



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 FQ1BE2277: (4 puntos)

Considerando la combustión del ácido acético o etanoico ($\text{CH}_3\text{-COOH}$) que es el componente principal del vinagre:

- a.- Hallar la cantidad (gramos) de anhídrido carbónico que se obtiene con la combustión de 25 g de ácido acético.
- b.- Hallar la cantidad (gramos) de vapor de agua que se produce cuando pretendemos la combustión de 25 gramos de ácido acético en presencia de 25 gramos de oxígeno.

DATOS: MASAS ATÓMICAS EN U.M.A.: $M_a(\text{C})=12$; $M_a(\text{O})=16$; $M_a(\text{H})=1$.

EJERCICIO FQ1BE2769, (REF. FQ1BE2504): (3 puntos)

El etano con el gas flúor, en presencia de luz, que aporta la energía de activación necesaria, puede sustituir un átomo de hidrógeno por el halógeno, obteniéndose fluoroetano y ácido fluorhídrico. Esta reacción de SUSTITUCIÓN es uno de los casos de HALOGENACIÓN DE ALCANOS.

Teniendo en cuenta la reacción mencionada, hallar la cantidad (en gramos) de fluoroetano que podemos obtener con 150 ml de etano y 200 ml de flúor, medidos ambos en C.N.

DATOS: $M_a(\text{H})=1$ u; $M_a(\text{F})=19$ u; $M_a(\text{C})=12$ u; $R=0,082$ $\text{ats}\cdot\text{L}/(\text{mol}\cdot\text{K})$

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: $\text{Zn}:65,4$; $\text{S}:32$; $\text{H}:1$; $\text{O}:16$

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)	