

PRUEBA SELECTIVA PARA LA PROVISIÓN DE PLAZAS DE LA ESCALA DE TÉCNICOS ESPECIALISTAS DE LABORATORIOS DE LA UNIVERSIDAD DE MURCIA (R-1336/2018) DE 27 DE DICIEMBRE DE 2018.

EJERCICIO ÚNICO: PRIMERA PARTE

ESPECIALIDAD: QUIMICA

- 1.- Señale la respuesta correcta. Según lo dispuesto en la Constitución Española El Estado español es:
 - a.- Democrático Occidental y capitalista.
 - b.- Social, liberal y de derecho.
 - c.- Social, democrático y capitalista.
 - d.- Democrático, de derecho y social.

- 2.- Señale la respuesta correcta. ¿En qué artículo se encuentra recogido el derecho a la educación?
 - a.- 14.
 - b.- 25.
 - c.- 27.
 - d.- 4.

- 3.- Según lo dispuesto en el artículo 3 de la Ley Orgánica 3/2007, de 22 de marzo para la igualdad efectiva de mujeres y hombres, El principio de igualdad de trato entre mujeres y hombres supone:
 - a.- La ausencia de toda discriminación, directa o indirecta, por razón de sexo y, especialmente, las derivadas de la maternidad, la asunción de obligaciones familiares y el estado civil.
 - b.- El trato igualitario entre los dos sexo.
 - c.- La ausencia de toda discriminación directa o por razón de sexo y, especialmente, las derivadas de la maternidad, la asunción de obligaciones familiares y el estado civil.
 - d.- El trato igualitario para los dos sexos.

- 4.- Según el art. 2 de la Ley 40/2015, de Régimen Jurídico del Sector Público, sobre el ámbito subjetivo, señale la respuesta incorrecta: Ley 40/2015, de Régimen Jurídico del Sector Público se aplica al sector público que comprende:
 - a.- La Administración General del Estado.
 - b.- Las Administraciones de las Comunidades Autónomas.
 - c.- Las Entidades que integran la Administración Local.
 - d.- Las Instituciones de la Unión Europea.

- 5.- La Ley de Protección de Datos de Carácter Personal establece, en su artículo 4, que los datos de carácter personal objeto de tratamiento no podrán usarse para finalidades incompatibles con aquellas para las que los datos hubieran sido recogidos y, en todo caso, se considerará incompatible el tratamiento posterior de los mismos con fines:
- a.- Estadísticos.
 - b.- Científicos.
 - c.- Empresariales.
 - d.- Matemáticos.
- 6.- En virtud de lo establecido en La Ley Orgánica de Universidades 6/2001, de 21 de Diciembre, artículo 1, Señale la respuesta correcta: La universidad realiza el servicio público de la educación superior mediante:
- a.- La autonomía, el estudio y democracia.
 - b.- La docencia, la política universitaria y desarrollo estatutario.
 - c.- La investigación y la docencia.
 - d.- La investigación, la docencia y el estudio.
- 7.- En virtud de lo establecido en La Ley Orgánica de Universidades 6/2001, de 21 de Diciembre, artículo 10, Señale la respuesta correcta.
- a.- Los Institutos Universitarios de Investigación son centros dedicados a la investigación científica y técnica.
 - b.- Los Institutos Universitarios de Investigación son centros dedicados a la investigación científica y técnica o a la creación artística.
 - c.- Los Institutos Universitarios de Investigación son centros dedicados a la creación artística.
 - d.- Los Institutos Universitarios de Investigación son centros dedicados a la investigación científica o a la investigación técnica.
- 8.- En virtud de lo establecido en los Estatutos de la Universidad de Murcia, artículo 182, Señale la respuesta correcta: La selección del Personal de administración y servicios se efectuará:
- a.- Con respeto a los principios de publicidad y capacidad.
 - b.- Con respeto a los principios de publicidad restringida, igualdad de género, y capacidad.
 - c.- Con respeto a los principios de publicidad, igualdad, mérito y capacidad.
 - d.- Con respeto a los principios de publicidad, igualdad o mérito.
- 9.- En relación con los procedimientos normalizados de trabajo, es correcto afirmar que:
- a.- Son documentos que elaboran las casas comerciales de los equipos del laboratorio e incluyen las especificaciones de cada uno de los equipos.
 - b.- Son documentos que elabora el laboratorio para describir cómo llevar a cabo el procedimiento al que hacer referencia.
 - c.- Son los listados de proveedores normalizados de trabajo.
 - d.- Son documentos que elabora ENAC (entidad nacional de acreditación y certificación), en que se incluyen cómo llevar a cabo el procedimiento al que hace referencia.

