

PLATAFORMA DE CLASES VIRTUALES, LIBROS Y LOS MEJORES VIDEOS PARA POTENCIARTE

KIBO

EXAMEN FINAL-QUÍMICA

Señale la opción correcta con aspa:

1. NO_2
- ☐ Iónico
☐ Covalente
☐ Apolar
☐ Polar

2. N_2
- ☐ Iónico
☐ Covalente
☐ Apolar
☐ Polar

3. Indique el número de enlaces simples, dobles y triples para la siguiente estructura : $\text{H} - \text{O} - \text{N} = \text{O}$

- a) 1, 2, 0 b) 3, 1, 0 c) 1, 1, 1
d) 0, 1, 2 e) 2, 1, 0

4. ¿Cuál de las sustancias presenta enlace covalente?

- a) CaO b) NaCl c) Cl_2O
d) KCl e) Na_2O

5. Indicar el nombre de los siguientes iones:

* P^{+1} ión hipofosforoso

P^{+3} ión fosforoso

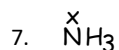
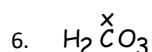
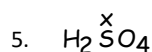
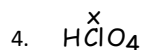
P^{+5} ión fosfórico

1. Au^{+1} :
 Au^{+} :

2. C^{+2} :

3. N^{+3} :
 N^{+5} :

6. Hallar el estado de oxidación del elemento indicado con un aspa (x) en cada compuesto



7. Determine el número de mol - g existentes en 336 g de $\text{C}_6\text{H}_4(\text{NO}_2)_2$

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

8. Se tiene 80 g de oxígeno, ¿cuántas mol - g contiene?

- a) 3 b) 1,5 c) 2,5
d) 5 e) 0,5

9. 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

10. ¿Qué masa en gramos está contenida en 2 mol - g de gas hilarante (N_2O)? P.A(N = 14)

- a) 22 g b) 44 g c) 88 g
d) 11 g e) 55 g

11. Determinar el E.O. del cloro en : KClO_4

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

12. ¿Qué alternativa contiene un elemento trivalente?

- a) H_2SO_4 b) N_2O_3 c) KCl
d) H_3PO_4 e) SO_3

13. ¿Qué alternativa contiene una molécula heptatómica?

- a) Óxido férrico b) Óxido clórico
c) Óxido cobáltico d) Anhídrido peryódico
e) Anhídrido carbonico

14. ¿Cuál es la fórmula del óxido ferroso?

- a) Fe_2O b) Fe_2O_2 c) Fe_2O_3
d) Fe_3O_2 e) FeO

15. ¿Cuál es la fórmula del óxido férrico?

- a) Fe_2O b) Fe_2O_2 c) Fe_2O_3
d) Fe_3O_2 e) FeO

16. Indicar el nombre correcto de : TeO

- a) Hidróxido plúmbico b) Hidróxido de potasio
c) Anhídrido telúrico d) Anhídrido teluroso
e) Anhídrido hipo teluroso

17. Indicar el nombre correcto de Cl_2O_3

- a) Hidróxido de oro b) Anhídrido hipo cloroso
c) Hidróxido cloroso d) Anhídrido cloroso
e) Hidróxido hipo cloroso

18. Indicar el nombre correcto de : Cl_2O_7

- a) Anhídrido hipo cloroso b) Anhídrido cloroso
c) Anhídrido clórico d) Anhídrido per clórico
e) Óxido clórico

19. Indicar el nombre correcto de : B_2O_3

- a) Óxido boroso b) Anhídrido de bario
c) Anhídrido bórico d) Anhídrido de plata
e) Hidróxido de litio

20. Indicar el nombre correcto de : N_2O_5

- a) Hidróxido de sodio b) Óxido de nitrógeno
c) Hidróxido de calcio d) Anhídrido nitroso
e) Anhídrido nítrico