



1.- Relacione el nivel de organización biológica con su descripción

Nivel de organización	Descripción
1. Población 2. Ecosistema 3. Comunidad	A. Unidad de interacción organismo-ambiente que resulta de la relación entre factores bióticos y abióticos B. Grupo de poblaciones de diferentes especies que viven en un mismo lugar o biotopo C. Organismo que fisiológicamente es independiente de otro individuo D. Grupo de organismos de la misma especie que habita en un área determinada y puede entrecruzarse

- a) 1A, 2C, 3B b) 1A,2C,3D c) 1D, 2A, 3B d) 1C, 2B, 3^a

2.- Al ver en la carretera anuncios oxidados, se cree que esto sucede por...

- a) La corrosión. b) por ser de fierro. c) Los rayos del sol. d) Por el tiempo.

3.- Al realizar mediciones de longitud en el laboratorio se determinó que $d = 4 \times 10^{-3}m$, lo que equivale a:

- a) 0.04 m b) 400m c) 0.4 m d) 0.004 m

4.- Si se queman 10 g de papel se obtiene 0.1 g de ceniza y 9.9 g de bióxido de carbono y vapor de agua, como productos de la combustión que son liberados. La ley que rige este comportamiento enuncia que la...

- a) La materia no se crea ni se destruye solo se transforma.
 b) Combinación de dos o más elementos es la misma para un compuesto.
 c) La energía no se crea ni se destruye solo se transforma.
 d) Relación presión, volumen y temperatura hace constante el sistema.

5.- Elementos que se encuentran en la región izquierda y central de la tabla periódica, se caracterizan por ser densos y maleables.

- a) Metaloides b) Metales c) Gases Nobles d) No metales

6.- ¿Qué fuerza se debe aplicar a un baúl de madera de 40,000 grs, para acelerarlo 2.5 m/s²?

- a) 9.81N b) 100N c) 100,000N d) 16,000N

7.- La carga eléctrica positiva se asocia con:

- a) Fotones b) Protones c) Electrones d) Neutrones.









8.- El químico Mario Molina recibió el premio nobel por investigaciones sobre el riesgo de utilizar gases que afecten de manera importante a la capa de ozono de la atmosfera con consecuencias en el ambiente como las siguientes, excepto:

- a) Sobrecalentamiento global.
- b) Deshielo de los polos.
- c) Aumento del nivel del mar.
- d) Emisiones de gases de invernadero

9.-

Relacione el tipo de factor ambiental con las imágenes que corresponden.

Tipo	Imagen
1. Biótico	
2. Abiótico	
a) 	d) 
b) 	e) 
c) 	f) 

- A) 1acf, 2bde
- B) 1adf, 2bce
- C) 1bcd, 2aef
- D) 1cde, 2abf

10.- La segunda ley de Newton es relativa a:

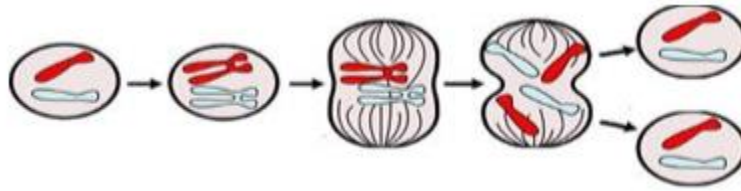
- a) Las fuerzas de acción y reacción.
- b) La aceleración que adquiere un cuerpo al aplicarle una fuerza.
- c) Los estados de reposo o movimiento de los cuerpos.
- d) Los tiempos y las Áreas iguales que barren los planetas alrededor del sol.

11.- Si se supone una caída libre, ¿Cuánto tiempo tardar en caer una piedra desde una altura de 20m?

