

1. Um gobelé contém uma mistura de água, acetona, cloreto de sódio e cloreto de prata. Inicialmente, separou-se o cloreto de prata depositado no fundo do gobelé. Para separar os restantes 3 componentes e recuperar todos, aplicou-se uma destilação simples.

| Substância       | p.f. [°C] | p.e. [°C] | Solubilidade em água |
|------------------|-----------|-----------|----------------------|
| Acetona          | -95,0     | 56,0      | Sim                  |
| Cloreto de sódio | 801,0     | 1413,0    | Sim                  |
| Cloreto de prata | 456,0     | 1547,0    | Não                  |
| Água             | 0,0       | 100,0     | -                    |

- 1.1. Qual dos líquidos apresentados é o mais volátil\_\_\_\_\_.
- 1.2. Qual a primeira substância a ser destilada\_\_\_\_\_.
- 1.3. Aos 25°C a acetona encontra-se no(s) estado(s)\_\_\_\_\_.
- 1.4. Qual é o processo necessário para separar o cloreto de prata dos restantes componentes\_\_\_\_\_.