

OPOSICIONES Y CONCURSOS

PRESIDENCIA DEL GOBIERNO

ORDEN de 9 de noviembre de 1966 por la que se establecen la pruebas de aptitud para el ingreso en los Cuerpos de Farmacia de Ejército, Marina y Aire y el programa común por el que habrán de registrarse

Excmos Sres: El criterio de unificación que preside el Decreto 69/1964, de 16 de enero en el que se fijan directivas para la organización de la enseñanza militar aconseja, en cuanto afecta a los Cuerpos de Farmacia de Ejército, Marina y Aire, el establecimiento de idénticas pruebas de aptitud para el ingreso en los mismos, basadas en un programa común y actualizado en lo posible por los continuos avances de la ciencia.

En su virtud, a propuesta del Alto Estado Mayor y de conformidad con los Ministerios de Ejército, Marina y Aire, esta Presidencia del Gobierno dispone lo siguiente:

1.º En las convocatorias para ingreso en los Cuerpos de Farmacia de Ejército, Marina y Aire, que se anuncien a partir de 1 de enero de 1967, el programa que regirá para los ejercicios correspondientes será el que se publique a continuación.

2.º Con el fin de tener actualizado el referido programa, una Comisión Interministerial de Farmacéuticos de los tres Ejércitos realizará la revisión del mismo, cada tres años, introduciendo en él las modificaciones que la práctica y los avances de la ciencia aconsejen.

3.º Los aspirantes a ingreso, una vez declarados aptos en el previo reconocimiento médico, efectuarán las pruebas teóricas y prácticas que a continuación se indican y en la forma que se detalla.

Lo que comunico a VV. EE. para su conocimiento y efectos. Dios guarde a VV. EE.
Madrid, 9 de noviembre de 1966.

CARRERO

Excmos. Sres. Capitán General Jefe del Alto Estado Mayor y Ministros del Ejército, de Marina y del Aire.

PROGRAMA PARA LOS EJERCICIOS DE OPOSICION A INGRESO EN LOS CUERPOS DE FARMACIA DE LAS FUERZAS ARMADAS

PRIMER EJERCICIO: ESCRITO

Consistirá en redactar un tema—el mismo para todos los opositores—sacado a la suerte entre los veinticinco que componen el programa para este ejercicio; el plazo máximo para realizarlo será de cuatro horas.

El Secretario del Tribunal guardará los ejercicios en sobre cerrado (donde hará constar la hora de entrega), firmado y lacrado, hasta proceder a su tectura por los señores opositores en sesión pública.

SEGUNDO EJERCICIO: ORAL

Consistirá en exponer verbalmente cuatro temas, uno por cada grupo de los que figuran en el programa para este ejercicio, sacados por sorteo.

El tiempo máximo para la exposición de estos temas será de una hora, quedando la distribución del tiempo y orden a criterio del opositor.

A petición del opositor se podrá conceder una prórroga de quince minutos siempre que el Tribunal lo considere oportuno.

La no contestación por el opositor de uno de los temas no llenará las condiciones de este ejercicio, quedando, en consecuencia, eliminado.

TERCER EJERCICIO: PRÁCTICO

Consistirá en la preparación y obtención de un producto químico farmacéutico y un análisis químico de los que figuran en el programa para este ejercicio. El opositor, una vez sacado a la suerte un tema de cada uno de estos dos grupos, expondrá al día siguiente ante el Tribunal, los métodos de preparación y análisis que conozca y las razones por las cuales da preferencia al que se proponga emplear, detallando todo el material, productos y aparatos que necesita.

El tiempo máximo en la parte expositiva será de quince minutos, terminada la cual comenzará la parte práctica en el Laboratorio, para la que los opositores serán provistos de una libreta, en la que consignarán diariamente todo cuanto se refiera a la operación que practiquen, marcha de la misma, fenómenos que observen, accidentes, etc.

Estas libretas serán firmadas diariamente por el opositor y el Vocal de turno, y solamente pueden estar en poder del opositor mientras que permanezca en el Laboratorio.

Finalizada la parte práctica, los opositores leerán ante el Tribunal, en sesión pública, la marcha de la operación química, rendimiento teórico y práctico, así como el informe completo del análisis efectuado.

La duración de este ejercicio será fijada por el Tribunal.

CUARTO EJERCICIO: PRÁCTICO

Consistirá en el reconocimiento de dos plantas frescas o de herbario y de varias especies o productos farmacológicos, químicos, minerales, etc., diez por lo menos.

La duración de este ejercicio, en armonía con la prueba, será fijada por el Tribunal.

