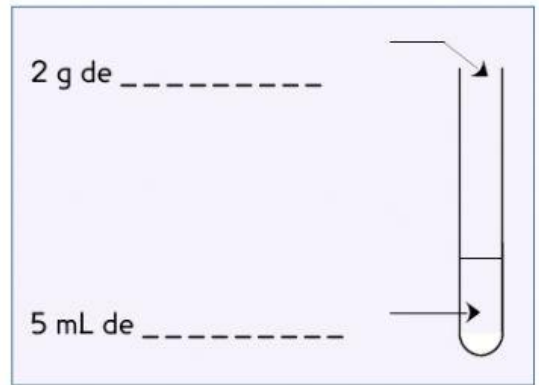


# La solubilité

Nous savons qu'il est possible de d\_\_\_\_\_ totalement 2 g de S\_\_\_\_\_ dans 5mL d'eau.  
Par contre on ne peut pas d\_\_\_\_\_ totalement 2 g de S\_\_\_\_\_ dans 5mL d'eau.

Le saccharose possède donc une \_\_\_\_\_  
\_\_ Solubilité que le sel.



## Solubilité pour un litre de solution

Calculons la masse de soluté introduite par litre de solution

Tableau de conversion

_____	_____	_____	_____
-------	-------	-------	-------

Masse de soluté en g	Volume de solution en L
2 g	_____ L
_____ g	1 L

La solubilité du saccharose est donc \_\_\_\_\_ à \_\_\_\_\_ g/L

La solubilité du sel est donc \_\_\_\_\_ à \_\_\_\_\_ g/L