- 10.- Normas generales de trabajo en un laboratorio. Indique la que es falsa:
- a.- Debe comprobarse el correcto etiquetado de los productos químicos que se reciben en el laboratorio.
 - b.- La gestión de residuos debe estar regulada, disponiendo de un plan específico.
 - c.- Como norma higiénica básica, el personal debe lavarse las manos al entrar y al salir del laboratorio y siempre que haya habido contacto con algún producto químico.
 - d.- Si tenemos un pequeño vertido, no es necesario limpiarlo de inmediato.
- 11.- Indique la que es falsa. Las FDS (fichas de datos de seguridad):
- a.- Contienen información sobre la peligrosidad de las sustancias.
 - b.- Contienen información sobre la seguridad en la manipulación de las sustancias.
 - c.- Contienen información sobre la seguridad en el almacenamiento de las sustancias.
 - d.- Deben ser obligatoriamente suministradas por el Ministerio de Sanidad.
- 12.- ¿Cuál de estos pares de reactivos químicos son incompatibles a efectos de almacenamiento?:
- a.- Dos tipos de reactivos oxidantes.
 - b.- Un ácido y un disolvente halogenado.
 - c.- Un metal activo y un ácido.
 - d.- Dos tipos de reactivos reductores.
- 13.- ¿Cuál de las siguientes combinaciones son compatibles con respecto al almacenamiento de productos químicos?:
- a.- Corrosivos con inflamables.
 - b.- Inflamables con tóxicos.
 - c.- Tóxicos con corrosivos.
 - d.- Tóxicos con comburentes.
- 14.- Los EPI (equipo de protección individual) son una técnica de seguridad. Indique de qué tipo de técnica de seguridad se trata:
- a.- Analítica.
 - b.- De prevención.
 - c.- De protección.
 - d.- Analítica previa.
- 15.- Indique la correcta. ¿Qué es un agente químico?:
- a.- Los compuestos químicos susceptibles de originar cualquier tipo de infección, alergia o toxicidad.
 - b.- Los compuestos químicos susceptibles de originar cualquier tipo de infección, alergia o traumatismo.
 - c.- Todo elemento o compuesto químico producido, utilizado o producido en una actividad laboral.
 - d.- Los compuestos químicos que están vivos.

- 16.- ¿En cuál de estas situaciones es más alta la velocidad de aire extraído por una vitrina de gases?:
- Con la guillotina abierta totalmente.
 - Con la guillotina totalmente cerrada.
 - Con la guillotina a media altura.
 - La posición de la guillotina no afecta a la velocidad de extracción ya que esta depende sólo del motor de extracción.
- 17.- ¿Cuál es la distancia de trabajo respecto del plano de la guillotina para que una vitrina de gases elimine los contaminantes más eficazmente?:
- 15 - 20 cm.
 - 5 - 10 cm.
 - 40 - 50 cm.
 - Más de 50 cm.
- 18.- Para la manipulación de gases a presión se deben seguir las siguientes recomendaciones. Diga la que es falsa:
- Para el traslado de botellas a los distintos puntos de trabajo o utilización, se emplearán carretillas portabotellas.
 - Para pequeños desplazamientos se las podrá mover haciéndolas girar por su base previa pequeña inclinación de las mismas.
 - Una vez la botella en el lugar de utilización, deberá fijarse adecuadamente.
 - Una vez la botella en su lugar de utilización, debemos quitarle la tulipa para facilitarnos la conexión con nuestro sistema.
- 19.- Señale la respuesta correcta. Una molécula de hidrógeno está formada por:
- Dos átomos de hidrógeno.
 - Un átomo de hidrógeno.
 - Un átomo de hidrógeno y dos de oxígeno.
 - Dos átomos de hidrógeno y uno de oxígeno.
- 20.- Señale la respuesta correcta. El símbolo químico de la plata es:
- Au.
 - Pt.
 - Pl.
 - Ag.
- 21.- Señale la respuesta correcta. La fórmula molecular del carbonato de calcio es:
- $\text{Ca}(\text{CO}_3)$.
 - $\text{Ca}(\text{CO}_3)_2$.
 - $\text{Ca}_2(\text{CO}_3)$.
 - $\text{Na}(\text{CO}_3)$.
- 22.- Señale la respuesta correcta. La fórmula molecular del ácido sulfúrico es:
- HSO_4
 - H_2SO_3 .
 - $\text{H}_2\text{S}_3\text{O}_4$.
 - H_2SO_4 .

