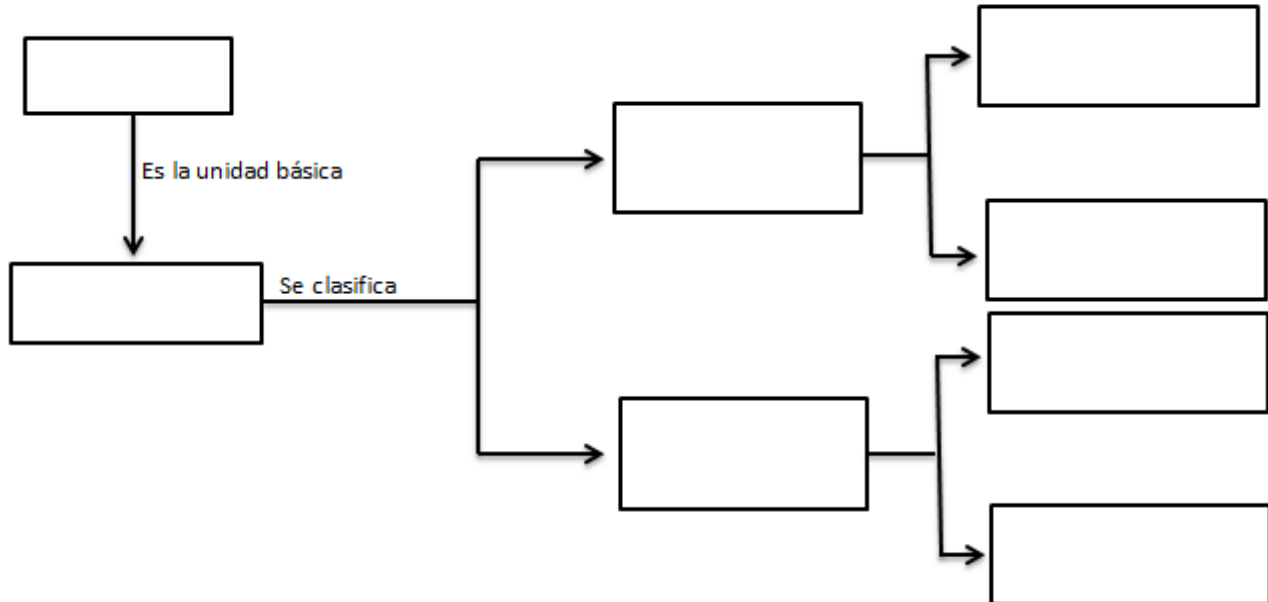


# DISOLUCIONES

## GUÍA DE EJERCICIOS

I. **Actividad n° 1:** completa el siguiente esquema con los conceptos vistos sobre la clasificación de la materia.



II. **VERDADERO Y FALSO:** Lee atentamente las siguientes afirmaciones, posteriormente indica si son verdaderas (V) o falsas (F). Justifica las falsas. (1 punto c/u).

- \_\_\_ La materia se puede clasificar en sustancias puras y mezclas homogéneas
- \_\_\_ El esmog es una disolución, en donde el disolvente se encuentra en estado gaseoso.
- \_\_\_ El sulfato de cobre ( $\text{CuSO}_4$ ) puede considerarse una sustancia pura debido a que es un elemento químico.
- \_\_\_ A las sustancias que, al disolverse en agua, no conducen la electricidad se les llama disoluciones no electrolíticas.
- \_\_\_ El etanol es un soluto que no conduce la electricidad, por lo tanto, es un no electrolito.
- \_\_\_ Una disolución es la diferencia entre el soluto y el disolvente.

7. \_\_\_\_\_ Las sustancias que conforman una disolución no se pueden observar a simple vista, ni tampoco usando un microscopio.
8. \_\_\_\_\_ Las sustancias puras se identifican por tener una composición definida, con propiedades físicas y químicas características.
9. \_\_\_\_\_ El ácido clorhídrico (HCl) es un electrolito fuerte, debido que se disocia completamente.
10. \_\_\_\_\_ Una disolución está formada por un soluto líquido y un disolvente gaseoso, por lo que el estado físico de la disolución sería líquido.

III. **Desarrollo:** Realiza las siguientes preguntas

1. Indica si las siguientes sustancias corresponden a una sustancia pura o mezcla

Humo \_\_\_\_\_ Jugo de frutas \_\_\_\_\_

Jarabe \_\_\_\_\_ Vinagre \_\_\_\_\_

Sulfato de cobre ( $\text{CuSO}_4$ ) \_\_\_\_\_ Amalgama \_\_\_\_\_

Sodio \_\_\_\_\_ Bronce \_\_\_\_\_

Hidróxido de sodio \_\_\_\_\_ Bromo \_\_\_\_\_

Aluminio \_\_\_\_\_ CO \_\_\_\_\_

Agua con azúcar \_\_\_\_\_ Sacarosa \_\_\_\_\_

2. Completa las siguientes disoluciones iónicas en disolución acuosa

