1. Um gobéle 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 25ºC a acetona encontra-se no(s) estado(s)_____.
1.4. Qual é o processo necessário para separar o cloreto de prata dos restantes componentes_____.

LIVEWORKSHEETS