- 23.- Sólo una de las siguientes afirmaciones es falsa:
- a.- $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_4$ es el butano.
 - b.- $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_3$ es dietiléter.
 - c.- CH_3COCH_3 es la acetona.
 - d.- $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_3$ es el butano.
- 24.- Señale la respuesta correcta. La fórmula del trióxido de dihierro es:
- a.- FeO .
 - b.- Fe_2O_3 .
 - c.- F_2O_3 .
 - d.- H_2O_3 .
- 25.- Indique la opción Falsa. Para una correcta pesada en una balanza electrónica, se debe:
- a.- Colocar el objeto a pesar en el centro del plato de pesada.
 - b.- Comprobar que la balanza está nivelada.
 - c.- Comprobar que la balanza no ha sido desconectada de la toma de red eléctrica.
 - d.- Colocar el objeto a pesar y leer la lectura que te marca directamente la balanza.
- 26.- Indique la opción Falsa. Es aconsejable que las balanzas estén situadas sobre una mesa especialmente preparada para ella. Esta mesa debe:
- a.- Ser anti-vibratoria.
 - b.- Ser estable.
 - c.- Tener una plancha de acero.
 - d.- Estar protegida de cargas eléctricas.
- 27.- Indique la opción Correcta. Un error típico que afecta a las medidas de volumen es:
- a.- Medir líquidos calientes.
 - b.- Medir líquidos coloreados.
 - c.- Medir líquidos demasiado densos.
 - d.- Medir líquidos densos.

28.- Entre los nombres del siguiente material hay un error. Indicar cuál es la afirmación falsa:

- El material de la Fig.1 se llama Kitasato.
- El material de la Fig.2 se llama matraz aforado.
- El material de la Fig.3 matraz de destilación.
- El material de la Fig.4 se llama bureta graduada.

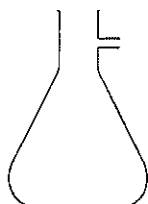


Fig. 1

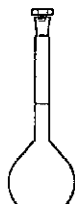


Fig. 2

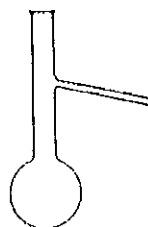


Fig. 3

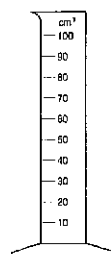


Fig. 4

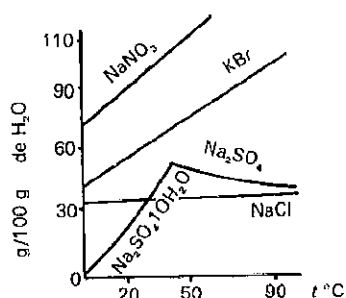
29.- El recipiente más apropiado para hacer una disolución precisa y exacta de 100mL de disolución es:

- Vaso de precipitados.
- Probeta.
- Matraz aforado.
- Matraz de Erlenmeyer.

30.- Al aspirar con una pipeta graduada:

- El ángulo entre la pipeta y la superficie del líquido debe ser de 45° .
- Se utiliza una pre-pipeta para aspirar el líquido que se desea transferir.
- Al dejar caer el líquido succionado en el recipiente final, la pipeta debe tocar las paredes del recipiente.
- Al dejar caer todo el líquido aspirado se debe soplar para garantizar que no quede líquido en la pipeta.

31.- Sobre la figura siguiente de solubilidad de distintos productos en agua, sólo hay un concepto que es Falso:



- La variación de la temperatura afecta mucho a la solubilidad del NaCl.
- Al aumentar la temperatura, la solubilidad del $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ aumenta.
- Al aumentar la temperatura, la solubilidad del Na_2SO_4 disminuye.
- A 20 °C, la sal más soluble es el NaNO_3 .

- 32.- Sólo una de las siguientes afirmaciones es falsa, indíquela:
- El material de la Fig. 2 sirve para la decantación.
 - La decantación es el mejor método para separar un sólido precipitado, de un líquido.
 - El material de la Fig. 3 es un embudo de decantación.
 - El material de la Fig. 1 son tres refrigerantes.