EJERCICIO PRIMERO

Escrito

- Tema 1. Sistemas dispersos.
- Tema 2. Inmunidad, sueros y vacunas.
- Tema 3. Fermentos y fermentaciones.
- Tema 4. Constitución del átomo. Isótopos radiactivos y sus aplicaciones farmacéuticas.
- Tema 5. Esterilización, desinfección y desinsectación.
- Tema 6. Alcaloides.
- Tema 7. Antibióticos.
- Tema 8. Determinaciones analíticas físico-químicas.
- Tema 9. Análisis orgánico, elemental y funcional.
- Tema 10. El pH., determinación y aplicaciones.
- Tema 11. Valoraciones biológicas.
- Tema 12. Comprimidos.
- Tema 13. Inyectables.
- Tema 14. Pomadas y supositorios.
- Tema 15. Material de cura.
- Tema 16. Alimentos en general. Metabolismo.
- Tema 17. Grasas.
- Tema 18. Hidratos de carbono.
- Tema 19. Proteínas.
- Tema 20. Hormonas.
- Tema 21. Vitaminas.
- Tema 22. Óptica y acústica.
- Tema 23. Agresivos químicos y bacteriológicos.
- Tema 24. Sangre.
- Tema 25. Bacteriología y bacterias.—Morfología y biología.

EJERCICIO SEGUNDO

Primer grupo

Tema 1. Medidas de longitud, superficie y tiempo.—Unidades fundamentales y derivadas.—Sistemas de unidades.—Reticulos nonius, tornillo micrométrico, etc.—Medidas de masas.—Balanzas, sus clases.—Condiciones de precisión y sensibilidad.—Métodos de pesadas.—Pesadas al vacío.

Tema 2. Medidas de presión, unidades.—Presión atmosférica. Barómetros, sus clases y fundamentos.—Lecturas y correcciones. Altas y bajas presiones, sus medidas.—Medidas de densidad.—Densidad y peso específico; fórmulas y correcciones.—Densidad de sólidos y líquidos, sus determinaciones.—Areómetros y densímetros.

Tema 3. Microscopio compuesto.—Formación de la imagen. Objetivos oculares.—Partes mecánicas y accesorios principales.—Manejo.—Microscopio electrónico; fundamento, aplicaciones.

Tema 4. Refracción de la luz, sus leyes.—Índice de refracción.—Refractómetros, fundamentos y descripción de los aparatos más utilizados.—Interferencia de la luz.—Luz polarizada, características: Turmalina, pinzas de Nicol.—Polarización rotatoria.—Polarímetros; fundamentos, descripción y manejo.

Tema 5. Colorímetros; fundamento y descripción de los más utilizados.—Colorímetros de inmersión.—Fotocolorímetros.—Fundamento y descripción de los aparatos más utilizados.—Dispersión de la luz, espectros.—Espectroscopios; fundamento, descripción y manejo.—Sacarímetros y diabetómetros.

Tema 6. Estado gaseoso.—Ley de los gases.—Temperatura absoluta.—Teoría cinética-molecular.—Leyes de Avogadro y Dalton.—Ecuación de VanderlWaal.—Estado líquido.—Propiedades

generales tensión superficial, determinaciones.—Viscosidad, determinaciones, aplicaciones farmacéuticas.

Tema 7 Estado sólido propiedades generales.—Estado cristalino; redes cristalinas.—Cambios de estado.—Fusión, solidificación, vaporización, liquefacción, sublimación.—Punto triple.

Tema 8.—Termodinámica.—Concepto.—Energía, definiciones y clases.—Primer principio de la termodinámica.—Procesos reversibles.—Trabajo máximo en procesos isotérmicos.

Tema 9 Equilibrios químicos.—Ley de la acción de las masas.—Constante de equilibrio.—Principio de Le Chatelier.—Equilibrio en sistemas homogéneos y heterogéneos.—Crioscopia y ebulloscopia.

Tema 10. Cinética química.—Velocidad de reacción: Su concepto y factores que la afectan.—Orden de las reacciones.—Reacciones de primero y segundo orden; su ecuación y deducción.

Tema 11. Soluciones; clasificación.—Solubilidad.—Solubilidad de gas en líquido (Ley de Henry) y de sólido en líquido.—Disolución de un soluto entre dos líquidos no miscibles; ley de repartición.—Sistemas coloidales: Clasificación, preparación y propiedades.—Punto isoelectrico.—Floculación.—Suspensiones y emulsiones: Obtención y propiedades.

Tema 12. Equilibrios en superficie.—Energía de superficie.—Ecuación de Gibbs.—Absorción: sus clases.—Aplicaciones.

