

**FÍSICA Y QUÍMICA - 3º ESO**  
**LA DIVERSIDAD DE LA MATERIA**  
**ACTIVIDADES - HOJA 4**  
**SOLUCIONES**

1. Una disolución es una mezcla homogénea. Ejemplos: agua y alcohol, sal y agua, aire.
2. No, una mezcla de agua y arena no es una disolución porque se pueden distinguir los dos componentes, por lo tanto es una mezcla heterogénea.
3. El disolvente es el componente más abundante en una disolución, y soluto el menos abundante.
4.
  - a) agua (disolvente) y azúcar (soluto)
  - b) 10 ml de alcohol (soluto) y 80 ml de agua (disolvente)
  - c) sal (soluto) y agua (disolvente)
  - d) 30 ml de alcohol (disolvente) y 2 ml de agua (soluto)

5.

DISOLVENTE	SOLUTO	EJEMPLO
Sólido	Sólido	Acero (hierro y carbono)
Líquido	Sólido	Agua y sal
	Líquido	Agua y alcohol
	Gas	Agua y dióxido de carbono
Gas	Sólido	Aire con polvo
	Líquido	Niebla
	Gas	Aire

6. Una disolución diluida tiene muy poco soluto en relación con el disolvente. Una disolución concentrada tiene mucho soluto en relación con el disolvente.
7.
 

DISOLUCIÓN A:	2 dm <sup>3</sup> de alcohol y 1 dm <sup>3</sup> de agua	
DISOLUCIÓN B:	2 dm <sup>3</sup> de alcohol y 1,8 dm <sup>3</sup> de agua	(más concentrada)
DISOLUCIÓN C:	2 dm <sup>3</sup> de alcohol y 0,5 dm <sup>3</sup> de agua	(más diluida)
DISOLUCIÓN D:	2 dm <sup>3</sup> de alcohol y 1,2 dm <sup>3</sup> de agua	
8. Una disolución está saturada cuando ya no admite más soluto.
9. La disolución está saturada, por eso el agua ya no puede disolver más azúcar.