



INSTITUTO FEDERAL SUL RIO GRANDENSE  
CAMPUS SAPUCAIA DO SUL

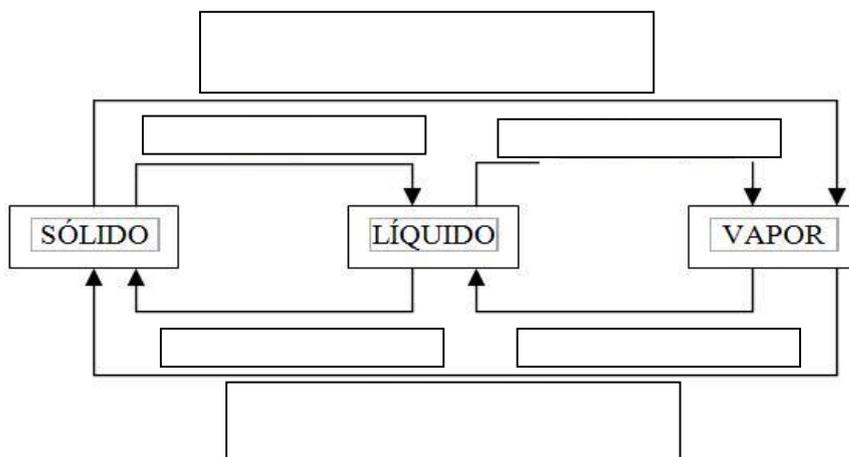
Curso:

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  $1083^{\circ}\text{C}$  e o ponto de ebulição é de  $2310^{\circ}\text{C}$ . Assinale a alternativa que indica corretamente o estado físico do cobre em  $20^{\circ}\text{C}$ ,  $100^{\circ}\text{C}$ ,  $1000^{\circ}\text{C}$  e  $2500^{\circ}\text{C}$ , 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  $80^{\circ}\text{C}$ . 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