



Apellidos y nombre: _____ **fecha:** 11/03/2016

- Indica dos ejemplos de disoluciones en estado sólido, un ejemplo de disolución en estado líquido, y dos disoluciones en estado gaseoso.
- Intentamos separar las siguientes mezclas. Relaciona cada mezcla con su método de separación más adecuado.
 - La arena fina del agua.
 - La sal del agua.
 - El alcohol del agua.
 - El aceite del agua.
 - Los distintos componentes de la tinta negra.
 - La pulpa de un zumo de piña.
 - Decantación.
 - Destilación.
 - Cristalización.
 - Centrifugación.
 - Cromatografía.
 - Filtración.
- Si tenemos una disolución de cloruro de sodio, NaCl, de concentración 9 g/L. Calcula los gramos de sal que hay en 850 mL de disolución.
- Determina los mL de alcohol que hay en 0,75 L de vermut de 25°.
- Explica qué es una disolución saturada y qué es una disolución diluida.
- Indica qué es la velocidad de una reacción química y qué factores aumentan la velocidad de reacción.
- Ajusta las siguientes reacciones químicas:
 - $Mg + O_2 \longrightarrow MgO$
 - $C_6H_6 + O_2 \longrightarrow CO_2 + H_2O$
- Ajusta las siguientes reacciones químicas:
 - $PbO_2 \longrightarrow PbO + O_2$
 - $H_2O_2 \longrightarrow O_2 + H_2O$
- El gas natural metano, CH₄, se quema en presencia oxígeno produciéndose dióxido de carbono y vapor de agua ¿Cuántos gramos de oxígeno serán necesarios para quemar 32 g de metano, si al hacerlo se producen 44 g de dióxido de carbono y 36 g de vapor de agua?
- Indica que gases producen efecto invernadero y como se puede reducir la emisión de estos gases.