

Taller de Refuerzo de química

ASIGNATURA: QUÍMICA INORGÁNICA.

DOCENTE: LEYDA RODRIGUEZ LIC. QUIMICA Y BIOLOGÍA.

GRADO: __7

FECHA: _____ CALIFICACIÓN: _____

1. Coloque en el paréntesis V o F, según el valor de verdad de la proposición:
- () El número máximo de electrones en un nivel está determinado por la expresión: $2n$
 - () En un átomo pueden existir varios electrones con los cuatro números cuánticos iguales.
 - () Un orbital $2p$, sólo puede albergar como máximo $2e$
 - () La norma de multiplicidad de Hund se refiere solamente a los subniveles s, p, d y f .
 - () El número máximo de electrones en un subnivel está dado por la expresión: $4l + 2$.
 - () La D.E de $Z = 17$ es: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$
 - () En un subnivel es posible encontrar hasta $2n + 1$ electrones.
 - () El número cuántico magnético indica en qué sentido gira el electrón alrededor de su eje.
 - () El número máximo de electrones en un subnivel está dado por: $2n^2$
 - () El principio de exclusión de Pauli se refiere a los cuatro números cuánticos.
 - () Para el elemento que tiene $Z = 21$, se cumple que: el número de niveles ocupados es cuatro, el número de subniveles es siete y el número de orbitales es siete.
 - () El elemento cuyo número atómico es 25 posee 3 electrones desapareados.
 - () El elemento cuyo número atómico es 58 tiene 5 orbitales vacíos en el último subnivel.
 - () El elemento cuyo número atómico es 65 tiene 4 niveles completamente ocupados.
 - () El elemento cuyo número atómico es 34 posee 6 electrones de valencia.
 - () Los isótopos de un elemento se diferencian en el número de protones.
 - () Los electrones de un átomo se distribuyen en un orden creciente de energía de los niveles.
 - () Podemos afirmar que los electrones se ordenan en un orden creciente de energía de los niveles si su número atómico es menor que 20.

2. Realizar la configuración electrónica de los siguientes elementos:

- A. Carbono B. Nitrógeno C. Helio D. Hidrogeno E. Silicio F. Magnesio
G. Hierro H. Fosforo I. Calcio J. Vanadio K. Francio

3. Escribir el símbolo, nivel y grupo al que pertenecen cada uno de los elementos anteriores.

4- Observando la tabla podemos afirmar que los elementos que se describen en cada literal no pertenecen a un mismo período o nivel, excepto:

- A. Li, B, P
B. Sc, As, Kr
c. B, Rb, Ag

d. H, Li, Na

5. De la configuración electrónica $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$, podemos afirmar que:

Pertenece a un elemento de la:

a. Familia A

b. Familia B

c. Elementos de tierras raras

6. Escribe las configuraciones electrónicas de los siguientes elementos

a) N b) P c) Ar d) Ti e) V f) Ge g) Br h)
Sr i) Au

j) Be k) Xe l) K m) S n) Sb

7 Escribe la configuración electrónica de los siguientes iones:

a) F b) Ca^{2+} c) O^{2-} d) Co^{3+} e) Fe^{2+} f) N^{3-}
g) Na^+

i) Cl j) Al^{3+} k) Se^{2-} l) H^+ m) Ba^{2+} n) P^{3-}

8 Qué es un cambio químico?

9. Escriba 3 ejemplos de mezclas y 3 de combinación

10. ¿Qué diferencia hay entre un no metal y un metal?

11. Nombra y explica los métodos de separación de mezclas

12. ¿Qué es la materia y cómo está formada?

13. ¿Qué dice Dalton acerca de la teoría atómica molecular?

14. ¿Qué instrumento se emplea para medir la masa de un cuerpo?

15. Defina materia, masa, volumen y cuerpo

16. ¿Cómo se clasifican las sustancias? Explícalas

17. ¿Cuáles son los elementos importantes para la vida?

18. Escriba la diferencia entre la capa de valencia y los electrones de valencia

18. Elabore un mapa conceptual sobre la materia

19. escriba la diferencia entre elementos electropositivos y electronegativos

20. Según la distribución electrónica cada subnivel tiene un número de electrones, escríbalos

21. ¿qué es el número atómico?

22. ¿qué es la densidad?

23. ¿A que se denomina configuración electrónica?

24. ¿Que contiene cada capa o nivel de energía?

25. ¿Cuáles son los estados de la materia y cuáles son sus características?

26. Realice la configuración electrónica, para 10 elementos que tú quieras y luego indica el grupo y el periodo de estos
27. ¿Qué es la tabla periódica?
28. Realice un glosario de 20 términos sobre el tejido óseo
29. Dibuje el sistema óseo e identifique cada una de sus partes.
31. Realice un mapa de conceptos sobre el sistema óseo, en cual estén los siguientes conceptos: Tejido óseo compacto, esponjoso y periostio.
- 32 consulte que tipos de huesos existen y cuál es su función.
- 33 consulte que enfermedades afectan a los huesos.
34. Realice un glosario de 20 términos sobre el sistema muscular.
- 35 como se clasifica el tejido muscular y defina cada uno de ellos
- 36 Que enfermedades afectan a los músculos.
- 37 realice el dibujo del sistema óseo del hombre donde se ubique cada uno de los músculos.