- a) 1.02 s
- b) 2.02 s
- c) 10.2 s
- d) 20.2 s



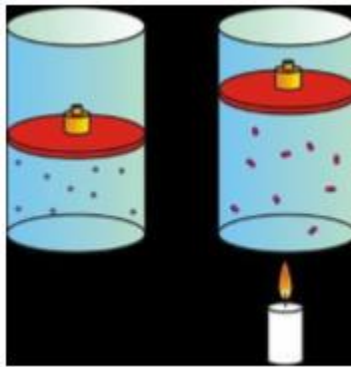
12.- Observe la imagen:



La reproducción de la célula madre por mitosis sucede por porque:

- a) Se divide en 2 células hijas con el mismo número de cromosomas.
- b) Genera protuberancias que crecen y forman otros individuos.
- c) Se duplica en células hijas con la mitad del número de cromosomas.
- d) Produce 2 células idénticas y recombina sus genes.

13.- Observe la imagen:



La siguiente aseveración explica el fenómeno observado:

- a) Las moléculas de una sustancia aumenta conforme disminuye la temperatura.
- b) El volumen que ocupan las moléculas de una sustancia disminuye cuando aumenta la temperatura.
- c) Las moléculas de un gas disminuyen cuando disminuye la temperatura.
- d) El volumen que ocupan las moléculas de un gas aumenta cuando la temperatura aumenta.

14.- Observe la ecuación: $2\text{Fe} + 2\text{H}_2\text{O} \longrightarrow 2\text{FeO}_2 + 2\text{H}_2$ La opción correcta que interpreta el fenómeno químico es la...

- a) Condensación de Hidrogeno.
- b) Reducción del Fierro.
- c) Condensación del agua.
- d) Oxidación del fierro.

15.- Para elevar un automóvil se empleó un gato hidráulico, cuyas área menor y mayor son respectivamente de 4 cm^2 y 400 cm^2 , si el automóvil pesa $10,000\text{N}$. ¿Qué fuerza fue necesaria aplicar al embolo pequeño para que esta se elevara?

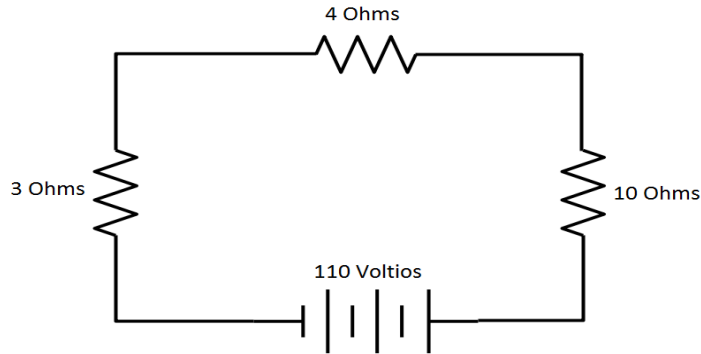
- a) 10N
- b) 1000N
- c) 100N
- d) $1 \times 10^5 \text{ N}$



16.- Partícula subatómica que participa en la formación de los enlaces químicos.

- a) Mesón b) Neutrón c) Protón d) Electrón

17.- Determine la corriente que circula por el siguiente circuito:



- a) 6.47 Amp b) 17 Amperios c) 0.15 Amp d) 75.16 Amp

18.- Observe la imagen:



Las siguientes aseveraciones describen la imagen anterior excepto:

- a) La solidificación es el cambio de estado líquido a sólido.
 b) Hay sustancias solidas que pasan al estado gaseoso directamente.
 c) Se debe aumentar la temperatura para cambiar del estado gaseoso al líquido.
 d) La sublimación es el cambio del estado sólido al gaseoso.

19.- Un coche se desplaza a 40 m/s, después de 25 segundos llega al reposo. Determine la aceleración:

- a) 1.6 m/s² b) - 1.6 m/s² c) - 0.625 m/s² d) 1000 m/s²



20.- Los incendios forestales liberan a la atmosfera los mismos gases que se desprenden durante la quema de combustibles fósiles. ¿Qué repercusiones ambientales se vinculan con dicho fenómeno?

1. Incremento en el efecto invernadero.
2. Contaminación por isotopos radioactivos.
3. Acidificación de los océanos.
4. Incremento de materia orgánica en el agua.
5. Reducción de la capa de ozono por CFC.
6. Presencia de lluvia acida.

