

### Actividad

1. La solución química es una muestra homogénea
2. Esta conformada por soluto y solvente
3. **Insaturada**

Hay muy poca soluto para tanto solvente, ejemplo: se echa poca cafe en bastante agua

### **Concentrada**

Que esta en su punto adecuado, ejemplo: un cafe bien echo

### **Sobresaturado**

Cuando hay demasiado soluto en poco solvente, ejemplo: mucho cafe en poca agua

4. **Masa sobre masa**
  - volumen sobre volumen
  - masa sobre volumen

**Ej:** calcule el % de soluto en 13g de solución

$$\frac{97 \text{ g/l}}{73 \text{ g/l}} - \frac{73 \text{ g/l}}{70 \text{ g/l}} = \frac{13 \text{ g/l}}{110 \text{ g/l}} \times 100 = 11.81$$

Scribe

5. Molaridad, molalidad, normalidad, porcentaje, fracción molar

$$g = 9g$$

$$\text{agua} = 25g \div 100 = 0,025$$

$$PM =$$

$$H = 1 \times 1 = 1$$

$$V = 14 \times 1 = 14$$

$$O = 16 \times 3 = \frac{48}{63}$$

$$m = \frac{9g}{63 (0,025)}$$
$$\begin{array}{r} \times \\ 63 \\ \hline 1575 \end{array}$$

$$m = 60,3$$

$$m = \frac{9g}{1575} = 60,3m$$