



INSTITUTO FEDERAL SUL RIO GRANDENSE
CAMPUS SAPUCAIA DO SUL

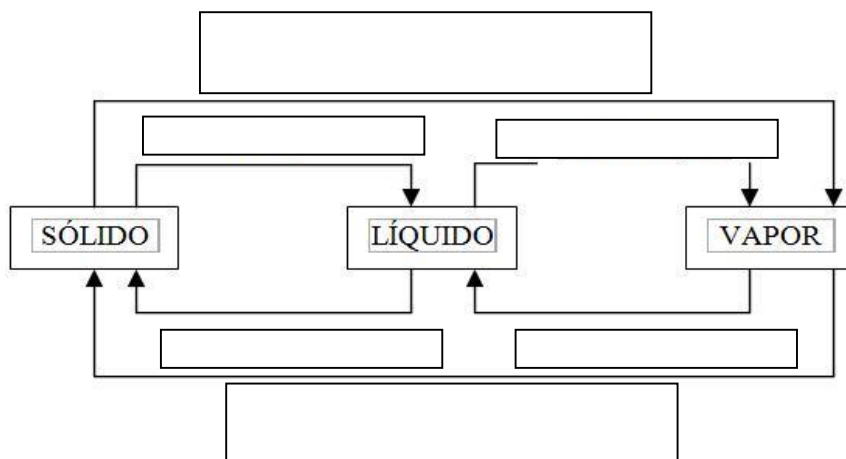
Curso:

Disciplina: Química

Prof. Rodrigo Pinheiro da Silva

Exercícios:

- 1) Qual a definição para: volume, massa, peso, pressão, densidade, temperatura e calor.
- 2) Qual as unidades para essas grandezas físicas?
- 2) O ponto de fusão do cobre é igual a 1083°C e o ponto de ebulição é de 2310°C . Assinale a alternativa que indica corretamente o estado físico do cobre em 20°C , 100°C , 1000°C e 2500°C , respectivamente:
 - a) sólido, sólido, líquido, gasoso.
 - b) Sólido, sólido, sólido, sólido.
 - c) Sólido, sólido, sólido, gasoso.
 - d) Sólido, sólido, sólido, líquido.
 - e) Sólido, líquido, líquido, gasoso.
- 2) O naftaleno, comercialmente conhecido como naftalina, empregado para evitar baratas em roupas, funde em temperaturas superiores a 80°C . Sabe-se que bolinhas de naftalina, à temperatura ambiente, têm suas massas constantemente diminuídas, terminando por desaparecer sem deixar resíduo. Essa observação pode ser explicada pelo fenômeno da:
 - a) fusão.
 - b) sublimação.
 - c) solidificação.
 - d) liquefação.
 - e) ebulição.
- 3) Indique a mudança de estado físico que é sugerido por cada uma das fases.



- 4) O que você entende por efeito estufa?
- 5) Quais as principais causas do efeito estufa?
- 6) Dê alguns exemplos de alguns gases causadores do efeito estufa.
- 7) Qual a definição de corpo, objeto, sistema, energia e transformação da matéria