL E ORGÂNICA****Nome:** Suháila Orba Abib**R.A:** 23260509-5**Disciplina:** Química Geral e Orgânica**INSTRUÇÕES PARA REALIZAÇÃO DA ATIVIDADE**

- 2. Todos os campos acima (cabeçalho) deverão ser devidamente preenchidos.**
3. O(A) aluno(a) deverá utilizar este modelo padrão para realizar a atividade.
4. Esta atividade deverá ser realizada **individualmente**. Caso identificada cópia indevida de colegas, as atividades de ambos serão zeradas. Também serão zeradas atividades que contiverem partes de cópias da Internet ou livros sem as devidas referências e citações de forma correta.
5. Para realizar esta atividade, leia atentamente as orientações e atente-se ao comando da questão. Procure argumentar de forma clara e objetiva, de acordo com o conteúdo da disciplina. Certifique-se que tenha assistido aos vídeos de apoio disponíveis na sala do café.
6. Neste arquivo resposta, coloque apenas as respostas identificadas de acordo com as questões.
7. Após terminar o seu arquivo resposta, salve o documento em PDF e o nomeie identificando a disciplina correspondente, para evitar que envie o MAPA na disciplina errada. Envie o arquivo resposta na página da atividade MAPA, na região inferior no espaço destinado ao envio das atividades.

**FORMATAÇÃO EXIGIDA**

- 2. O documento deverá ser salvo no formato PDF (.pdf).**
3. Tamanho da fonte: 12
4. Cor: Automático/Preto.
5. Tipo de letra: Arial.
6. Alinhamento: Justificado.
7. Espaçamento entre linhas de 1.5.
8. Arquivo Único.

**ATENÇÃO****VALOR DA ATIVIDADE: 3.5**

Esta atividade deve ser realizada utilizando o formulário abaixo. Apague as informações que estão escritas em vermelho, pois são apenas demonstrações e instruções para te auxiliar, e, posteriormente, preencha todos os campos com suas palavras/imagens.

1) a)

Foi dissolvido o corante totalmente, pois as moléculas da água estavam com uma concentração de temperatura alta (aquecida), fazendo com que o soluto se diluir-se de forma mais rápida.

b) Já a água gelada, estava em um concentração de temperatura muito baixa (fria), bloqueando as moléculas da água de se misturarem com a do corante. Tendo um grande dificuldade de disolver e demorar mais tempo.

c)



QUENTE



GELADA

2)a)

O comprimido macetado dissolverá mais rápido.

b)

O estado em que o soluto está em relação ao solvente, dependendo da área de superfície que vai estar exposta, acelerando o processo de diluição.

c) É a cinética química ou teoria das colisões, onde quanto maior for a área de superfície aumentam as colisões entre os reagentes; como o comprimido em pó

consegue ter maior número de moléculas que entram em contato com água de forma mais rápida. Tendo uma maior apresentação dos reagentes ao solvente.

## **REFERÊNCIAS**