

ICFES GRADO NOVENO

1. ¿Cómo se denomina el rango de categoría superior a la de reino?:

- a) Dominio
- b) Clase
- c) Filo
- d) Orden

2. Averiguar la especie a la que pertenece un organismo encontrado en el campo se llama:

- a) Clasificar
- b) Determinar
- c) Nombrar
- d) Especificar

3. Identifica los grupos de pertenencia (reino y filo) de los siguientes organismos seleccionados:

1) Tiburón:



- a) R. Animales y F. Cordados b) R. Animales y F. Invertebrados

2) Escarabajo:



- a) R. Animales y F. Artrópodos b) R. Animales y F. Invertebrados
-

3) Falsa oronja:



- a) R. Hongos y F. Basidiomicetos b) R. Vegetal y F. Ascomicetos
-

c) Musgo:



- a) R. Vegetal y F. Briófitos b) R. Plantas y Briófitos
-

d) Medusa:



- a) R. Animales y F. Poríferos b) R. Animales y F. Cnidarios
-
-

4. Identifica el orden correcto de inclusividad los ocho táxones más importantes:

- a) Dominio, reino, clase, filo, orden, familia, género y especie
 - b) Dominio, reino, filo, clase, orden, familia, género y especie
 - c) Dominio, reino, filo, clase, familia, orden, género, y especie
-

5

La tabla muestra las características de las células de tres organismos diferentes :

ORGANISMO 1	ORGANISMO 2	ORGANISMO 3
Ausencia de membrana nuclear	Presencia de membrana nuclear	Presencia de membrana nuclear
Ausencia de ribosomas	Presencia de ribosomas	Presencia de ribosomas
Ausencia de cloroplastos	Presencia de cloroplastos	Ausencia de cloroplastos
Muchos hacen fotosíntesis	La mayoría hace fotosíntesis	No hacen fotosíntesis
Algunas con paredes de péptido glucano	Algunos con paredes de celulosa	Algunos con paredes de quitina

De acuerdo con estas características dichos organismos pertenecen en su orden a los reinos

- A. protista, vegetal y monera
- B. monera, animal y hongos
- C. protista, hongos y animal
- D. monera, vegetal y hongos

RES' D

6 . Una definición para la palabra taxonomía podría ser:

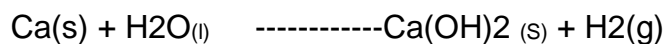
- a. Ciencia que se encarga de estudiar las plantas.
 - b. Ciencia que se encarga de clasificar y ordenar a las bacterias.
 - c. Ciencia que se encarga de clasificar y ordenar a todos los seres vivos
 - d. Ciencia que se encarga de estudiar las piedras
-

7

. Los animales vertebrados son:

- a. Peces, gusanos, aves, reptiles y mamíferos
 - b. Artrópodos, equinodermos, reptiles, aves y anélidos.
 - c. Peces, anfibios, reptiles, mamíferos, aves
 - d. Gusanos, equinodermos, moluscos, celenterados, anélidos
-

8. Responda las preguntas según la siguiente ecuación



1. Los coeficientes necesarios para balancear esta ecuación son:

- a. 1, 2, 2, 1
 - b. 1, 2, 1, 2
 - c. 1, 2, 1, 1
 - d. 2, 1, 1, 1
-

9. Las ecuaciones químicas se balancean para:

- a. Poder resolver problemas de estequiometría
 - b. Cumplir la ley de la conservación de la materia
 - c. Poder calcular la masa molar correctamente
 - d. Deducir el tipo de ecuación química con la que se trabaja
-

10. Los coeficientes que equilibran la siguiente ecuación son:



- | | | | | | | |
|----|---|---|---|---|---|---|
| a. | 1 | 3 | 6 | 1 | 6 | 3 |
| b. | 3 | 1 | 6 | 3 | 1 | 6 |
| c. | 1 | 6 | 3 | 1 | 3 | 6 |
| d. | 6 | 1 | 3 | 1 | 3 | 6 |
| e. | 1 | 4 | 2 | 3 | 4 | 2 |

11 . La ecuación $AB + CD \rightarrow AC + BD$ representa la reacción de una:

- a. Síntesis
- b. Descomposición
- c. Desplazamiento simple
- d. Desplazamiento doble
- e. Combustión

12. La ecuación $A \rightarrow B + C$

- a. Síntesis
 - b. Descomposición
 - c. Desplazamiento simple
 - d. Desplazamiento doble
 - e. Combustión
-

13. Elementos o compuestos sencillos que se unen para formar un compuesto más complejo.

- a. Síntesis
- b. Descomposición
- c. Desplazamiento simple
- d. Desplazamiento doble
- e. Combustión

14. Un compuesto se fragmenta en elementos o compuestos más sencillos. En este tipo de reacción un solo reactivo se convierte en zonas o productos.

- a. Síntesis
- b. Descomposición
- c. Desplazamiento simple
- d. Desplazamiento doble
- e. Combustión

15. $AB + CD \rightarrow AD + BC$

- A. Elementos o compuestos sencillos que se unen para formar un compuesto más complejo.
- B. Un elemento reemplaza a otro en un compuesto.
- C. Los iones en un compuesto cambian lugares con los iones de otro compuesto para formar dos sustancias diferentes.

D. Un compuesto se fragmenta en elementos o compuestos más sencillos. En este tipo de reacción un solo reactivo se convierte en zonas o productos.

16.

Dalton elaboró la primera teoría atómica y realizó numerosos trabajos fruto de los cuales es esta ley que formuló en 1803:

“Si dos elementos químicos se combinan para formar distintos compuestos y la cantidad de uno de ellos permanece fija, las cantidades del otro que se combinan con él están en una relación numérica sencilla”: CORESPONDE A LA LEY PONDERAL

- A. ley de la conservación de la masa
- B. ley de las proporciones múltiples
- C. ley de las proporciones definidas o constantes

17. para formar agua H₂O, el hidrógeno y el oxígeno intervienen en las cantidades que por cada mol, se indican a continuación:

$$1 \text{ MOL AGUA PESA : } (2)1,008 \text{ gH} + 15,999 \text{ gO} = 18,015 \text{ g}$$

- A. ley de la conservación de la masa
- B. ley de las proporciones múltiples
- C. ley de las proporciones definidas o constantes

18. ¿El hierro al oxidarse gana masa? ¿La madera al quemarse pierde masa? En un sistema cerrado (Sin intercambiar materiales con el exterior) la masa total de las sustancias existentes no varía aunque se produzca cualquier reacción química entre ellas.

- A. ley de la conservación de la masa
- B. ley de las proporciones múltiples
- C. ley de las proporciones definidas o constantes

19. el peso molecular de la glucosa donde el carbono pesa 12, el hidrogeno 1 y el oxígeno 16 y la fórmula de la glucosa es C₆H₁₂O₆

- a. 98 gr/mol
- b. 103,34 gr/mol
- c. 180,gr/mol

d. D. 179 gr/mol

20. el peso molecular NaHCO_3 Sal Carbonato ácido de sodio donde el Na es 23 gr/mol

- a. 106 gr/mol
 - b. 84 gr/mol
 - c. 93 gr/mol
 - d. 104 gr/mol
-