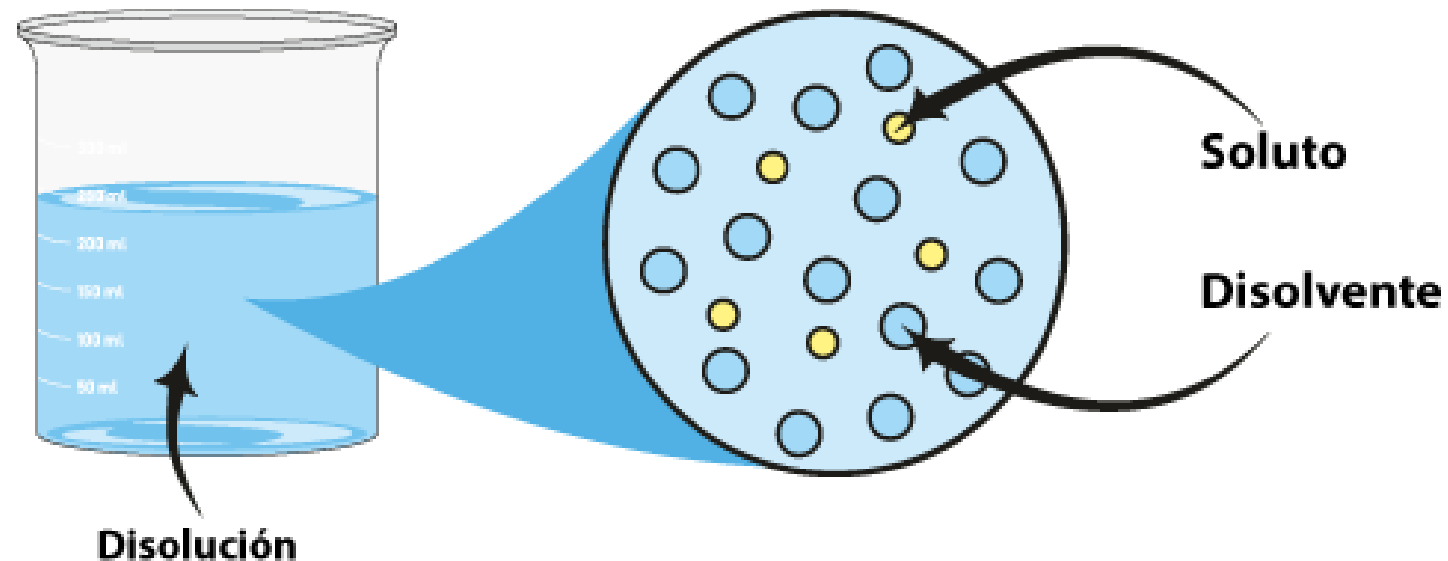


2.2 Características de las disoluciones. Solute y disolvente

El aire que respiramos., los refrescos, el agua del mar, la gasolina que se quema en los motores o el cuproníquel de las monedas de un euro son ejemplos de mezclas homogéneas, llamadas **disoluciones**.

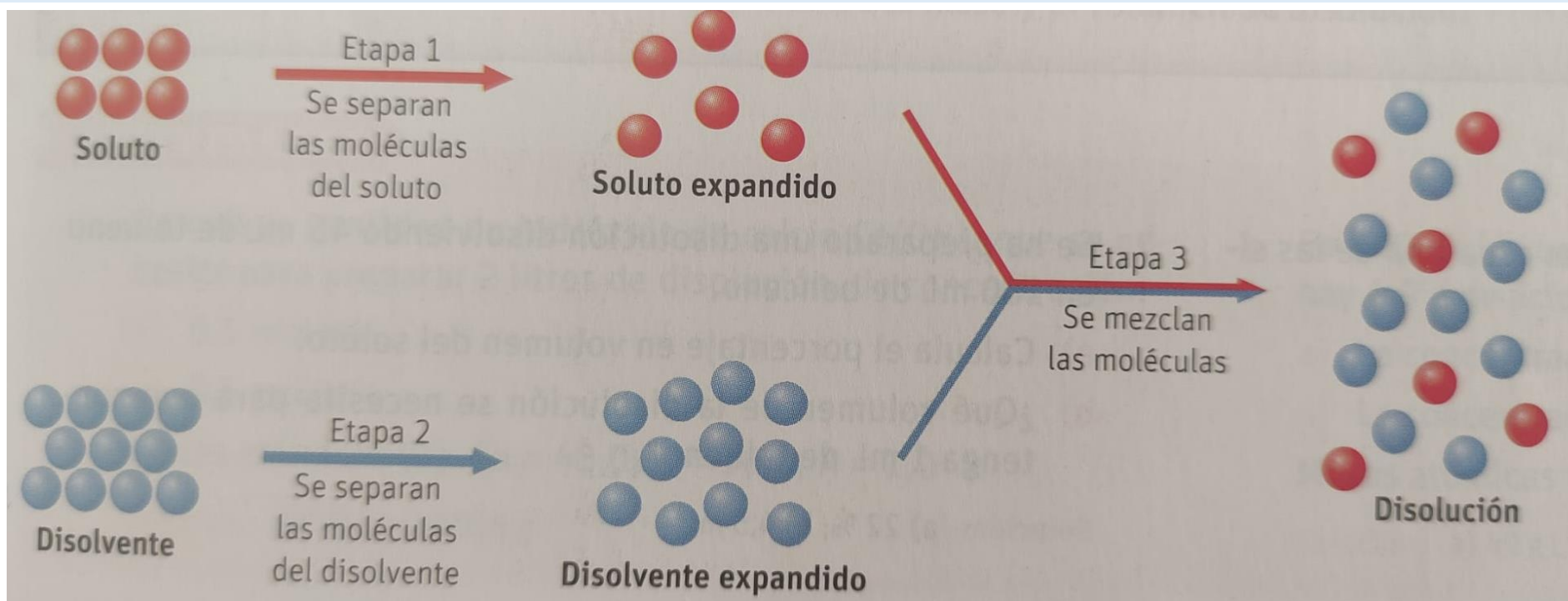
En una disolución hay, al menos, dos componentes: la fase dispersante, que se encuentra en mayor proporción, denominada **disolvente**, y la fase dispersa, en menor proporción denominada **solute**. Generalmente, en las disoluciones utilizadas en un laboratorio el disolvente utilizado es el agua (disoluciones acuosas), denominada disolvente universal



