



EXAMEN FÍSICA Y QUÍMICA 1º BAC
2º TRIMESTRE 2023-24
CÁLCULOS EN REACCIONES QUÍMICAS
INTRODUCCIÓN
X968

CALIFICACION:

Diócesis de Canarias. Delegación de Enseñanza. Institutos Diocesanos. Centros Concertados de ESO y BACHILLERATO

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...)

TODOS LOS APARTADOS TIENEN LA MISMA PUNTUACIÓN (1,25 P)

1.- Para la reacción de combustión del ácido metanoico [CHOOH],

- Escribir y ajustar la reacción química correspondiente.
- Hallar la masa de agua que se obtiene cuando disponemos de 60 gramos de ácido.
- Hallar el volumen de vapor de agua, medido a 800 mm de Hg y 90º C, que se obtiene con la combustión completa de 60 g de ácido.

2.- El amoniaco se descompone en hidrógeno y nitrógeno.

- Hallar el volumen que obtenemos de cada uno de los productos de la reacción cuando en condiciones normales se descompone 63 g de amoniaco.
- Confirmar lo anterior con la Ley de los Volúmenes de Combinación.

3.- Para la descomposición del agua en hidrógeno y oxígeno, hallar:

- La masa en g de oxígeno que se obtiene con 3 moles de agua.
- El volumen en C.N. que se obtiene de hidrógeno con esos 3 moles de agua.
- Confirmar la Ley de los Volúmenes de Combinación con la reacción de esos 3 moles de agua haciendo los cálculos que sean necesarios.

DATOS DE MASAS ATÓMICAS EN UMA: C:12; O:16; H:1; N:14

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)	