Evaluación criterial en el departamento de Física y Química

El departamento de Física Química trabaja de forma criterial a partir de los decretos y órdenes publicados hasta la fecha.

Tras varias reuniones los miembros del Departamento consensuamos que la ponderación de los criterios de cada trimestre sumase un 100%, dentro de este 100% cada criterio tendrá un peso distinto, los cuales vienen recogidos en la programación

El porcentaje de cada Criterio de Evaluación depende de la importancia que el profesor que imparte la materia ha considerado oportuno.

Cada uno de estos criterios serán evaluados con una serie de instrumentos de Evaluación, como son:

1. Pruebas escritas.
2. Exposiciones orales.
3. Cuadernos .
4. Fichas evaluables …

A continuación mostramos un ejemplo de una de las tablas de la programación de Física y Química.

:onocer los procedimientos científicos a determinar magnitudes	E.A.1.3.1. Establece relaciones entre magnitudes y unidades utilizando, preferentemente, el Sistema Internacional de Unidades y la notación científica para expresar los resultados.	x							x	x	X			1
Reconocer los materiales, e strumentos básicos presentes en los boratorios de Física y Química; ıocer y respetar las normas de guridad y de eliminación de residuos ra la protección del medio ambiente.	E.A.1.4.1. Reconoce e identifica los símbolos más frecuentes utilizados en el etiquetado de productos químicos e instalaciones, interpretando su significado. E.A.1.4.2. Identifica material e instrumentos básicos de laboratorio y conoce su forma de utilización para la realización de experiencias respetando las normas de seguridad e identificando actitudes y medidas de actuación preventivas.	x	x	x					x					1
Interpretar la información sobre mas científicos de carácter divulgativo e aparece en publicaciones medios de comunicación.	E.A.1.5.1. Selecciona, comprende e interpreta información relevante en un texto de divulgación científica y transmite las conclusiones obtenidas utilizando el lenguaje oral y escrito con propiedad. E.A.1.5.2. Identifica las principales características ligadas a la fiabilidad y objetividad del flujo de información existente en internet y otros medios digitales		x	x								x	x	5
desarrollar y defender pequeños abajos de investigación en los que se nga en práctica la aplicación del étodo científico y la utilización de las idades.	E.A.1.6.1. Realiza pequeños trabajos de investigación sobre algún tema objeto de estudio aplicando el método científico, y utilizando las TIC para la búsqueda y selección de información y presentación de conclusiones. E.A.1.6.2. Participa, valora, gestiona y respeta el trabajo individual y en equipo.	x	x			x	x	x				x		1
reconocer que los modelos atómicos n instrumentos interpretativos de las stintas teorías y la necesidad de su ilización para la comprensión de la tructura interna de la materia.	E.A.2.6.1. Representa el átomo, a partir del número atómico y el número másico, utilizando el modelo planetario. E.A.2.6.2. Describe las características de las partículas subatómicas básicas y su localización en el átomo. E.A.2.6.3. Relaciona la notación $^{A}_{Z}X$ con el número atómico, el número másico determinando el número de cada uno de los tipos de partículas subatómicas básicas	x			x				x	x	X			1
Analizar la utilidad científica y cnológica de los isótopos radiactivos.	E.A.2.7.1. Explica en qué consiste un isótopo y comenta aplicaciones de los isótopos radiactivos, la problemática de los residuos originados y las soluciones para la gestión de los mismos		x	x	x				x	x	X			5