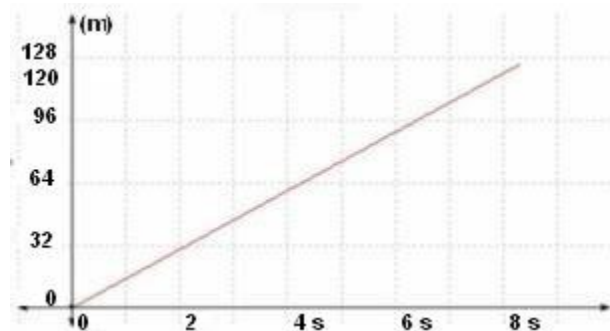
a) 1, 3, 6

b) 1, 4, 5

c) 2, 3, 6

d) 2, 4, 5

21.- La siguiente grafica corresponde a un experimento donde un móvil parte de un punto situado a cierta distancia del origen:



¿Cuál es la conclusión a la que se llega?

- a) La velocidad del móvil es de 128 m/s.
- b) La velocidad del móvil es de 8 m/s.
- c) La velocidad del móvil es de 16 m/s.
- d) La velocidad del móvil es de 64 m/s.

22.- A partir de las definiciones de los griegos y de sus propias observaciones acerca de la materia Dalton estableció en su teoría del átomo...

- a. Está constituido por partículas con carga positiva y negativa
- b. Está conformado por un núcleo con carga positiva debido a los protones
- c. Es la partícula más pequeña de un elemento que conserva sus propiedades
- d. Está conformado por un núcleo con neutrones, protones y electrones alrededor

23.-

Ordene las imágenes de acuerdo con los niveles de organización de la materia orgánica.



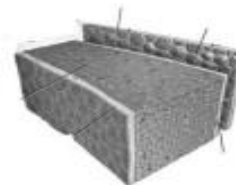
1



2



3



4

- A) 2, 4, 3, 1
- B) 3, 4, 1, 2
- C) 4, 2, 3, 1
- D) 4, 3, 1, 2



24.- ¿Cuándo un movimiento es rectilíneo uniformemente acelerado?

- a) Cuando se mueve en línea recta a velocidad constante.
- b) Cuando se recorren distancias iguales en tiempos iguales.
- c) Cuando se mueve en línea recta con velocidad variable.
- d) Cuando se mueve en línea recta variando la aceleración.

25.- Identifica los nombres de los siguientes compuestos químicos:

NH_4OH , $\text{Ba}(\text{OH})_2$, $\text{Zn}(\text{OH})_2$

- a) Hidróxido de amonio, hidróxido de bario, óxido de zinc
- b) Nitruro de amonio, hidróxido de bario, hidróxido de zinc
- c) Hidróxido de amonio, óxido de bario, hidróxido de zinc
- d) Hidróxido de amonio, hidróxido de bario, hidróxido de zinc

26.-

Seleccione la característica de los seres vivos representada en la imagen.



- A) Homeostasis
- B) Metabolismo
- C) Desarrollo
- D) Adaptación

27.- Un automóvil lleva una velocidad de 70 Km/Hr, después de 10 minutos determine la distancia recorrida:

- a) 11,666 metros
- b) 700 metros
- c) 70,000 metros
- d) 30.85 metros

28.- El sodio tiene un número atómico de 11 y una masa atómica de 23, por lo que sus partículas subatómicas son: ___ protones, ___ neutrones y ___ electrones.

- a) 11, 11, 11
- b) 11, 12, 11
- c) 11, 23, 11
- d) 23, 12, 11

29.- Él _____ es una base que se usa para la fabricación de jabones y colorantes, es soluble en agua y reacciona con el HCL para formar NaCl.

- a. H_2SO_4
- b. Li_2O
- c. CO
- d. NaOH



30.- Relacione los sistemas dispersos con las sustancias que les corresponden.