Tema 13. Estudio del sistema periódico de los elementos.—Elementos metálicos y no metálicos.—Estudio de la valencia, su interpretación electrónica.—Hidrógeno, estudio general y preparación.—Procedimientos industriales y aplicaciones.—El hidrógeno en la síntesis química.

Tema 14. Halógenos.—Estudio general y preparación de los mismos.—Obtención industrial, propiedades y aplicaciones.

Tema 15. Halogenuros metálicos.—Estudio general.—Estudio de los halogenuros de los metales alcalinos y alcalinotérreos de aplicación farmacéutica.

Tema 16. Anfígenos.—Estudio general y obtención.—Oxígeno y ozono.—Oxígeno seco para vuelos de alta cota.—Características y análisis.—Oxidos e hidróxidos de aplicación farmacéutica.

Tema 17. Azufre: Preparación, propiedades y aplicaciones.—Sulfuros, sulfitos, tiosulfatos y sulfatos de aplicación farmacéutica.

Tema 18. Nitrogenoideos.—Nitrógeno.—Gases nobles.—Aire atmosférico.—Aire líquido.—Amoníaco: Estudio general, procedimientos industriales de obtención, propiedades y aplicaciones.

Tema 19. Acido nítrico.—Nitratos y nitritos, estudio general de sus sales y particularmente el nitrato de plata y el subnitrato de bismuto (obteniones, propiedades y aplicaciones).

Tema 20. Fósforo, fosfatos e hipofosfitos.—Sales de aplicación farmacéutica; obtención, propiedades y aplicaciones.

Tema 21. Carbones medicinales.—Poder de absorción, su medida.—Carbón activado, aplicaciones.—Carbonatos y bicarbonatos.—Boratos y perboratos.

Tema 22. Metales, generalidades, grupos metálicos.—Estudio especial de la plata, mercurio y bismuto.—Aplicaciones.—Aleaciones metálicas; sus clases.

Tema 23. Agua destilada.—Agua pesada.—Agua oxigenada: Obtención, fabricación industrial y propiedades.—Valoración de un agua oxigenada.

Tema 24. Concepto de mineral; clasificaciones.—Estado amorfo y cristalino.—Estructura interna de los cristales; su representación.

Tema 25. Silicatos: Tipos.—Vidrio: Fabricación, propiedades. Vidrio ordinario.—Vidrios ópticos: Características de los mismos.

Segundo grupo

Tema 1. Hidrocarburos saturados, etilénicos y acetilénicos.—Obtención y propiedades.—Petróleos, parafinas y vaselinas.

Tema 2. Derivados halogenados de los hidrocarburos.—Preparación, propiedades y reacciones.—Cloruro de etilo.—Derivados polihalogenados.—Cloroformo, bromoformo, yodoformo.—Derivados fluorados.

Tema 3. Alcoholes.—Preparación, propiedades y reacciones. Alcoholes metílico, etílico y amílico.—Alcoholes superiores.—Alcoholes no saturados.

Tema 4. Dioles y trioles.—Preparación, propiedades y reacciones.—Etilenglicol.—Glicerina.—Éteres.—Preparación, propiedades y reacciones.—Eter sulfúrico.

Tema 5. Aldehídos y cetonas.—Preparación, propiedades y reacciones.—Estudio de los principales aldehídos y cetonas desde el punto de vista farmacéutico.

Tema 6. Ácidos orgánicos.—Preparación, propiedades y reacciones.—Estudio de los principales ácidos y de sus sales más importantes.—Ácidos policarboxílicos.

Tema 7. Oxoácidos.—Estudio general.—Aldoácidos.—Cetoácidos.—Acido perúvico.—Acido acetyl-acético.—Cetoácidos dicarboxílicos.—Acido glucónico.—Gluconato cálcico.

Tema 8. Estudio bioquímico de la urea.—Bases púricas y piridínicas.—Estudio bioquímico del ácido úrico y sus principales derivados.

Tema 9. Composición elemental y global del organismo.—Clasificación bioquímica de sus constituyentes.

Tema 10. Combinaciones alifáticas con azufre.—Tioalcoholes y productos de oxidación.—Tioéteres.—Sulfóxidos y sulfonas.—Tocianógeno y sus derivados.—Tioácidos.—Estudio especial de los ácidos tiocarbónicos y sus derivados.

Tema 11. Serie bencénica.—Benceno y sus homólogos.—Preparación, propiedades y reacciones.—Destilación de la hulla e industrias del gas de alumbrado.

