

## Verificação de aprendizagem - Bloco 1 - Aula 5

### Mistura de substâncias

- 1) Em um laboratório como diferenciar uma substância pura de uma mistura?
- 2) Esboce um gráfico (curva de aquecimento), indicando as mudanças de estado físico, para substância pura.
- 3) Esboce um gráfico (curva de aquecimento), indicando as mudanças de estado físico, para mistura comum.
- 4) Esboce um gráfico (curva de aquecimento), indicando as mudanças de estado físico, para mistura azeotrópica.
- 5) Esboce um gráfico (curva de aquecimento), indicando as mudanças de estado físico, para mistura eutética.
- 6) Qual é a definição de uma mistura eutética?
- 7) Qual é a definição de uma mistura azeotrópica?
- 8) Um material no laboratório está no estado líquido e apresenta ponto de ebulição constante. Podemos afirmar, com certeza, que se trata de uma substância pura? Justifique.
- 9) Um material sólido é recebido no laboratório, feito aquecimento constata-se que a fusão é constante, podemos afirmar que trata-se de uma substância pura? Justifique.