Sistema	Sustancia
1. Elemento	a) Aire
2. Compuesto	b) Cal
3. Mezcla homogénea	c) Oro
4. Mezcla heterogénea	d) Granito

A) 1a, 2d, 3c, 4b

B) 1b, 2c, 3d, 4a

C) 1c, 2b, 3a, 4d

D) 1d, 2a, 3b, 4c

31.-

Hidrocarburo	Estructura
1. Alcano	a)
2. Alqueno	b)
3. Alquino	c)
4. Aromático	d)

A) 1a, 2b, 3c, 4d

B) 1b, 2c, 3d, 4a

C) 1c, 2d, 3a, 4b

D) 1d, 2a, 3b, 4c

32.- ¿Cuánto tiempo tarda un motor de 100 w de potencia en realizar un trabajo de 1000 J?

a) 10 s

b) 0.1 s

c) 100000 s

d) 900 s

33.- Es el tipo de energía almacenada en un sistema, o es como una medida del trabajo que un sistema puede entregar. Más rigurosamente, magnitud escalar asociada a la gravedad y depende de la altura en la que se encuentra el objeto.

a) Energía cinética

b) Energía Potencial

c) Energía Mecánica.

d) Energía Solar



34.-

Relacione las biomoléculas con las funciones que les corresponden.

Biomolécula	Función
1. Carbohidrato	a) Almacena energía
2. Lípido	b) Interviene en la contracción muscular
3. Proteína	c) Es fuente de energía inmediata
	d) Ayuda en la regulación de la temperatura corporal
	e) Forma parte de la pared celular
	f) Regula el metabolismo

- A) 1ab, 2cf, 3de
- B) 1ce, 2ad, 3bf
- C) 1de, 2bc, 3af
- D) 1de, 2bf, 3ac

35.- Seleccione los elementos que interactuaron entre sí en la atmósfera primitiva, permitiendo el inicio de la evolución química

- 1. Cu
- 2. C
- 3. Mn
- 4. N
- 5. K
- 6. O
- 7. H

- a) 1, 2, 5, 7
- b) 1, 3, 5, 6
- c) 2, 4, 6, 7
- d) 1, 2, 3, 4

36.- El Principio de Arquímedes nos dice que:

- a) Los cuerpos al ser sumergidos en un líquido presionan todos los puntos de un líquido en el fondo.
- b) Los cuerpos al ser sumergidos en un líquido tienen el mismo peso.
- c) Los cuerpos al ser sumergidos en un líquido ganan el mismo peso del volumen del líquido desalojado.
- d) Los cuerpos al ser sumergidos en un líquido experimentan una fuerza hacia arriba, igual al peso del líquido desalojado.



37.- Que es la litosfera:

- A) Abarca todo lo que está vivo o ha estado vivo, es tan antigua como el primer organismo vivo y se calcula que tiene unos 3.500 millones de años.
- B) Incluye no solamente el agua en superficie de los mares y océanos, ríos y lagos, sino también las aguas subterráneas, el hielo acumulado en los polos y las cadenas montañosas, además del agua que circula por la troposfera en forma de vapor.
- C) Capa homogénea de gases concentrada alrededor de un planeta o astro celeste y mantenida en su lugar por acción de la gravedad.
- D) Capa más sólida y superficial del planeta Tierra, es decir, la más rígida y externa de todas, es la superficie más fría del planeta, sobre la que habitan todos los seres vivos.

38.- Es la biomolécula formada por una secuencia de aminoácidos.

- a) Vitaminas
- b) Proteínas
- c) Carbohidratos
- d) Lípidos

39.- ¿Quién de los siguientes científicos propuso al átomo como una esfera positiva en la que estaban incrustados los electrones?

- a) John Dalton
- b) John Thompson
- c) Ernest Rutherford
- d) Niels Bohr

40.- ¿Qué tipo de cambio ocurre cuando se enciende una vela?

- A) Cambio Biológico.
- B) Cambio Físico.
- C) Cambio Químico
- D) Cambio Natural

41.- ¿Cuándo un cuerpo se encuentra en equilibrio térmico con el medio?

- A) ya no tiene temperatura.
- B) Su temperatura es de 30°C.
- C) Hay flujo de calor.
- D) Ninguna de las anteriores.