Tema 12. Compuestos halogenados aromáticos.—Insecticidas orgánicos halogenados.—D D T y gamma-hesano.—Compuestos nitrados aromáticos.—Explosivos de este grupo.—Estudio de los productos de reducción de los nitroderivados.

Tema 13. Ácidos sulfónicos.—Sulfonamida y cloroamida.—Sacarina y otros edulcorantes sintéticos.—Aminas aromáticas.—Descripción de las mismas.—Anilina, homólogos y derivados antipiréticos más importantes.

Tema 14. Diaminas.—Derivados de importancia farmacéutica.—Acido sulfanílico.—Estudio de las sulfamidas de mayor interés.—Sales de diazonio.

Tema 15. Fenoles.—Derivados de los mismos.—Xeroformo.—Nitrofenoles y aminofenoles.—Difenoles.—Estudio de los mismos. Trifenoles.—Medicamentos antihelmínticos.

Tema 16. Ácidos.—Descripción general.—Acido benzoico.—Estudio del mismo.—Poliácidos.—Derivados de los mismos.—Otros ácidos polibásicos.

Tema 17. Oxiácidos.—Ácidos oxibenzoicos.—Estudio del ácido salicílico.—Salicilatos, salol y aspirina.—Acido gálico y sus derivados.—Taninos.

Tema 18. Aldehídos y cetonas aromáticas.—Estudio farmacéutico.—Quinonas.—Potenciales de óxido-reducción.—Estudio de las quinonas naturales.

Tema 19. Naftaleno.—Naftoles, naftilaminas y naftoquinonas.—Germanino, fenantreno y antraceno.—Antraquinona y sus derivados purgantes.

Tema 20. Materias colorantes.—Colorantes azoicos.—Color y constitución.—Colorantes quinoides.—Colorantes antraquinónicos.—Estudio general.

Tema 21. El trabajo químico de la digestión.—Digestión bucal, gástrica e intestinal.

Tema 22. Aminoácidos y proteínas.—Péptidos.—Proteínas o albuminoides.—Importancia biológica de los aminoácidos.—Ácidos nucleínicos y biosíntesis de proteínas.—Ácidos desoxirribonucleínicos.

Tema 23. El agua, su necesidad en el organismo.—El agua en relación con el equilibrio osmótico y con el equilibrio ácido-base. Las sales minerales en la alimentación, sus dosis.—Los biocatalizadores en el organismo.

Tema 24. Cromoproteidos.—Clasificación.—Porfirinas.—Hemoglobinas y sus derivados.—Serie heterocíclica pentagonal.—Derivados farmacéuticos más importantes.

Tema 25. Metabolismo de hidratos de carbono, grasas y proteínas.

Tercer grupo

Tema 1. Relaciones entre el medicamento y el organismo.—Su absorción, circulación, fijación, transformación y eliminación. Acción de los medicamentos.—Sinergismo y antagonismo.—Incompatibilidad farmacológica.—Idiosincrasia, hipersensibilidad, Desintoxicación.

Tema 2. Vías de administración de los medicamentos.—Sistemas terapéuticos.—Dosis.—Índice terapéutico.—Posología.

Tema 3. Valoración del medicamento complejo.—Métodos físico, químico y, en especial, el cromatográfico y por intercambio de iones.

Tema 4. Desecación y estabilización.—Estudio de las mismas.—Pulverización.—Estudio general de la pulverización y de los procedimientos y aparatos empleados.—Tamización y levigación.—Homogeneización.—Valoración de los polvos.

Tema 5. Destilación.—Estudio general.—La destilación en la industria en general y en la industria farmacéutica.—Aguas destiladas.—Estudio y conservación de estas preparaciones.—Estudio de las diversas formas y aparatos de destilación.

Tema 6. Emulsión.—Estudio general.—Métodos de preparación y maquinaria empleada.—Estudio físico-químico de la emulsión.—Estudio general del estado coloidal.—Estudio y propiedades de los coloides.

Tema 7. Extracción por disolventes.—Teorías de la extracción.—Maceración, digestión y percolación.—Estudio general de los procedimientos, aparatos y maquinarias empleados en la obtención de los extractos.—Propiedades y conservación.—Valoración del extracto de belladona.

Tema 8. Formas farmacéuticas.—Estudio general.—Clasificación.—Sacarolados líquidos.—Sacaruros granulados.—Preparación.—Conservación y valoración.—Procedimientos y técnicas industriales de estas preparaciones.

Tema 9. Píldoras y gránulos: Estudio general.—Grageas.—Estudio del grageado: Su técnica.—Excipientes empleados.—Cápsulas amiláceas y gelatinosas.

