



RESOLUCION de 7 de enero de 2009 de la Dirección General de la Función Pública por la que se corrigen errores de la Resolución de 22 de diciembre de 2008, por la que se convoca proceso selectivo para ingreso como personal laboral fijo, con la categoría de Titulado Superior de Actividades Técnicas y Profesionales, grupo profesional 1, sujeto al II Convenio Único para el personal laboral de la Administración General del Estado.

Habiendo sido advertidos errores en la Resolución de 22 de diciembre de 2008, por la que se convoca proceso selectivo para ingreso como personal laboral fijo, con la categoría de Titulado Superior de Actividades Técnicas y Profesionales, grupo profesional 1, sujeto al II Convenio Único para el personal laboral de la Administración General del Estado, se procede a la siguiente rectificación:

Se modifica el Anexo II RELACION DE PLAZAS CONVOCADAS siendo el correcto el que figura a continuación:

Nº ORDEN	Nº PROGRAMA	TURNO LIBRE			PROMOCION INTERNA			TOTAL	TITULACION
		GENERAL	DISCAP.	TOTAL TL	GENERAL	DISCAP	TOTAL PI		
1	PROGRAMA Nº 1	1		1	2		2	3	LICENCIADO EN CIENCIAS BIOLÓGICAS O EQUIVALENTE
2	PROGRAMA Nº 2	1		1	3		3	4	LICENCIADO EN CIENCIAS QUÍMICAS O EQUIVALENTE
3	PROGRAMA Nº 3	1		1			0	1	LICENCIADO EN FARMACIA O EQUIVALENTE
4	PROGRAMA Nº 1	1						1	LICENCIADO EN CIENCIAS QUÍMICAS, FÍSICAS O BIOLÓGICAS O EQUIVALENTE
TOTAL		4	0	4	5	0	5	9	

En el Anexo VII, OTROS DATOS DE LAS PLAZAS CONVOCADAS, el puesto con código 4918450 del Ministerio de Cultura que figura con el número de orden 2 debe figurar con el número de orden 4. Asimismo se modifica el programa nº 2 siendo sustituido por el que se acompaña como Anexo.

Madrid, 7 de enero de 2009.-

La Directora General de la Función Pública,

Petra Fernández Alcaraz



PROGRAMA Nº 2

1. Evolución histórica de la clasificación de los elementos químicos.
2. Periodicidad de las propiedades y relación con la configuración electrónica. Estudio experimental de algunas de las propiedades periódicas.
3. El enlace químico. Aspectos energéticos.
4. Clasificación de los enlaces químicos según la electronegatividad de los átomos que los forman. Estudio del tipo de enlace de acuerdo con las propiedades de las sustancias.
5. Enlace covalente: orbitales moleculares. Diagramas de energía. Geometría molecular. Estructura y propiedades de las sustancias covalentes.
6. Fuerzas intermoleculares. Aspectos energéticos. Sólidos moleculares. Justificación de las propiedades anómalas del agua y su importancia para la vida.
7. Sustancias iónicas. Aspectos energéticos en la formación de cristales iónicos. Reconocimiento y utilización de compuestos iónicos.
8. Teoría de bandas. Carácter conductor, semiconductor y aislante de las distintas sustancias. Superconductividad.
9. Importancia de los semiconductores y superconductores en las nuevas tecnologías.
10. Metales. Características de los diferentes grupos. Obtención y propiedades. Compuestos que originan y aplicaciones.
11. Aleaciones. Interés económico de algunas de ellas.
12. Elementos no metálicos. Características de los diferentes grupos. Obtención y propiedades. Compuestos que originan y aplicaciones.
13. Elementos de transición. Características y propiedades de los más importantes. Compuestos de coordinación. Teorías sobre su formación.
14. Disoluciones. Leyes de las disoluciones diluidas. Propiedades coligativas.
15. Disoluciones reales. Disoluciones de electrolitos. Estudio experimental del comportamiento eléctrico de un electrolito.
16. Cinética de las reacciones químicas. Teoría de choques moleculares y teoría del estado de transición. Velocidad de reacción y factores de los que depende. Métodos prácticos para su determinación.
17. Características de los fenómenos catalíticos y efecto sobre la energía de activación. Aplicaciones en la industria.
18. Naturaleza y propiedades catalíticas de las enzimas.
19. Energía y transformaciones químicas. Ecuaciones termoquímicas. Métodos para el cálculo de calores de reacción.
20. Entropía de un sistema químico. Energía libre de Gibbs y espontaneidad de las reacciones químicas. Relación entre la variación de la energía libre y el equilibrio químico.
21. Equilibrio químico. Constante de equilibrio. Modificaciones externas de los equilibrios. Equilibrios heterogéneos.
22. Ácidos y bases. Teorías. Medidas del pH. Indicadores. Procedimientos para la realización experimental de una curva de valoración ácido-base. Hidrólisis. Soluciones amortiguadoras.
23. Lluvia ácida y contaminación.



24. Ácidos inorgánicos de importancia industrial. Obtención, estructura, propiedades y aplicaciones. Normas de seguridad en el uso y transporte de ácidos.
25. Conceptos de oxidación y reducción. Reacciones redox. Algún proceso redox de interés industrial (pilas y cubas electrolíticas, corrosión y formas de evitarla, metalurgia y siderurgia).
26. Principales procesos químicos en el agua y en el aire.
27. Influencia en el medio ambiente. El agua, recurso limitado: contaminación y depuración. Procedimientos para determinar la contaminación del agua y del aire.
28. Química del carbono. Estructura y enlaces del carbono. Nomenclatura. Isomería. Comprobación experimental de la actividad óptica.
29. Tipos de reacciones orgánicas. Mecanismos de reacción. Análisis de casos característicos.
30. Métodos utilizados en la identificación de compuestos orgánicos: análisis cualitativo y cuantitativo.
31. Análisis estructural por métodos espectrográficos.
32. Hidrocarburos. Características, nomenclatura, obtención y propiedades. Identificación en el laboratorio de alquenos y alquinos.
33. Química del petróleo. Productos derivados y su utilidad en el mundo actual. Contaminación derivada de su uso y normativa vigente. Comparación, en su utilización como combustible, con el gas natural y el carbón.
34. Funciones oxigenadas y nitrogenadas. Características, nomenclatura, obtención y propiedades. Comprobación de sus principales propiedades en el laboratorio. Importancia industrial.
35. Compuestos aromáticos. El benceno: estructura, obtención y propiedades. Otros compuestos aromáticos de interés industrial.
36. Compuestos orgánicos de importancia biológica. Composición química y función biológica. Los alimentos y la salud.
37. Estructura de la materia. El átomo, la corteza electrónica, radiación ionizante.
38. Composición del núcleo, radionucleidos. La radiactividad natural y artificial. Esquemas de desintegración radiactiva. Interacción de las radiaciones y partículas cargadas con la materia.
39. Reacciones nucleares. Tipos.
40. Absorción atómica. Radiactividad.
41. Desintegración radiactiva.
42. Producción de los rayos X y de los rayos gamma.
43. Naturaleza de los fenómenos radiactivos.
44. Detección de las radiaciones ionizantes. Instrumentación y métodos analíticos. Verificación, calibración y control de calidad.
45. Preparación de muestras en radioquímica.