

ACTIVIDADES DE ESO

Nombre y apellidos del alumno:		Curso: 3º
Quincena nº: 4	Materia: Física y Química	
Fecha:	Profesor de la materia:	

- 1.-** Razona la clasificación de las siguientes sustancias según el esquema aprendido en esta quincena: a) azufre; b) arena; c) zumo de frutas; d) alcohol de 60º; e) metano.
- 2.-** Explica como separarías los componentes de estas mezclas: a) agua, alcohol y aceite; b) un gas natural formado por metano, nitrógeno, dióxido de carbono y sulfuro de hidrógeno.
- 3.-** Una disolución de cloruro sódico en agua tiene un volumen de 500 ml y una masa de 510 g. Por evaporación, logramos extraer de ella 15 g de sal seca. Calcula la concentración del soluto en gramos por litro y en tanto por ciento en masa.
- 4.-** Una botella de vino de 12º (los grados miden la concentración de alcohol en % en volumen) tiene una capacidad de 750 ml. ¿Cuánto alcohol podemos extraer de ella? Si hubiéramos añadido a la botella 100 ml de agua, ¿cómo hubiera afectado a la graduación?
- 5.-** A continuación de este enunciado puedes ver una gráfica de solubilidades de algunas sustancias en agua. Utilízala para contestar cualitativamente las

cidead@mec.es

<http://cidead.cnice.mec.es>

C/. Torrelaguna, 58
28027 - Madrid
Tlf: 91 377 83 00
Fax: 91 377 83 14

siguientes preguntas: a) Una disolución de yoduro de calcio y otra de bromuro de amonio están saturadas a la temperatura de 1°C ¿Cuál de los dos tiene mayor concentración? b) ¿A qué temperatura aproximada una disolución saturada de cloruro de potasio y otra, también saturada, de sulfato de manganeso tendrán la misma concentración en tanto por ciento? c) Si calentamos estas dos disoluciones por encima de esta temperatura, ¿permanecerán saturadas?