Tema 10. Productos oleo-volátiles.—Estudio de los procedimientos generales de la obtención de aceites esenciales.—Caracteres generales.—Farmacología, adulteraciones y clasificación de los mismos.—Esencias de trementina y sándalo.—Estudio de las mismas desde el punto de vista farmacéutico e industrial.

Tema 11. Estudio botánico de las poligonáceas y quenopodiáceas.—Estudio farmacognóstico de las principales drogas procedentes de estas familias.—Estudio del rizoma de ruibarbo.

Tema 12. Estudio botánico de las papaveráceas y crucíferas. Estudio farmacognóstico de las principales drogas procedentes de estas familias.—Estudio de la cápsula de adormidara y del opio.

Tema 13. Estudio botánico de las convolvuláceas, borragináceas y labiadas.—Estudio farmacognóstico de las principales drogas procedentes de estas familias.—Estudio especial de las raíces de escamonea, jalapa y de las sumidades floridas pertenecientes a las labiadas.

Tema 14. Estudio botánico de las solanáceas.—Estudio farmacognóstico de las principales drogas procedentes de estas familias.—Estudio de la belladona.—Estudio del estramonio.—Aplicaciones de los productos derivados de estas drogas.

Tema 15. Estudio botánico de las rubiáceas.—Estudio farmacognóstico de las principales drogas procedentes de esta familia.—Estudio de las quinas.—Clasificación y descripción de los productos farmacéuticos obtenidos de estas drogas.

Tema 16. Protozoos.—Estudio del parásito que origina la sífilis.—Razas neuro y dermatoplas — Medicamentos empleados en el tratamiento de la sífilis.

Tema 17. Amébios.—Biología general e identificación de las formas vegetativas y quísticas de las principales amebas.—Características principales de las amebiasis.—Medicamentos empleados en su tratamiento.

Tema 18. Flagelados intestinales: Especies más importantes. Identificación de las formas vegetativas y quísticas.—Medicamentos empleados en su tratamiento.

Tema 19. Estudio de las especies productoras del paludismo humano.—Medios de transmisión y lucha contra el paludismo.—Medicamentos empleados en su tratamiento.

Tema 20. Estudio de las especies productoras de las teniasis. Medios profilácticos.—Medicamentos empleados en su tratamiento.

Tema 21. Medios de cultivo líquidos, sólidos y en tejidos vivos.—Caracteres de cada uno de ellos.—Preparación y conservación de los mismos.

Tema 22. Identificación, caracteres morfológicos y propiedades biológicas del estreptococo, estafilococo, meningococo y gonococo.

Tema 23. Identificación, caracteres morfológicos y propiedades biológicas de los bacilos difteríticos y hemófilos y de los gérmenes tífico, paratífico y disenteriformes.

Tema 24. Identificación, caracteres morfológicos y propiedades biológicas de los colibacilos, proteus y faecalis alcaligenes y de los bacilos tuberculosos y de la lepra.

Tema 25. Identificación, caracteres morfológicos y propiedades biológicas de los gérmenes productores del cólera, peste y carbunco, gangrena gaseosa, tétanos y botulismo.

Cuarto grupo

Tema 1. Análisis cuali y cuantitativo.—Preparación de muestras.—Mecheros de gas, sus clases, zonas de la llama.—Ensayos en tubo abierto y cerrado.—Ensayos sobre el carbón.—Perlas de bórax.—Coloración a la llama.

Tema 2. Marena analítica.—Aniones.—Clasificación.—Ensayos preliminares.—Separación de los aniones del primero y segundo grupo.—Identificación.—Separación de los aniones del tercero y cuarto grupo.—Identificación.

Tema 3. Marcha analítica.—Cationes.—Clasificación.—Ensayos preliminares.—Precipitación por el ácido clorhídrico.—Separación.—Precipitación por el ácido sulfhídrico.

Tema 4. Precipitación sobre el sulfuro amoníaco.—Caracteres analíticos y separación de los metales de este grupo.—Precipitación por el carbonato amoníaco.—Caracteres analíticos y separación de los metales de este grupo.

Tema 5. Gravimetría.—Fundamento.—Operaciones propias de la gravimetría.—Cálculo gravimétrico.—Determinación del agua de cristalización.—Determinación de la humedad.

Tema 6.—Volumetría.—Fundamento, sus clases.—Material empleado, su comprobación.—Soluciones valoradas.—Soluciones normales, su preparación.—Indicadores.

Tema 7. Equilibrio ácido-base.—Alcalimetría y acidimetría.—Volumetría de óxido-reducción.—Volumetrías de precipitación.—Iodometría.

