

**Algunas cuestiones posibles para superar los conocimientos de la tercera evaluación de Física y Química de 3º curso de ESO. Cursos A, C, D**

1ª Cuestión: Escribe los **métodos de separación** y explica cada uno de ellos (criba, filtración, decantación, separación magnética, destilación, cromatografía)

2ª Modelo atómico de **Dalton**. Resumen

3ª ¿Qué es la **solubilidad**?. Tipos de disoluciones (concentrada, diluida, saturada). Solubilidad de un sólido en un líquido y solubilidad de un gas en un líquido.

4ª Medidas de la **concentración**. Conocer la fórmula y unidades ( % en masa, porcentaje en volumen, densidad, concentración en masa). Páginas 57, 58, 59

5ª Problema tipo: Se ha preparado una disolución añadiendo 50 gramos de azúcar, 30 gramos de acetato sódico y 70 gramos de cloruro sódico a 130 gramos de agua. Calcula el porcentaje en masa de acetato sódico y cloruro sódico.

6ª Sustancias en la vida cotidiana (pag 64 y 65)

7ª conocer la **fórmula** de los siguientes compuestos: Dióxido de silicio, dicloruro de magnesio, Carbonato de calcio, amoníaco, sulfato de cobre, dióxido de nitrógeno, óxido de hierro (II) y (III), ácido clorhídrico, metano, nitrato de potasio, bicarbonato sódico, trióxido de azufre, hidróxido de aluminio, ácido sulfúrico, glucosa, sosa caustica, ácido nítrico, butano, dióxido de azufre, dióxido de carbono, monóxido de carbono, hidróxido de cobre (II), ácido acético (  $\text{CH}_3\text{-COOH}$  ), benceno ( $\text{C}_6\text{H}_6$ ), ácido carbónico ( $\text{H}_2\text{CO}_3$ ).

8ª Aprenderse la tabla periódica conociendo el símbolo y el elemento químico, excluyendo: del 58 al 71 y del 90 al 103 y del 104 al 116.

9ª Aprenderse Cada uno de los elementos que componen las tablas (con su fórmula) y alguna característica de ellos. Ejemplo: ácidos (nitrógeno –  $\text{HNO}_3$ ..., clorhídrico –  $\text{HCl}$  presente en el estomago, sulfúrico –  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ...), o ácidos nucleicos (ADN, ARN – herencia genética)...

10ª Concepto de Molécula, cristal, tipos de cristales , partículas que lo forman, ejemplo y explicación de la fórmula.

11ª Clasificación de los elementos: metales, no metales y gases nobles. Página 99