

ORIENTACIONES PARA LA PRUEBA EXTRAORDINARIA CURSO 18/19

1º DE BACHILLERATO FYQ

-La prueba constará de dos bloques de contenidos uno de física y otro de química; tal y como se han separado durante el curso académico 18/19. Ajustándose dicha prueba a los criterios de evaluación señalados en esta programación y justificados con los estándares de aprendizaje.

-Se realizará la media aritmética entre los bloques, para ello es necesario que uno de los bloques este aprobado y en el otro tenga como nota mínima 3.

-En la prueba se exigirá la debida corrección en la expresión escrita. Ortografía, acentuación, concordancia, coherencia, cohesión caligrafía y presentación.

-El alumno dispone de una relación de actividades relacionadas con los criterios de evaluación y estándares de aprendizajes trabajados durante el curso académico.

- A continuación se detallan por unidades de programación los estándares de aprendizaje dados:

U.1. ASPECTOS CUANTITATIVOS DE LA QUÍMICA.

1.1.-Utilización de las leyes de los gases.

1.2.-Aplicación de la ecuación de estado de los gases ideales.

1.3.-Determinación de la concentración de las disoluciones (tanto por ciento en masa, tanto por ciento en volumen, gramos por litro y moles por litro).

1.4.-Procedimientos de preparación de disoluciones de concentración determinada a partir de solido puro y de disoluciones más concentradas

U.2 REACCIONES QUÍMICAS.

2.1.-Formulación y nombre correcto, siguiendo las normas de la IUPAC, de sustancias químicas inorgánicas que aparecen en las reacciones químicas y en general nomenclatura y formulación.

2.2.-Aplicación de las leyes de las reacciones químicas: ley la conservación de la masa y ley de las proporciones definidas.

2.3.-Cálculos estequiométricos. Determinación del reactivo limitante y del rendimiento de una reacción.

2.4.-Cálculo de la relación molar entre sustancias en reacciones químicas. Relación de la cantidad de sustancia (moles) con la masa y el volumen de disoluciones o de sustancias gaseosas.

U.4. QUÍMICA DEL CARBONO.

4.1.-Características y tipos de enlace en los compuestos del carbono.

4.2.-Formulación y nomenclatura de compuestos del carbono, siguiendo las normas de la IUPAC.

U.5. CINEMÁTICA.

- 5.1.-Descripción del movimiento.S.R.I
- 5.2.- Iniciación al carácter vectorial de las magnitudes que intervienen.
- 5.3.-Diferencias entre posición, trayectoria, desplazamiento y espacio recorrido.
- 5.4.-Clasificación de los movimientos según los valores de las componentes intrínsecas de la aceleración.
- 5.5.-MRU yMRUA. Ecuaciones del movimiento.
- 5.6.-Análisis de la caída libre de los cuerpos y el tiro vertical.
- 5.7.-MCU. Ecuaciones del movimiento. Relación entre las magnitudes angulares y lineales.
- 5.8.-Interpretación y análisis de movimientos frecuentes en la vida diaria.
- 5.9.-Descripción y análisis de gráficas.

U.6.COMPOSICIÓN DE MOVIMIENTOS.

6.1.-Aplicaciones al lanzamiento horizontal y oblicuo. Ecuaciones del movimiento. Alcance y altura máxima.

U.7.DINÁMICA.

7.1.-Aplicación de las leyes de Newton a sistemas en los que aparecen involucradas una o más fuerzas.

7.2.-Reconocimiento de algunas fuerzas de especial interés:Peso, fuerzas de rozamiento,t ensiones en cuerdas.