42.- ¿En cuál de las siguientes situaciones la energía potencial de un esquiador es mayor que su energía cinética?

- a) Al saltar una serie de obstáculos.
- b) Al encontrarse en la cima de una montaña para iniciar el descenso.
- c) Al llegar a la meta establecida.
- d) Al desplazarse rápidamente sobre la nieve.

43.- Las condiciones en la que se encuentra un gas ideal son las siguientes:

2 moles, Temperatura 10°C, Presión 2 atm

Determine el volumen que ocupa dicho gas.

- A) 0.04 Lts
- B) 0.82 Lts
- C) 23.20 Lts
- D) 1.21 Lts

44.- Desarrolló los principios fundamentales de la genética.

- a) Robert Hooke
- b) Gregor Mendel
- c) Watson y Crick
- d) Antoine Lavoisier



45.- Dado que todo cuerpo conserva su estado de reposo o movimiento mientras no se le aplique una fuerza suficiente para romper el equilibrio, la ley que establece que la aceleración de un cuerpo se incrementará en forma proporcional y directa al incremento de la fuerza que se le aplique es conocida como:

- A) Primera Ley de Kepler
- B) Segunda Ley de Mendel
- C) Primera Ley de Newton
- D) Segunda Ley de Newton

46.- Órgano del citoplasma que aporta la energía que la célula necesita.

- A) Vacuola
- B) Nucléolo
- C) Mitocondria
- D) Aparato de Golgi

47.-

Relacione el sistema de membranas con su función celular.

Sistema de membranas	Función celular
1. Lisosomas	a) Almacenan reservas y pigmentos del citoplasma irregulares o “de látigo”
2. Vacuolas	b) Rompen la materia en el citoplasma
3. Paredes	c) Protegen y brindan la forma e intercambios entre interior y exterior
	d) Empacan, secretan proteínas, azúcares y hormonas

- A) 1a, 2b, 3d
- B) 1a, 2c, 3b
- C) 1b, 2a, 3c
- D) 1b, 2d, 3a

48.-

Relacione los alimentos con su efecto en el organismo.

Alimento	Efecto
1. Carne y pescado	a) Brindan energía disponible de manera inmediata por la abundancia de carbohidratos.
2. Pan y cereales	b) Proporcionan proteínas, minerales y vitaminas que ayudan al desarrollo y la conservación del organismo.
3. Huevos y leche	c) Ofrecen energía almacenable para uso no inmediato por la cantidad de grasa que contienen.

- A) 1a, 2c, 3b
- B) 1a, 2b, 3c
- C) 1b, 2a, 3c
- D) 1c, 2b, 3a



49.- Es el conjunto de reacciones bioquímicas que tienen lugar en el interior de la célula.

- a) Anabolismo b) Catabolismo c) Metabolismo d) mitosis

50.- Las reacciones que permiten la síntesis de sustancias orgánicas complejas a partir de moléculas sencillas, toman el nombre de:

- a) Metabolismo b) Anabolismo c) Catabolismo d) Ninguna de las anteriores

51.- Relacione el tipo de recurso con sus respectivos ejemplos.

Recurso	Ejemplo
1. Renovables	a. Agua, fauna, flora y suelo
2. No renovables	b. Minerales, metales e hidrocarburos
3. Inagotables	c. Energía solar, energía eólica y geotérmica
	d. Vidrio, plástico y aluminio

A) 1a, 2b, 3c
B) 1a, 2c, 3a
C) 1b, 2a, 3c
D) 1b, 2c, 3d

52.- Relacione la definición de la biomolécula con su función metabólica.

Biomolécula	Función metabólica
1. Carbohidratos	a. Determinan la forma y la estructura de las células y dirigen casi todos los procesos vitales
2. Lípidos	b. Comprenden el almacenamiento y la expresión de información genética
3. Proteínas	c. Constituyen la reserva energética de uso tardío o diferido del organismo
4. Ácidos nucleicos	d. Necesarias para el funcionamiento celular, el crecimiento y el desarrollo normales
	e. Sirven como fuentes de energía inmediata y como elementos estructurales de las células

- A) 1a, 2b, 3c, 4d**
B) 1a, 2e, 3d, 4c
C) 1e, 2a, 3b, 4c
D) 1e, 2c, 3a, 4b

53.- Las disoluciones son mezclas homogéneas compuestas por un:

- A) Solute y un solvente B) disoluto y un soluto C) solvente y un disolvente D) soluto y una disolución



54.- Relacione cada organelo celular con el proceso que le corresponde.

