



RECURSOS DIDÁCTICOS

PRIMERO DE SECUNDARIA

QUÍMICA

EXAMEN FINAL 01

1. Si la $EN(\alpha) = 4,0$ y la $EN(\beta) = 1,0$ el enlace entre " α " y " β " será :

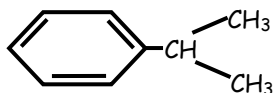
- a) Dativo b) Apolar c) Polar
d) Electroestático e) Coordinado

2. Si la E. N.(A) = 3,5 y la E.N.(B) = 0,5, el enlace entre A y B será :

- a) Dativo b) Apolar c) Polar
d) Electroestático e) Covalente

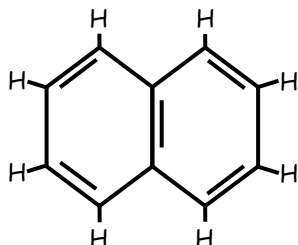
3. Para la estructura molecular del cumeno. ¿Cuántos sigma (δ) y pi (π) existen?

- a) 20 y 4
b) 22 y 4
c) 21 y 3
d) 20 y 5
e) 24 y 3



4. Hallar el número de enlaces " π " en :

- a) 21
b) 19
c) 1
d) 5
e) 10



5. ¿En qué compuesto el bromo está con su menor estado de oxidación?

- a) $HBrO_4$ b) Br_2O_7 c) $HBrO_3$
d) $HBrO$ e) Br_2O_5

6. Indique que alternativa contiene un elemento pentavalente :

- a) H_2SO_4 b) H_3PO_4 c) $HClO_4$
d) $HBrO_2$ e) HNO_2

7. Determinar la atomicidad del anhídrido perclórico.

- a) 1 b) 3 c) 5
d) 7 e) 9

8. Determinar la atomicidad del anhídrido telurico:

- a) 5 b) 6 c) 7
d) 8 e) 9

9. Indicar la relación incorrecta:

- a) Ácido Fosfórico : H_3PO_4
b) Hidróxido de Calcio : $Ca(OH)_2$
c) Ácido Hipobromoso : $HBrO$
d) Ácido Cloroso : H_2ClO_2
e) Ácido Bórico : HBO_2

10. Dar el nombre de: HNO_3

- a) Anhídrido Nitroso
b) Ácido Hiponitroso
c) Ácido Nitroso
d) Ácido Nítrico
e) Anhídrido Nítrico

11. Marque la fórmula del Ácido Hipocloroso

- a) $HClO_3$ b) $HClO$ c) HCl_2O
d) H_2ClO e) H_2ClO_2

12. Hallar la composición en masa del Fe en FeO en %

- a) 70,7 b) 85,7 c) 77,7
d) 98,7 e) 12

13. Hallar la composición molecular del oxígeno en el monóxido de nitrógeno en %

- a) 20 b) 30 c) 40
d) 50 e) 60

14. Hallar la composición en masa del litio en el óxido de litio en % $PA(O) = 16$ $PA(Li) = 6,9$

- a) 30,5 b) 54,8 c) 62,7
d) 46,3 e) N.A.

15. Halle la masa de 2 at-g de cloro. ($Cl = 35,5$)

- a) 70 b) 71 c) 35,5
d) 38 e) 49

16. ¿Cuántos átomo gramo existen en 4000 g de calcio metálico? ($Ca = 40$)

- a) 10 b) 100 c) 1000
d) 10000 e) 40

17. Se tiene N_2O_x cuyo peso molecular es 76.

Determine el peso de SO_x . ($S = 32$)

- a) 50 b) 42 c) 78
d) 80 e) 88

18. Si el átomo de un elemento "x" pesa $1,2 \times 10^{-22}$ g ¿Cuál es el peso atómico de dicho elemento?

- a) 72,2 b) 52,5 c) 720,1
d) 80,4 e) 40,8

19. ¿Cuánto pesan $4,5 \times 10^{23}$ moléculas de ácido sulfúrico (H_2SO_4)? P.A. ($S = 32$, $O = 16$, $H = 1$)

- a) 49 g b) 73,5 c) 98
d) 196 e) 24,5

20. ¿Cuántos mol - g existen en 1400 g de cal viva (CaO)?

