



QUÍMICA 2º BACHILLERATO : INFORME 1º TRIMESTRE

Este informe consta de dos apartados que debes de realizar: el primero hace referencia a la preparación de una disolución a partir de sustancias sólidas (1a) y el segundo a la preparación de una disolución a partir de otra disolución (1b).

Puedes obtener información para hacer este informe en la dirección web: <http://rafafyq.jimdo.com/quimica-2-bach/>. Dentro del apartado “1-Preparación de disoluciones” encontrarás un enlace a una simulación de laboratorio, un segundo enlace “1a-Preparación de una disolución a partir de sustancias sólidas” relacionado con el apartado 1.a de este informe y un tercer enlace “1b-Preparación de una disolución a partir de otra disolución” relacionado con el apartado 1.b de este informe. Además de poder consultar tres vídeos sobre material de laboratorio en la misma sección de la referida página web.

APARTADO 1.a “Preparación de una disolución a partir de sustancias sólidas”

Se quiere preparar 250 mL de disolución 0,75 M de hidróxido de sodio. Para ello se dispone de hidróxido de sodio sólido comercial de 80,0 % de pureza.

- Calcula la masa de hidróxido de sodio comercial necesaria para preparar la disolución.
- Indica el material necesario y el procedimiento seguido para preparar esta disolución.

Masas atómicas: H=1 u ; O=16 u; Na=23 u

APARTADO 1.b “Preparación de una disolución a partir de otra disolución”

Se dispone de una botella de ácido sulfúrico comercial cuya etiqueta aporta los siguientes datos:
densidad = 1,75 g/mL y riqueza en masa 92,0%.

- Calcula el volumen necesario del ácido comercial para preparar 500 mL de disolución 1,6 M de ácido sulfúrico.
- Indica el material necesario y el procedimiento seguido para preparar esta disolución.

Masas atómicas: H=1 u ; O=16 u; S=32 u

NOTA:

Se deberá seguir las orientaciones expuestas en la página web (<http://rafafyq.jimdo.com/Quimica-2ºBach/>) sobre cómo elaborar el informe. Como se indica allí, el informe se deberá escribir con un procesador de texto, pero los dibujos del material de laboratorio se deben hacer a mano. En el informe no se debe escribir nada a mano (excepto los dibujos), por lo que se recomienda el uso de algún editor de fórmulas matemáticas y científicas compatible con el procesador de texto que utilicéis, por ejemplo, el MathType del cual he puesto un enlace en la página web.