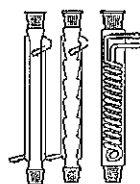


Fig.1



Fig. 2



Fig. 3

- 33.- De las siguientes opciones sólo una es correcta. ¿Cómo separarías una mezcla de alcohol y agua?:
- Por tamización.
 - Mediante destilación.
 - Mediante extracción líquido-líquido.
 - Mediante una separación a vacío.
- 34.- De las siguientes opciones sólo una es correcta. ¿Cómo separarías una mezcla de arena y agua:
- Por molienda.
 - Por decantación.
 - Por sublimación.
 - Por cristalización.
- 35.- Sólo una de las siguientes afirmaciones es falsa:
- Las reacciones con desprendimiento de gases tóxicos se deben realizar en la vitrina o los gases se deben absorber con agua.
 - Cuando se calienta un tubo de ensayo con líquido se debe utilizar la pinza, calentar el tubo por el fondo, mantenerlo inclinado e inmóvil.
 - Si hay que calentar un líquido inflamable es mejor utilizar calefacción eléctrica (manta calefactora) que mechero.
 - Para medir 5 ml de ácido clorhídrico concentrado no se debe introducir la pipeta en la botella de reactivo.
- 36.- Sólo uno de los siguientes conceptos es correcto. Indícalo:
- Al analizar una disolución de sodio se determina que esta es 4M (4 molar), eso significa que hay 4 mg (miligramos) de sodio en 1 litro de la disolución.
 - Al analizar una disolución de sodio se da como resultado 4 ppm de Na, eso significa que hay 4 mg de sodio en 1 litro de la disolución.
 - Al analizar una disolución de sodio se determina que esta es 4m (4 molal), eso significa que hay 4 moles de sodio en 1 litro de la disolución.
 - Al analizar una disolución de sodio se determina que esta es 4N (4 molar), eso significa que hay 4 g de sodio en 1 litro de la disolución.

37.- Sólo uno de los siguientes conceptos es falso. Indíquelo:

a.- Normalidad:

$$N = \frac{\text{Equivalentes de soluto}}{\text{Litro de disolución}}$$

b.- Molaridad:

$$M = \frac{\text{moles de soluto}}{\text{Litro de disolución}}$$

c.- Molalidad:

$$m = \frac{\text{moles de soluto}}{\text{Kilogramo de disolvente}}$$

d.- Una concentración del 40 por 100 en peso significa: 40 gramos de soluto en 100 gramos de disolvente.

38.- De las siguientes afirmaciones hay una incorrecta. Indique la falsa:

- a.- El H_2SO_4 es un ácido.
- b.- El hidróxido de calcio es una base.
- c.- El NaOH es un ácido.
- d.- El HCl es un ácido.

39.- De los siguientes conceptos sólo uno es falso:

- a.- En el H_2O , en condiciones ideales, se cumple que $[\text{H}_3\text{O}^+] = [\text{OH}^-]$.
- b.- Al aumentar la concentración de H^+ aumenta el pH.
- c.- Al aumentar la concentración de H^+ aumenta el pOH.
- d.- Un pH negativo es posible si la concentración de H^+ es mayor de 10.

40.- ¿Qué nombre reciben las sustancias que en disolución acuosa se ionizan para dar H_3O^+ ?:

- a.- Ácidos.
- b.- Cationes.
- c.- Bases.
- d.- Aniones.

41.- Aunque, para manejar un pH-metro hay que seguir las normas e instrucciones indicadas por cada fabricante, podemos hacer algunas consideraciones de tipos general. Indicar cuál es la consideración falsa:

- a.- Antes de su utilización hay que hacer un buen lavado del electrodo con un chorro de agua destilada.
- b.- Al introducir el electrodo en el recipiente que contiene la disolución a la que queremos medirle el pH, hay que tener cuidado de que no toque el fondo.
- c.- Dejar que los tampones de calibración se atemperen en la habitación en la que se va a calibrar el pH-metro.
- d.- Cuando se acabe de medir, el electrodo de pHmetro deber ser lavado con agua destilada, secado con un papel de filtro y guardado en un lugar limpio y seco.