- a) 5 b) 10 c) 15
d) 20 e) 25



RECURSOS DIDÁCTICOS

PRIMERO DE SECUNDARIA

QUÍMICA

EXAMEN FINAL 02

1. Uno de los siguientes enlaces es iónico :

- a) Fe y Al b) H y O c) H y F
d) S y O e) Na y Cl

2. Señale un compuesto donde existe enlace iónico

- a) CH₄ b) NH₃ c) HCl
d) H₂O e) KCl

3. Indicar la notación de Lewis para un átomo con 16 protones

- a) $\cdot\dot{S}\cdot$ b) $\cdot\ddot{S}\cdot$ c) $:\ddot{S}:$
d) $:\ddot{S}:$ e) $\cdot\dot{S}\cdot$

4. Hallar los electrones de valencia del sO

- a) 3 b) 4 c) 5
d) 6 e) 7

5. Nombrar los siguientes hidruros no metálicos

- a) CH₄ b) SiH₄ c) NH₃
d) PH₃ e) AsH₃

6. Hallar la suma de los números de oxidación del bromo en : $H_6Br_6O_{19}^{2-}$, $H_2Br_3O_{12}^{1-}$

- a) +8 b) +9 c) +11
d) +12 e) -12

7. Hallar la atomicidad del óxido férrico.

- a) 1 b) 2 c) 3
d) 4 e) 5

8. Indique la atomicidad del óxido de magnesio.

- a) 1 b) 2 c) 3
d) 4 e) 5

9. Indicar la atomicidad del Hidróxido Auroso:

- a) 1 b) 2 c) 3
d) 4 e) 5

10. Indicar el compuesto de mayor atomicidad:

- a) Ácido Hipocloroso d) Ácido Nítrico
b) Ácido Permangánico e) Ácido Yodoso
c) Ácido Hiposulfuroso

11. Indicar la fórmula del Hidróxido de Estroncio:

- a) Es(OH) b) Es(OH)₃ c) Se(OH)₂
d) Sr(OH)₂ e) Sp(OH)

12. En 85 gr de NH₃ cuántos gramos de hidrógeno tenemos:

- a) 10 b) 12 c) 14
d) 15 e) 18

13. Un óxido diatómico tiene 77,8% en masa del metal. Calcular la masa atómica del metal.

- a) 28 b) 56 c) 38
d) 45 e) 50

14. Si en el compuesto $M_2(SO)_3$ el porcentaje del azufre es 20% en masa. Hallar la masa atómica del elemento "M".

- a) 142 b) 168 c) 34
d) 121 e) N.A.

15. El peso molecular del $CaSO_4 \cdot xH_2O$ es 172 ¿Cuál es el peso molecular del PbO_x ?

P.A. (Ca = 40 , Pb = 207 , S = 32)

- a) 223 b) 232 c) 271
d) 244 e) 239

16. El compuesto $A_2B_2O_7$ tiene peso molecular igual a 294. Si el peso atómico de A es 39. Determine el P.A. de B

- a) 104 b) 52 c) 78
d) 45 e) 90

17. Se tiene 80g de MgO , hallar el número de moles presentes. (Mg = 24 , O = 16)

- a) 1 b) 2 c) 3
d) 4 e) 5

18. ¿Cuántas moléculas de H_2O están presentes en 180g de dicho compuesto?

- a) No b) 5 No c) 8 No
d) 10 No e) 100 No

19. Determine el peso molecular del anhídrido nítrico (N_2O_3). P.A(N = 14, O = 16)

- a) 30 uma b) 44 uma c) 62 uma
d) 76 uma e) 74 uma

20. Halle el número de átomos en 230 y de sodio.

P.A. (Na) = 23

- a) 10 b) 6×10^{23} c) 3×10^{22}
d) $3,5 \times 10^{22}$ e) 60×10^{23}