

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

KIBO

SIMULACRO DE QUÍMICA

1. Mencione de que elementos (nombre) se trata :

Be : _____

Ne : _____

Hg : _____

Al : _____

Mg : _____

Cl : _____

Zn : _____

Si : _____

2. Simbolice los siguientes elementos :

Galio : _____

Teluro : _____

Kripton : _____

Xenon : _____

Cromo : _____

Estroncio : _____

Uranio : _____

Osmio : _____

3. Una de las siguientes representa una mezcla

- a) Diamante b) Grafito c) Ozono
d) Acero e) Agua

4. ¿Qué compuesto es ternario y hepta-atómico?

- a) Na_2O_3 b) NaOH c) Cl_2O_5
d) CaCOH e) H_2SO_4

5. En la siguiente especie $^{44}_{21}\text{Sc}$, hallar el # p^+

- a) 44 b) 21 c) 23
d) 63 e) 67

6. En la siguiente especie $^{27}_{13}\text{Al}$, hallar el # n°

- a) 27 b) 13 c) 14
d) 40 e) 41

7. Indique el número de protones $^{23}_{23}\text{V}^{+3}$

- a) 20 b) 23 c) 26
d) 11 e) 29

8. Indique el número de neutrones $^{51}_{23}\text{V}^{+5}$

- a) 18 b) 23 c) 28
d) 27 e) 51

9. Los halógenos son del grupo :

- a) I A b) VIII B c) VII B
d) VII A e) V A

10. Son carbonoides :

- a) Al, Ga b) C, P c) O, S
d) Si, Ge e) K, Cs

11. Si tenemos el subnivel principal (p) que valor toma ℓ :

- a) 0 b) 1 c) 2
d) 3 e) 4

12. Si : $\ell = 3$ hablamos del subnivel

- a) s b) p c) d
d) f e) g

13. Si un elemento termina su C.E. en $\dots 3p^3$ se ubica en el grupo :

- a) I A b) II A c) IV A
d) V B e) V A

14. Si un elemento termina su C.E. en $\dots 5s^1$ pertenece a la familia :

- a) Boroide b) Carbonoide c) Anfígeno
d) Alcalino e) Alcalino Terreo

15. La representación Lewis de un átomo cuyo $z = 20$ es:

- a) $x \cdot$ b) $x \cdot \cdot$ c) $\cdot \cdot x \cdot$
d) $\cdot \cdot \cdot x \cdot \cdot$ e) $\cdot \cdot \cdot x \cdot \cdot \cdot$

16. 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

17. ¿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

18. Hallar "A" con respecto a sus atomicidades : $A = \frac{H}{B}$ H : óxido permanganico , B : óxido bromico

- a) $1/3$ b) $7/5$ c) $7/9$
d) $9/7$ e) $4/7$

19. Dado el nombre, escriba la formula correspondiente :

- a) Óxido de Potasio:
b) Óxido de Estaño (II):
c) Óxido de Calcio:
d) Óxido de Cobre (II):
e) Óxido Cobaltico:

20. Indicar el nombre correcto de : TeO

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