

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. Sistema de Referencia claramente indicado. Distinguir evidentemente magnitudes vectoriales/escalares con rigor. La ausencia de todo lo anterior será **penalizada con el 25% de la puntuación** de la pregunta/apartado.

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 ejercicios y/o apartados (2/3; 1/3...)

A través del proyecto Achimagec, para promover el trabajo del alumno, como estrategia de atención a la diversidad y como medida anti-abandono de la asignatura y de esta prueba concreta, se permitirá al alumno que lo solicite al profesor, la utilización de anotaciones propias, manuscritas e intransferibles, a modo de "chuleta legal", con un coste en términos de calificación del 30% de la puntuación máxima de la prueba. Esta situación ha sido comentada y pactada previamente a la prueba considerada. El alumno que asume este coste por el derecho a utilizar sus anotaciones en esta prueba firma aquí: _____.

TODOS LOS EJERCICIOS TIENEN LA MISMA PUNTUACIÓN:

- 1.- En la reacción de formación del amoníaco, ¿cuánto amoníaco en gramos se forma con 5 gramos de hidrógeno y 5 gramos de nitrógeno?
- 2.- En la reacción de combustión del propano, hallar la cantidad de vapor de agua (en gramos) que se obtiene con la combustión de 2 litros de propano a 30° C y 800 mm de Hg.
- 3.- En la reacción de formación del agua, hallar la cantidad de agua que se forma con 5 gramos de hidrógeno y 2 litros de oxígeno en Condiciones Normales.

DATOS DE MASAS ATÓMICA EN UMA: Ma(C)= 12; Ma(H)=1; Ma(O)=16; Ma(N)=14

<u>AUTOEVALUACIÓN DEL ALUMNO FYQ E.S.O.</u>	
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 S.I., NOMENCLATURA CIENTÍFICA)	

<u>INFORMACIÓN DE RETORNO FYQ E.S.O.</u>	
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 S.I., NOMENCLATURA CIENTÍFICA)	