Tema 8. Volumetrías fisico-químicas.—Conductimetría.—Fundamento y material empleado.—Potenciometría.—Fundamento y estudio práctico.—Polarografía.—Cromatografía.

Tema 9. Colorimetría.—Fundamento, división y estudio práctico.—Colorímetros y fotómetros.—Espectrofotometría.—Nefelometría.

Tema 10. Análisis de gases.—Material empleado para su captación y conservación.—Análisis gasométricos y absorciométricos.—Análisis por combustión.—Fundamento y material.

Tema 11. Análisis de orina.—Caracteres generales, determinación de los productos fisiológicos.—Investigación de los productos patológicos.—Determinación cuantitativa de la albúmina y glucosa.—Sedimentos urinarios.—Examen citológico, químico y bacteriológico.—Cálculos urinarios, marcha analítica de los mismos.

Tema 12. Hematología.—Suero y plasma sanguíneo.—Morfología y origen de los elementos citológicos de la sangre.—Tinción de preparaciones.—Fórmulas leucocitarias.—Recuentos globulares.—Hemoglobina.—Velocidad de sedimentación.—Hemocultivo.

Tema 13. Toma de sangre para análisis químico.—Desalbuminación.—Determinaciones de urea y glucosa; de las proteínas de la sangre; del ácido úrico, calcio, sodio, potasio y fosfatasas.

Tema 14. Serología.—Reacción de Widal.—Reacciones de Wasserman.—Reacciones de floculación.

Tema 15.—Contenido gástrico.—Comidas de prueba y obtención del jugo gástrico.—Exámenes físico químico y bacteriológico.—Espumas.—Examen macro y microscópico del esputo en fresco.—Examen microscópico y citológico previa coloración.—Homogeneización del esputo.—Investigación del bacilo de Koch. Inoculación biológica.

Tema 16. Carne.—Clases y composición.—Maduración.—Alteraciones e intoxicaciones.—Transformación por la acción del calor.—Parásitos.

Tema 17. Pescados.—Composición; alteraciones e intoxicaciones.—Reconocimiento de los pescados en fresco.—Desecación, ahumado, salazón refrigeración y congelación.—Esterilización en recipientes cerrados.—Mariscos.

Tema 18. Huevos.—Composición, alteraciones y conservación. Examen.—Derivados.—Huevos desecados, en conserva y sin cáscaras.

Tema 19. Leches, composición y propiedades.—Alteraciones, determinación de las densidades, extracto, grasas y lactosa.—Derivados lácteos.—Nata, leche condensada.—Leche desecada.—Leches fermentadas artificialmente.—Mantequilla.

Tema 20. Quesos.—Preparación, maduración y conservación. Determinación química del nitrógeno total y soluble.—Composición, alteraciones y falsificaciones.

Tema 21. Alimentos estimulantes.—Café, cacao, té, chocolate.—Estudio bromatológico y analítico de estos productos.—Sucedáneos y fraudes.—Condimentos y especias.—Edulcorantes, antisépticos y colorantes.—Conservadores autorizados.

Tema 22.—Harina de trigo.—Molteración del trigo, alteraciones y parásitos de la harina.—Falsificaciones.—Determinación del gluten y del contenido hidrogenado.—Pan.—Preparación; fases y fenómenos que se producen.—Levaduras, alteraciones y falsificaciones.—Investigaciones analíticas.

Tema 23. Vinos.—Estudio bromatológico del vino.—Métodos analíticos (densidad grado alcohólico, extracto, acidez, azúcares, sales, etc.).—Fraudes y falsificaciones.—Vinos artificiales.—Aguardientes y licores.

Tema 24.—Aguas.—Su valor alimenticio.—Ciclo hidrodinámico.—Aguas meteóricas, fluviales, de fuentes y de pozos.—Aguas potables, características de las mismas.—Régimen de abastecimiento y conducción de aguas potables a las poblaciones.—Determinaciones de residuo fijo, nitratos, nitritos, amoníaco y gases disueltos.

Tema 25. Aguas.—Dureza total y permanente.—Materia orgánica.—Bacteriología, colimetría.—Influencia del coli en las aguas.—Purificación por métodos físicos y químicos.

