



NOMBRE:

Leer detenidamente los enunciados. Respetar las pautas de presentación habituales: ORTOGRAFÍA (cada falta descuenta 0,1p, HASTA UN MÁXIMO DE UN PUNTO), orden, limpieza, caligrafía, márgenes. Utilizar exclusivamente bolígrafo azul o negro. Dejar constancia de los pasos y las operaciones efectuadas, dando las explicaciones oportunas, así como comentarios a las leyes utilizadas, obteniendo las fórmulas que se apliquen en el ejercicio. No cometer errores graves en este nivel: Uso correcto de Unidades en S.I., despejar correctamente magnitudes. Nomenclatura científica cuando proceda. Diagrama de fuerzas en Dinámica, origen de alturas en Energía. Dibujo-esquema de la situación, imprescindibles. En la corrección de cada pregunta y/o apartado se tendrán en cuenta los siguientes criterios de calificación en forma de % sobre la puntuación asignada e indicada: Muy bien=B=100%; Bien=R↑=75%; Regular=R=50%; Poco adecuado=R↓=25%; M=0%; o cualquier otra fracción de enteros razonable y lógica, en función de la distribución de contenidos a responder en ejercicio/apartado (2/3; 1/3...)

EJERCICIO FQ1BE2770, (REF FQ4EE2279): (4 puntos)

El ácido nítrico reacciona con el cobre para formar nitrato cúprico e hidrógeno.

- a.- Hallar la cantidad de nitrato cúprico que se puede obtener con 37 g de ácido nítrico.
- b.- Hallar la cantidad (gramos) de nitrato cúprico que se puede obtener con 25 g de ácido nítrico en presencia de 25 g de cobre.

DATOS: MASAS ATÓMICAS EN U.M.A.: $Ma(Cu)=63,5$; $Ma(O)=16$; $Ma(H)=1$; $Ma(N)=14$.

EJERCICIO FQ1BE2771, (REF. FQ1BE2505): (3 puntos)

El etano con calor y un catalizador apropiado, puede producir eteno y gas hidrógeno, en una reacción de ELIMINACIÓN que se conoce en general como DESHIDROGENACIÓN DE ALCANOS.

Teniendo en cuenta la reacción anterior, hallar el volumen de hidrógeno medido a 900 mm de Hg y 70°C que se puede obtener con la deshidrogenación de 80 g de etano.

DATOS: $Ma(H)=1$ u; $Ma(C)=12$ u; $R=0,082$ ats·L/(mol·K)

EJERCICIO FQ1BE2758: (3 puntos)

El cinc reacciona con el ácido sulfúrico para producir sulfato de cinc e hidrógeno.

- a) Hallar el volumen de hidrógeno en C.N. que se puede obtener cuando disponemos de 125 ml de una disolución de ácido sulfúrico de densidad 0,8 g/ml y del 55% en masa y de solamente 13 g de cinc.
- b) Hallar la cantidad de sulfato que se obtiene con los datos del apartado anterior si suponemos que el rendimiento de la reacción es del 70%.

DATOS DE MASAS ATÓMICAS EN UMA: $Zn:65,4$; $S:32$; $H:1$; $O:16$

AUTOEVALUACIÓN DEL ALUMNO FYQ 1º BAC

ASPECTOS A MEJORAR:

EXPLICACIÓN/ARGUMENTACIÓN DE LO REALIZADO	
ORDEN/LIMPIEZA/MÁRGENES DE LO REALIZADO	
REPRESENTACIÓN SITUACIÓN: DIBUJO-ESQUEMA	
ASPECTOS CURRICULARES DEL CONTENIDO EVALUADO (CONOCIMIENTOS TEÓRICOS, FÓRMULAS...)	
ESTRATEGIAS MATEMÁTICAS VINCULADAS	
RIGOR (UNIDADES, NOMENCLATURA CIENTÍFICA, VECTOR/ESCALAR)	

INFORMACIÓN DE RETORNO FYQ 1º BAC

ASPECTOS A MEJORAR:

EXPLICACIÓN/ARGUMENTACIÓN DE LO REALIZADO	
ORDEN/LIMPIEZA/MÁRGENES DE LO REALIZADO	
REPRESENTACIÓN SITUACIÓN: DIBUJO-ESQUEMA	
ASPECTOS CURRICULARES DEL CONTENIDO (CONOCIMIENTOS TEÓRICOS, FÓRMULAS)	
ESTRATEGIAS MATEMÁTICAS VINCULADAS	
RIGOR (UNIDADES, NOMENCLATURA CIENTÍFICA, VECTOR/ESCALAR)	