

Taller de repaso

1= la solución química es una mezcla homogénea

2= Esta conformada por soluto y solvente

3= **Insaturada**: hay muy poco soluto por tanto solvente, ejemplo: Se le echa poco Sun Tea en bastante agua

Concentrada que está en su punto adecuado; ejemplo: un café bien hecho

Sobresaturada: cuando hay demasiado soluto en poco solvente, ejemplo: Mucho Sun Tea en poca agua

4= Masa sobre masa

- Volumen sobre Volumen

- Masa sobre Volumen

Ej: Calcular el % de soluto en 13g de bromuro en 110 gramos de solución

$$\frac{13\text{g}}{110\text{g}} = \frac{13\text{g}}{110\text{g}} \times 100 = 11,81$$

Scribe

5 = Molaridad, molaridad, normalidad, porcentajes, fracción molar

$$g = 95$$

$$\text{Pregunta: } 250g \div 100 = 0,025$$

PM =

$$4 \times 1 \times 1 = 4$$

$$14 \times 1 = 14$$

$$0,16 \times 3 = 48$$

$$63$$

$$M = 60,3$$

$$m \frac{95}{(63)(0,025)}$$

\ x /

$$1,575$$

$$M = \frac{95}{1,575} = 60,3 \text{ M}$$