- 42.- Indique la respuesta falsa. Como líquido de conservación de los electrodos de membrana de los pH-metros se utiliza:
- a.- Agua destilada.
 - b.- Un ácido débil.
 - c.- Una base débil.
 - d.- Una disolución especial proporcionada por el fabricante.
- 43.- Indique la respuesta falsa. A la hora de utilizar la centrífuga es importante tener en cuenta que:
- a.- No hay que equilibrar los tubos.
 - b.- No se debe abrir la tapa cuando está en marcha.
 - c.- Se han de utilizar los tubos adecuados.
 - d.- Los tubos no deben sobresalir de la gradilla del rotor.
- 44.- Indique la respuesta correcta. En la limpieza de un tubo que va a ser usado en resonancia magnética nuclear se debe evitar usar:
- a.- Agua desionizada.
 - b.- Un disolvente paramagnético como último paso.
 - c.- Un disolvente orgánico.
 - d.- Un disolvente inorgánico.
- 45.- Indique la respuesta correcta. Si para realizar un experimento de resonancia magnética nuclear vamos a emplear un tubo de 5mm de diámetro, debemos adicionar la suficiente cantidad de disolución para que:
- a.- El tubo esté completamente lleno, porque así tendremos más señal.
 - b.- El tubo esté lleno a más de la mitad, pero no es necesario llenarlo al completo.
 - c.- El tubo esté lleno hasta aproximadamente unos 5 cm medidos desde la base del tubo
 - d.- No es importante la altura a la que llenemos el tubo, sino que concentración de la muestra sea muy elevada.
- 46.- ¿Cuál de las siguientes zonas del espectro de radiación electromagnética presenta una mayor longitud de onda?
- a.- Microondas.
 - b.- Ultravioleta.
 - c.- Visible.
 - d.- Rayos X.
- 47.- En un análisis de espectrofotometría seleccionamos una longitud de onda de 950nm, ¿en qué región del espectro se realiza la determinación?
- a.- Visible.
 - b.- Infrarrojo.
 - c.- Ultravioleta.
 - d.- Microondas.

- 48.- ¿De qué material deben ser las cubetas para medir fluorescencia?
- Plástico.
 - Cristal esmerilado.
 - Cristal, con al menos 2 caras lisas.
 - Cuarzo.
- 49.- En que unidades se expresa la longitud de onda de la luz visible:
- m^2 .
 - nm.
 - gr/l.
 - moles.
- 50.- La aceleración de un móvil es constante en módulo y perpendicular a su trayectoria en todo momento ¿Qué clase de movimiento sigue el móvil?. Señale la respuesta correcta:
- Movimiento rectilíneo y uniforme.
 - Movimiento rectilíneo uniformemente acelerado.
 - Movimiento circular uniforme.
 - Movimiento circular uniformemente acelerado.
- 51.- Al aplicar una misma fuerza sobre dos cuerpos de masas: m y $2m$ respectivamente. Señale la respuesta correcta:
- La aceleración que adquiere el segundo es el doble que la del primero.
 - Ambos adquieren la misma aceleración.
 - La aceleración que adquiere el primero es cuatro veces la del segundo.
 - La aceleración que adquiere el segundo es la mitad que la del primero.
- 52.- Si una maquina duplica la energía desarrollada y el tiempo en el que lo hace se duplica. Señale la respuesta correcta:
- Su potencia permanece invariable.
 - Su potencia se duplica.
 - Su potencia se multiplica por cuatro.
 - Su potencia disminuye a la mitad.
- 53.- La Ley de Ohm relaciona tres magnitudes físicas, Intensidad de corriente, Diferencia de potencial y Resistencia, matemáticamente se expresa, Señale la respuesta correcta:
- $V=I \times R$
 - $I = V \times R$
 - $R = V \times I$
 - $V = R / I$

- 54.- Una resistencia de 25Ω se conecta a una tensión de 250 voltios. ¿Cuántos amperios circularán por el circuito? Señale la respuesta correcta:
- a.- 6.250.
 - b.- 10.
 - c.- 0.1.
 - d.- 100.
- 55.- La energía de una onda electromagnética es directamente proporcional a, Señale la respuesta correcta:
- a.- su longitud de onda.
 - b.- su frecuencia.
 - c.- su periodo.
 - d.- el espacio recorrido en un periodo.
- 56.- Son ondas electromagnéticas, Señale la respuesta correcta:
- a.- La telefonía móvil, los rayos X y los rayos γ .
 - b.- Las ondas de radio, el sonido y las microondas.
 - c.- Las ondas gravitatorias, los infrarrojos y los ultrasonidos.
 - d.- La luz visible, la vibración de la membrana de un altavoz y el sonido.
- 57.- La imagen formada en un espejo plano es, Señale la respuesta correcta:
- a.- Virtual, derecha y del mismo tamaño que el objeto.
 - b.- Real, derecha y del mismo tamaño que el objeto.
 - c.- Virtual, derecha y de menor tamaño que el objeto.
 - d.- Real, derecha y de mayor tamaño que el objeto.
- 58.- Los materiales que recuperan su forma inicial cuando deja de actuar sobre ellos la fuerza que los deformaba son:
- a.- Plásticos.
 - b.- Dúctiles.
 - c.- Elásticos.
 - d.- Maleables.
- 59.- Indique la respuesta correcta. La propiedad de ciertos materiales de extenderse en planchas ó láminas es la:
- a.- Ductilidad.
 - b.- Maleabilidad.
 - c.- Plasticidad.
 - d.- Dureza.
- 60.- Indique cuál de las siguientes afirmaciones es Falsa:
- a.- Las esponjas son elásticas.
 - b.- El vidrio es más duro que el yeso.
 - c.- La propiedad fundamental de un muelle es la plasticidad.
 - d.- La propiedad fundamental de la arcilla es la plasticidad.