EJERCICIO TERCERO

Síntesis

- Tema 1. Preparación del cloruro de calcio cristalizado.
- Tema 2. Preparación del benzoato sódico.
- Tema 3. Preparación del yoduro potásico.
- Tema 4. Preparación del yodobismutato de quinina.
- Tema 5. Preparación del lactato cálcico.
- Tema 6. Preparación de la anilina.
- Tema 7. Preparación de la aspirina.
- Tema 8. Preparación del yodoformo.
- Tema 9. Preparación de la fluoresceína.
- Tema 10. Preparación del salicilato de metilo.
- Tema 11. Preparación del yoduro de etilo.
- Tema 12. Preparación del fenol.
- Tema 13. Preparación del ácido barbitúrico.
- Tema 14. Preparación de la acetamida.
- Tema 15. Preparación de la acetamida.
- Tema 16. Preparación del ácido picrico.
- Tema 17. Preparación del xeroformo.
- Tema 18. Preparación de la urotropina.
- Tema 19. Preparación del sulfato de cobre.
- Tema 20. Preparación del benzonaftol.

Análisis

- Tema 1. Dictamen analítico sobre un agua.
- Tema 2. Dictamen analítico sobre una leche.
- Tema 3. Dictamen analítico sobre una harina.
- Tema 4. Dictamen analítico sobre un aceite de oliva.
- Tema 5. Dictamen analítico sobre un queso.
- Tema 6. Dictamen analítico sobre un chocolate.
- Tema 7. Dictamen analítico sobre un café.
- Tema 8. Dictamen analítico sobre un vino.
- Tema 9. Dictamen analítico sobre una manteca de cerdo.
- Tema 10. Determinación sobre un problema de aniones.
- Tema 11. Determinación de un problema de cationes.
- Tema 12. Preparación y titulación de dos soluciones valoradas.
- Tema 13. Reconocimiento y valoración de un inyectable de gluconato cálcico.
- Tema 14. Reconocimiento y valoración de unos comprimidos de ácido acetil-salicílico.
- Tema 15. Reconocimiento y valoración de la hidrazida del ácido isonicotínico.
- Tema 16. Reconocimiento y valoración del P. A. S.
- Tema 17. Reconocimiento y valoración de unos comprimidos de sulfametoxipiridacina.

- Tema 18. Reconocimiento y valoración de la vitamina C.
 Tema 19. Reconocimiento y valoración de unos comprimidos de meprobamat.
 Tema 20. Reconocimiento y poder proteolítico de una pepsina

MINISTERIO DE OBRAS PUBLICAS

RESOLUCION de la Dirección Facultativa de la Junta de Obras y Servicios del Puerto y Ría de Vigo por la que se transcribe relación de los aspirantes admitidos y excluidos al concurso-oposición libre para proveer dos plazas vacantes de Celadores-Guardamuelles, se hace público el Tribunal de oposiciones y se convoca a los opositores.

La Dirección Facultativa de la Junta de Obras y Servicios del Puerto y Ría de Vigo, una vez finalizado el plazo de admisión de solicitudes, transcribe relación de los aspirantes admitidos y excluidos al concurso-oposición libre para proveer dos plazas vacantes de Celadores-Guardamuelles anunciadas en el «Boetín Oficial del Estado» número 238, de fecha 5 de octubre de 1966:

Aspirantes admitidos:

- D. Francisco Jiménez Martínez.
- D. Joaquín Estévez Pombar.
- D. Manuel Leyenda Pérez.
- D. Benito Valeije Otero.
- D. Luis Ruibal Crespo.
- D. Joaquín Novoa Diéguez.
- D. José Antonio Estévez Castro.
- D. Daniel Bóveda Meléndez.
- D. Demetrio Yañez Enriquez.
- D. José Bascoy Meniño.
- D. Javier Gómez Armesto.
- D. Etelvino Puime Rodríguez.
- D. Bartolomé José Rodríguez Estévez.

Aspirantes excluidos:

- D. Manuel Juan Angel López Mejjide.

El Tribunal examinador estará compuesto por un Ingeniero de la Dirección Facultativa del Puerto de Vigo, como Presidente; un Ayudante de Obras Públicas, como Vocal, y un funcionario Administrativo, que actuará de Secretario.

Los exámenes darán comienzo el día doce (12) de diciembre próximo, a las nueve horas treinta minutos (9,30 horas), en una de las dependencias de este Organismo, sito en la calle de Concepción Arenal, 1, interior, de esta ciudad de Vigo.

Vigo, 9 de noviembre de 1966.—El Ingeniero Director, Joaquín Pérez Bellod.—6.569-A.

MINISTERIO DE EDUCACION Y CIENCIA

RESOLUCION de la Dirección General de Enseñanza Profesional por la que se publica la lista de aspirantes admitidos definitivamente al concurso de méritos y examen de aptitud, convocado por Orden de 30 de abril del año en curso, para proveer plazas de Maestros de Taller de «Laboratorio Químico», «Construcción» y «Textil» en Centros oficiales de Formación Profesional Industrial.