Organelo	Proceso
1. Cloroplasto	a. Contiene al ADN responsable de la expresión genética
2. Mitocondria	b. Degradación de moléculas
3. Núcleo	c. Fotosíntesis
4. Ribosoma	d. Respiración celular y generación de energía
	e. Síntesis de proteínas

- A) 1a, 2c, 3e, 4b
- B) 1c, 2d, 3a, 4e
- C) 1c, 2d, 3e, 4b
- D) 1e, 2c, 3a, 4d

55.- Relacione la definición de la característica de la población con su descripción.

Propiedad	Descripción
1. Mortalidad	a. Número de organismo que nacen en un tiempo y lugar determinado
2. Migración	b. Máxima capacidad de reproducción de una población en condiciones óptimas
3. Natalidad	c. Traslado o desplazamiento de la población de una región a otra o de un país a otro
4. Potencial biótico	d. Conjunto de factores que regula el crecimiento de una especie
	e. Número de organismo que fallecen un tiempo y lugar determinado

- A) 1a, 2b, 3c, 4d
- B) 1a, 2e, 3d, 4c
- C) 1e, 2c, 3a, 4b
- D) 1e, 2d, 3b, 4a

56.- ¿Cuál es la masa de un cuerpo cuyo peso es de 1 800.00 N?

- A) 54.00 kg B) 83.67 N/kg C) 183.48 kg D) 200.00 N

57.- El enlace metálico es la combinación entre elementos metálicos, el enlace covalente se da entre elementos _____, mientras que el enlace iónico se lleva a cabo cuando existe la combinación _____ estos son los tres enlaces químicos más importantes.

- A) no metálicos – de un metal con un no metal
- B) metálicos – entre no metales
- C) no metálicos – de metales
- D) metálicos – de un metal con un no metal



HOJA DE RESPUESTAS

INSTRUCCIONES

1. USA SOLAMENTE LÁPIZ DEL NÚMERO 2 1/2, NO USES PLUMA NI MARCADOR.

2. LLENA TOTALMENTE LOS CÍRCULOS.

CORRECTO INCORRECTO

3. SI TE EQUIVOCAS BORRA COMPLETAMENTE, NO TACHES.
4. NO HAGAS NINGUNA MARCA FUERA DE LOS CÍRCULOS.
5. EN CASO DE CONCLUIR ANTES DEL TIEMPO ASIGNADO, REVISAS LAS RESPUESTAS DONDE HAYAS TENIDO DUDA.

NOMBRE:

APELLIDO PATERNO

APELLIDO MATERNO

NOMBRE(S)

RESPUESTAS

- | | | | |
|--|--|--|--|
| 1 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D | 15 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D | 29 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D | 43 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D |
| 2 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D | 16 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D | 30 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D | 44 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D |
| 3 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D | 17 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D | 31 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D | 45 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D |
| 4 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D | 18 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D | 32 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D | 46 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D |
| 5 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D | 19 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D | 33 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D | 47 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D |
| 6 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D | 20 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D | 34 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D | 48 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D |
| 7 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D | 21 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D | 35 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D | 49 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D |
| 8 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D | 22 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D | 36 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D | 50 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D |
| 9 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D | 23 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D | 37 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D | 51 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D |
| 10 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D | 24 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D | 38 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D | 52 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D |
| 11 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D | 25 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D | 39 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D | 53 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D |
| 12 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D | 26 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D | 40 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D | 54 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D |
| 13 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D | 27 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D | 41 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D | 55 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D |
| 14 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D | 28 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D | 42 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D | 56 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D |
| | | | 57 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D |