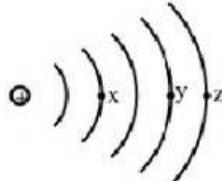




NOMBRE: _____

SECCION _____

Instrucciones Generales: copia en tu cuaderno y resuelve la siguiente hoja de trabajo solamente utiliza bolígrafo rojo (manuscrito) para resolver cada ítem, no se aceptan trabajos con formas de Word. (Subir a la plataforma día miércoles 25 de marzo).

<p>1. Respecto a los números cuánticos la relación incorrecta es :</p> <p>A) N. C. Secundario → subnivel B) N. C. Principal → nivel C) N. C. Magnético → orbital D) N. C. de Spin → nivel E) N. C. Azimutal → subnivel</p> <p>2. La región más pequeña donde podemos encontrar al electrón es :</p> <p>A) Una orbita B) Un subnivel "p" C) Un átomo D) Un reempe E) Un nivel de energía</p> <p>3. Indicar verdadero (V) o falso (F) según corresponda :</p> <p>I. El número cuántico magnético indica los subniveles de energía. II. El número cuántico principal indica el tamaño del subnivel. III. El spin indica la energía de un subnivel.</p> <p>A) VFV B) FVF C) FVV D) VVF E) FFF</p> <p>4. El número cuántico $\ell = 2$, ¿cuántos valores permite de "m"?</p> <p>A) 3 B) 5 C) 7 D) 9 E) 11</p> <p>5. A continuación se dan los 4 números cuánticos de un electrón (n, ℓ, m, s). ¿En qué tipo de subnivel se encuentra: (4, 2, -1, +1/2)?</p> <p>A) s B) p C) d D) f E) g</p> <p>6. Con respecto a los números cuánticos (n, ℓ, m, s). Determinar la veracidad (V) o falsedad (F) de los siguientes conjuntos</p>	<p>I. (3, 0, 0, +1/2) II. (2, 2, -1, -1/2) III. (4, 1, 0, +1/2)</p> <p>A) VVF B) VVV C) FFV D) VFF E) VFV</p> <p>7. ¿Qué valores toma el número cuántico "ℓ" si n = 4 (4º nivel)?</p> <p>A) 0, 1, 2 B) 0, 1 C) 0, 1, 2, 3 D) 3 E) 4</p> <p>8. De acuerdo al gráfico siguiente, ¿cuál de los electrones se encuentra en un nivel de menor energía?</p> <p>A) y B) x C) z D) Tienen igual energía E) Ninguno</p>  <p>9. Hallar la relación correcta :</p> <p>I. $\ell = 0$ a) Subnivel "d" II. $\ell = 3$ b) Subnivel "p" III. $\ell = 2$ c) Subnivel "s" IV. $\ell = 1$ d) Subnivel "f"</p> <p>A) Ia, IIb, IIIc, IVd B) Ia, IIc, IIIb, IVd C) Ic, IIb, IIIa, IVb D) Ib, IIa, IIId, IVc E) Ic, IIa, IIId, IVb</p> <p>10. ¿Cuántos electrones están asociados como máximo al número cuántico principal "n"?</p> <p>a) $2n + 1$ b) n^2 c) $2n^2$ d) $2n$ e) $n^2 + 1$</p>
---	--