

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\_\_\_\_\_.