2.2 Características de las disoluciones. El proceso de disolución

Para que se forme una disolución el soluto debe dispersarse uniformemente en el disolvente de modo que las partículas de soluto toman posiciones al azar que estaban previamente ocupadas por las moléculas del disolvente. La facilidad con que las partículas de soluto se mezclan con las moléculas del disolvente depende de las **fuerzas atractivas** entre las moléculas. En el proceso de disolución hay que considerar **tres tipos de interacciones**: interacción disolvente-disolvente, interacción soluto-soluto e interacción soluto-disolvente.

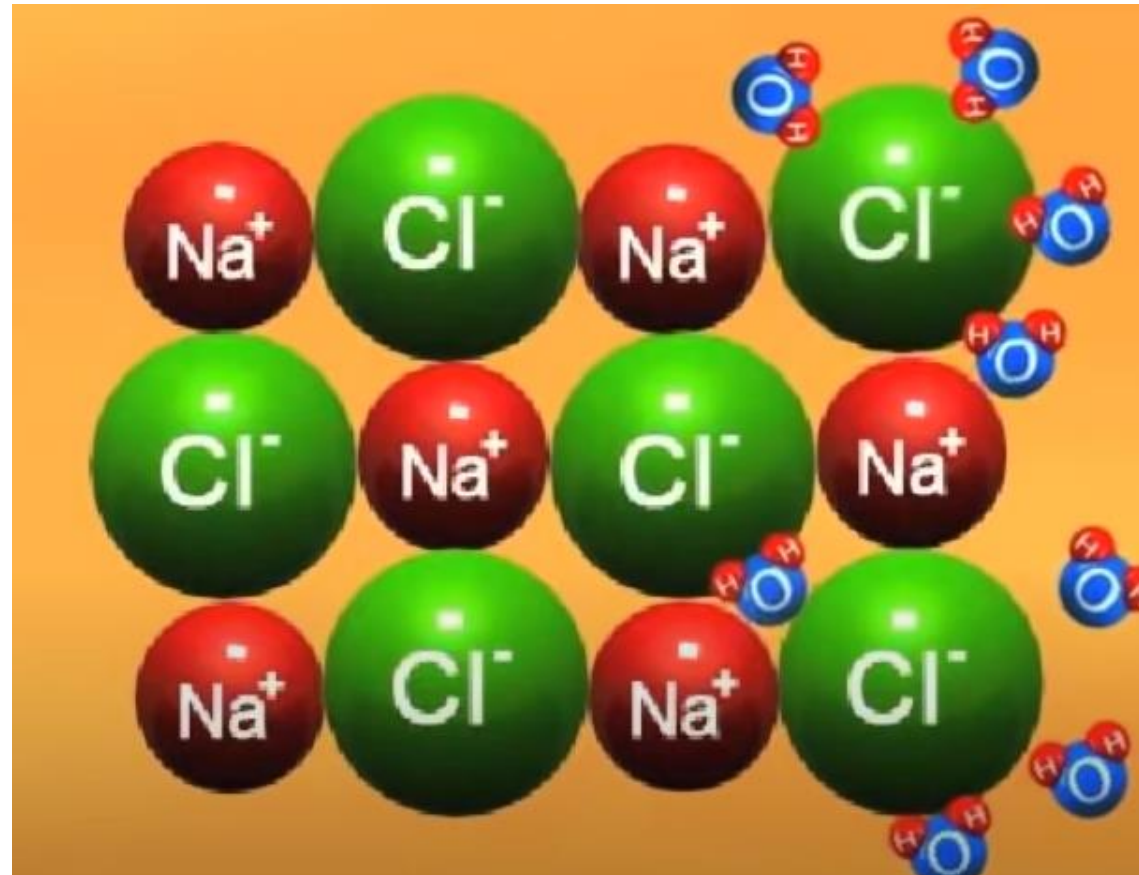
Para que tenga lugar el **proceso de disolución** es necesario que la atracción soluto-disolvente sea mayor que las atracciones disolvente-disolvente y soluto-soluto.



2.2 Características de las disoluciones. El proceso de disolución

La interacción entre las partículas del soluto y del disolvente se conoce como **solvatación**. Cuando el disolvente es agua se denomina **hidratación**. En el caso de agua con sal, las moléculas de agua aíslan a los iones evitando que se atraigan y se vuelvan a combinar.

<https://www.youtube.com/watch?v=3fOeGGfpiy8>



2.2 Características de las disoluciones. Tipos de disoluciones

Disolvente	Soluta		
	SÓLIDO	LÍQUIDO	GAS
SÓLIDO	Aleaciones	Amalgamas	Hidrógeno en paladio
LÍQUIDO	Agua salada	Ginebra	Agua con gas
GAS	Polvo en el aire	Aire húmedo	Aire