

EXÁMEN DE RECUPERACIÓN FÍSICA DE 3º

DEFINICIONES:

- 1.- magnitud física
- 2.- fenómeno físico
- 3.- elemento químico
- 4.- disolución
- 5.- isótopos de un elemento
- 6.- reacción de síntesis
- 7.- fuentes de energía

PROBLEMAS

- 8.- Halla los gramos correspondientes a 0'05 moles de óxido de sodio. ($O=16$, $NA=23$)
- 9.- Halla la concentración expresada en % en peso, de una disolución formada por 10 gramos de sal común en 490 cm³ de agua
- 10.- ¿Cuántas moléculas de nitrógeno hay en 56 gramos de nitrógeno? ($N=14$)
- 11.- El aluminio tiene una densidad de 2'6 gramos/cm³. Halla la masa en Kg. que tendrá 1 m³ de aluminio y el volumen que ocupará 1 Kg. de aluminio
- 12.- Halla la molaridad de una disolución en la que hemos añadido 10 gramos de cloruro sódico en un matraz con agua hasta un volumen de 800ml. ($NA=23$, $CL=35'5$).
- 13.- ¿Qué cantidad de oxígeno es necesaria para obtener 150 gr. de dióxido de azufre en la combustión del azufre? ($S=32$, $O=16$). Reacción: Azufre + oxígeno-----> Dióxido de azufre.
- 14.- Dos cargas de 2'10 a la -6 Culombios y 3'10 a la -6 Culombios están colocadas a una distancia de 30cm en el vacío ¿Con que fuerza se repelen dichas cargas?
- 15.- ¿Qué energía consumirá en 5 minutos una bombilla de 40 watios si está enchufada a una tensión de 120 voltios? ¿Qué intensidad pasa por la bombilla?