- 61.- Si queremos minimizar el riesgo de inhalación de vapores corrosivos, ¿Cuál de estas medidas preventivas utilizaría en último lugar?:
- Vitrina de gases.
 - Máscara con filtro.
 - Ventilación general.
 - Cabina de extracción de gases.
- 62.- Las unidades de medida de la fuerza, la energía, la potencia óptica y el campo eléctrico son respectivamente. Señale la respuesta correcta:
- J (Julio), N (Newton), D (dioptría) y N/Kg (Newton/kilogramo).
 - N, J, D y N/C (Newton/Culombio).
 - J, N, m^{-1} y N/Kg.
 - N, J, D y C.
- 63.- Señale la respuesta correcta. Se define la masa atómica de un átomo A como:
- La doceava parte de la masa del isótopo de carbono de número másico 12; equivale a 1.66×10^{-27} Kg.
 - La masa de uno de sus átomos expresada en unidades de masa atómica.
 - El producto del número atómico del átomo multiplicado por el número de átomos que tiene el compuesto.
 - El número de electrones que tiene el átomo en su capa más externa.
- 64.- La norma UNE-EN 1089-3:2011 establece la identificación de las botellas de gases a presión mediante un código de color que debe estar en:
- En el cuerpo de la botella.
 - La ojiva de la botella.
 - A lo largo de toda la botella.
 - En la tulipa de la botella.
- 65.- ¿Cuánto tiempo tarda un rayo de luz en atravesar una fibra óptica que tiene un índice de refracción de 1,8 y una longitud de 100 m.? (Considera que la fibra es rectilínea y que la luz viaja en línea recta de extremo a extremo de la misma). Señale la respuesta correcta:
- 600 ns.
 - 333 ns.
 - 666 ns.
 - 333 s.

PRUEBA SELECTIVA PARA LA PROVISIÓN DE PLAZAS DE LA ESCALA DE TÉCNICOS ESPECIALISTAS DE LABORATORIOS DE LA UNIVERSIDAD DE MURCIA (R-1336/2018) DE 27 DE DICIEMBRE DE 2018.

EJERCICIO ÚNICO: PRIMERA PARTE

ESPECIALIDAD: QUIMICA

| PREG | OPCION |
|------|--------|
| 1 | D |
| 2 | C |
| 3 | A |
| 4 | D |
| 5 | C |
| 6 | D |
| 7 | B |
| 8 | C |
| 9 | B |
| 10 | D |
| 11 | D |
| 12 | C |
| 13 | C |
| 14 | C |
| 15 | C |
| 16 | B |
| 17 | A |
| 18 | D |
| 19 | A |
| 20 | D |
| 21 | A |
| 22 | D |
| 23 | A |
| 24 | B |
| 25 | D |
| 26 | C |
| 27 | A |
| 28 | D |
| 29 | C |
| 30 | B |
| 31 | A |

| PREG | OPCION |
|------|--------|
| 32 | B |
| 33 | B |
| 34 | B |
| 35 | B |
| 36 | B |
| 37 | D |
| 38 | C |
| 39 | B |
| 40 | A |
| 41 | D |
| 42 | D |
| 43 | A |
| 44 | B |
| 45 | C |
| 46 | A |
| 47 | B |
| 48 | D |
| 49 | B |
| 50 | C |
| 51 | D |
| 52 | A |
| 53 | A |
| 54 | B |
| 55 | B |
| 56 | A |
| 57 | A |
| 58 | C |
| 59 | B |
| 60 | C |
| 61 | C |
| 62 | B |

| PREG | OPCION |
|------|--------|
| 63 | B |
| 64 | B |
| 65 | A |

Firma electrónica

M Teresa Castells
Secretaria del Tribunal

