



INSTITUCIÓN EDUCATIVA HÉCTOR ABAD GÓMEZ



Proceso: GESTION CURRICULAR

Código

Nombre del Documento: Prueba de periodo

Versión 01

Página 1 de 3

| | | |
|-----------------------------|------------|-----------|
| FECHA: | PERIODO: I | C.L.E.I.6 |
| Áreas: Ciencias Biológicas. | | |
| NOMBRE DEL ESTUDIANTE: | | |

DOCENTE: KATHERINE MORENO

PREGUNTAS DE SELECCIÓN MÚLTIPLE CON ÚNICA RESPUESTA

- En el movimiento uniformemente acelerado, el móvil experimenta variaciones iguales de velocidad en intervalos de tiempo iguales. En tal sentido un móvil que parte del reposo con un M.U.A. y acelera a razón de 8 m/s^2 , ¿al cabo de 5 segundos, que velocidad alcanzará?
 - 13 m/s^2
 - -40 m/s^2
 - -13 m/s
 - 40 m/s
- ¿En cuánto tiempo, adquiere un tren la velocidad de 40 m/s , si partió del reposo con M.U.A, con una aceleración de 4 m/s^2 ?
 - 10 m
 - 10 m/s^2
 - 10 s
 - 10 m/s
- ¿Con qué aceleración debe partir un móvil con M.U.A, que partiendo del reposo, adquiere posteriormente una velocidad de 30 m/s en 5 segundos?
 - 6 m/s^2
 - 60 m/s
 - -6 m/s
 - -60 m/s
- Un auto con M.U.A, que viaja a 60 m/s , aplica los frenos y se detiene en 6 segundos ¿cuál es el valor de su desaceleración?
 - 10 m/s^2
 - -10 m/s^2
 - 10 m/s
 - -10 m/s^2
- ¿Qué distancia recorre un ciclista que marcha con M.U.A, a 30 m/s y desacelera a razón de -5 m/s^2 , hasta alcanzar una velocidad de 5 m/s , en 2 segundos?
 - 10 m
 - 10 m/s^2
 - 10 m/s
 - 10 s
- Un camión circula por una carretera con M.U.A, a 20 m/s . En 5 s, su velocidad aumenta a 25 m/s ¿cuál ha sido su aceleración?
 - 5 m/s^2
 - 10 m/s^2
 - 15 m/s^2
 - 1 m/s^2
- Un auto de fórmula 1 que parte del reposo alcanza una velocidad de 4500 m/s en 10s. Calcula su aceleración.
 - 45 m/s^2
 - 450 m/s^2
 - $4,5 \text{ m/s}^2$
 - 5 m/s^2
- Un cuerpo posee una velocidad inicial de 12 m/s y una aceleración de 2 m/s^2 ¿Cuánto tiempo tardará en adquirir una velocidad de 48 m/s ?
 - 18s
 - 36s
 - 24s
 - 6s
- Un tren se desplaza con M.U.A y va a 30 m/s . Debe reducir su velocidad a 20 m/s . al pasar por un puente. Si realiza la operación en 5 segundos, ¿cuál es su aceleración?

- a. 1m/s^2
b. -2m/s^2
c. 5m/s^2
d. 10m/s^2
10. Un cuerpo cae libremente desde el reposo durante 6 segundos hasta llegar al suelo. Cuál es la distancia que ha recorrido, o lo que es lo mismo, la altura desde donde se soltó.
- a. 18 m
b. 18 s
c. 180 m
d. 180 s
11. Un enlace químico es la unión de 2 o más elementos de la tabla periódica para dar origen a un compuesto químico. Los dos tipos principales de enlace que existen son el enlace iónico y el covalente. El enlace iónico es aquel en el que se unen dos átomos que presentan una diferencia considerable en sus electronegatividades, por lo general una diferencia mayor de 1,7. Según lo anterior, de los siguientes enlaces es iónico:
- a. LiF
b. HCl
c. H₂
d. NH₄
12. En la química inorgánica existen cuatro tipos de compuestos: los óxidos; que son binarios y contienen un oxígeno, los hidróxidos que son ternarios y se caracterizan por la presencia de un OH unido a un Metal, los ácidos que se diferencian porque su estructura inicia con un hidrógeno y las sales que se forman por la unión de cationes y aniones. De acuerdo con esto, el HCl es un:
- a. Óxido
b. Hidróxido
c. Ácido
d. Sal
13. En la química inorgánica existen cuatro tipos de compuestos: los óxidos; que son binarios y contienen un oxígeno, los hidróxidos que son ternarios y se caracterizan por la presencia de un OH unido a un Metal, los ácidos que se diferencian porque su estructura inicia con un hidrógeno y las sales que se forman por la unión de cationes y aniones. De acuerdo con esto, el NaOH es un:
- a. Óxido
b. Hidróxido
c. Ácido
d. Sal
14. En la química inorgánica existen cuatro tipos de compuestos: los óxidos; que son binarios y contienen un oxígeno, los hidróxidos que son ternarios y se caracterizan por la presencia de un OH unido a un Metal, los ácidos que se diferencian porque su estructura inicia con un hidrógeno y las sales que se forman por la unión de cationes y aniones. De acuerdo con esto, el HCl es un:
- a. Óxido
b. Hidróxido
c. Ácido
d. Sal
15. Según la nomenclatura tradicional el grupo funcional óxido se nombra iniciando con el nombre del grupo funcional y empleando los sufijos oso e ico, y los prefijos hipo y per, dependiendo de la valencia del elemento que acompañe al oxígeno. Según lo anterior el compuesto Cl₂O, se nombra:
- a. Oxido hipocloroso
b. Oxido de cloro (I)
c. Monóxido de dicloro
d. Oxido cloroso
16. Según la nomenclatura tradicional el grupo funcional hidróxido se nombra iniciando con el nombre del grupo funcional y empleando los sufijos oso e ico, y los prefijos hipo y per, dependiendo de la valencia del elemento que acompañe al grupo hidróxido. Según lo anterior el compuesto Cr(OH)₃, se nombra:
- a. Hidróxido Crómico
b. Hidróxido de cromo (III)
c. Hidróxido Cromoso
d. Hidróxido de cromo (II)

17. Según la nomenclatura stock los hidróxidos se nombran mencionando el grupo funcional seguido del nombre del metal acompañante y entre parentesis, en números romanos se escribe la valencia del metal. Según esto el compuesto $\text{Cr}(\text{OH})_2$ se nombra:

- a. Hidróxido Crómico
- b. Hidróxido de cromo (III)
- c. Hidróxido Cromoso
- d. Hidróxido de cromo (II)

18. El número de oxidación del cloro en el óxido hipocloroso Cl_2O es:

- a. +1
- b. +3
- c. +5
- d. +7

19. El número de oxidación del cloro en el óxido hipocloroso Cl_2O_3 es:

- a. +1
- b. +3
- c. +5
- d. +7

20. El número de oxidación del cloro en el óxido hipocloroso SO_4 es:

- a. +2
- b. +6
- c. +8
- d. +4