Finalizado el plazo de reclamaciones contra las exclusiones de aspirantes al concurso de méritos y examen de aptitud convocado por Orden de 30 de abril del año en curso («Boletín Oficial del Estado» de 18 de julio), para la provisión de plazas de Maestros de Taller de «Laboratorio Químico», «Construcción» y «Textil», vacantes en Centros oficiales de Formación Profesional Industrial, cuya relación fué publicada en el «Boletín Oficial del Estado» del día 19 de septiembre último, y vistas las reclamaciones presentadas por los interesados,

Esta Dirección General ha tenido a bien resolver se publique la siguiente lista definitiva de aspirantes admitidos a las prácticas de los ejercicios del mencionado concurso de méritos y examen de aptitud:

Maestros de Taller de «Laboratorio Químico»

1. Enfedaque Jiménez, Tomás Luis.
2. Fernández Argüelles, Manuel Félix.
3. Garabatos González, José María.
4. García Martín, Ana María.
5. Gómez González, Vicente Angel.
6. Gómez Romero José.
7. Luengo Ayala María Gregoria.
8. Martínez de la Riva Labarta, Ramón.
9. Menendez Artime, Alfonso.
10. Pérez Bellas, Eduardo Luis.
11. Portabales Lorenzo Manuel.

Maestros de Taller «Textil»

1. González Tejeda, José.

Lo digo a V. S. para su conocimiento y demás efectos.

Dios guarde a V. S. muchos años.

Madrid 31 de octubre de 1966.—El Director general, Vicente Aleixandre

Sr. Jefe de la Sección de Formación Profesional.

RESOLUCION de la Dirección General de Formación Profesional por la que se nombra a los señores que han de realizar las inspecciones en los Institutos Provinciales de Psicología Aplicada y Psicotecnia para la práctica del segundo ejercicio del concurso-oposición restringido para proveer plazas vacantes en dichos Centros.

Elevada a definitiva en 25 de octubre pasado la lista de aspirantes al concurso-oposición convocado por Orden ministerial de 26 de mayo último para cubrir plazas de Psicólogos-Psicotécnicos, Médicos Fisiólogos y Secretarios Sociales en los Institutos Provinciales y Locales de Psicología Aplicada y Psicotecnia, se hace preciso designar, de acuerdo con lo dispuesto en dicha convocatoria para la práctica del segundo ejercicio, las personas que han de realizar la citada inspección a los distintos Institutos.

En su virtud, esta Dirección General ha resuelto:

Primero.—Nombrar para realizar las inspecciones en los Institutos Provinciales de Psicología Aplicada y Psicotecnia a las personas que a continuación se señala:

a) Para los Institutos de las provincias de La Coruña y Orense, a don José Mato Calderón, Director del Instituto de Pontevedra, quien además inspeccionará la labor que realizó en dicho Centro, siendo Director interino, el hoy concursante don Antonio Alonso-Cortés Concejo.

b) Para los Institutos de Badajoz, Guadalajara, Salamanca y Segovia, al miembro del Tribunal don Ricardo Ibarrola Monasterio.

Segundo.—Las citadas inspecciones deberán ser realizadas en el plazo máximo de veinte días, a partir de la publicación de esta Resolución en el «Boletín Oficial del Estado», por el personal designado, los cuales deberán remitir sus informes en otro plazo máximo de diez días al Presidente del Tribunal, don José Germain Cebrián, Director del Instituto Nacional de Psicología Aplicada y Psicotecnia.

Tercero.—Los gastos de viaje y dietas que con tal motivo se produzcan se harán efectivos a los interesados con cargo al Fondo de Orientación Profesional de la Sección de Cajas Especiales del Departamento.

Lo digo a V. S. para su conocimiento y efectos.

Dios guarde a V. S. muchos años.

Madrid, 3 de noviembre de 1966.—El Director general, Vicente Aleixandre.

Sr. Jefe de la Sección de Formación Profesional.

RESOLUCION del Tribunal que ha de juzgar el concurso-oposición a la plaza de Profesor agregado de «Historia Media Universal y de España» de las Facultades de Filosofía y Letras de las Universidades de Barcelona y Madrid por la que se convoca a los señores opositores.

Se convoca a los señores aspirantes al concurso-oposición a la plaza de Profesor agregado de «Historia Media Universal y de España» de las Facultades de Filosofía y Letras de las Universidades de Barcelona y Madrid, anunciado por Orden de 25 de junio de 1966 («Boletín Oficial del Estado» del 4 de julio), para el día 14 de enero de 1967, a las seis de la tarde, en el «Instituto Jerónimo Zurita», Duque de Medinaceli, número 4.