

Nome: \_\_\_\_\_

Professor: Monica dos Santos Martins

Série: 2º ano - Química

Data: \_\_\_\_\_

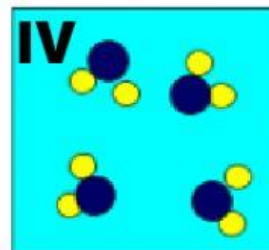
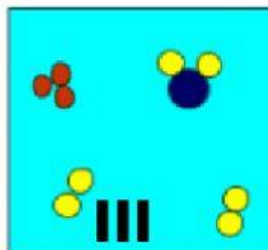
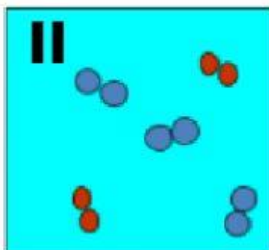
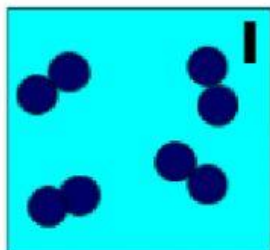
# QUÍMICA – 1º BIMESTRE

1. Complete o quadro a seguir de acordo com o que foi visto na aula.

| Estado \ Propriedade | Sólido | Líquido | Gasoso |
|----------------------|--------|---------|--------|
| Forma                |        |         |        |
| Volume               |        |         |        |



2) Considere os sistemas a seguir, em que os átomos são representados por esferas:



I - Determine onde encontramos:

- a) Substância pura;
- b) Mistura;
- c) Somente substância simples;
- d) Somente substância composta.

II) Considere apenas o sistema III, determine:

- a) O número de átomos presentes;
- b) O número de elementos químicos;
- c) O número de moléculas;
- d) O número de substâncias;
- e) O número de substâncias diatômicas.

3. Descreva os processos de transformação da matéria envolvidos na charge abaixo:

Leia a charge de Maurício de Souza abaixo com atenção:



4. Para a separação de misturas homogêneas líquido com líquido, usamos o processo de:

- A) Evaporação.
- B) Decantação.
- C) Destilação Fracionada.
- D) Filtração.
- E) Sublimação.

5. A melhor maneira de separar os três componentes de uma mistura de areia com solução aquosa de sal é:

- A) filtrar e destilar.
- B) destilar e filtrar.
- C) decantar e filtrar.
- D) filtrar e decantar.
- E) destilar e decantar.

