**BACHILLERATO INTENSIVO SEMIESCOLARIZADO**

EXAMEN FINAL

**QUIMICA I**

**INSTRUCCIONES: IMPRIMA ESTA HOJA Y CONTESTE LAS SIGUIENTES PREGUNTAS**

**1ra Parte** SUBRAYA LA OPCION QUE CONSIDERE CORRECTA

1. **Es la ciencia encargada de estudiar la composición, estructura y propiedades de la materia, así como los cambios que en ella ocurren durante las reacciones químicas.**
2. Biología b) Física c) Química d) Matemáticas
3. **Es uno de los procesos básicos en química, que consiste en obtener un compuesto químico a partir de los elementos o sustancias más simples que lo conforman, un ejemplo es la reacción del agua http://www.eis.uva.es/~qgintro/imagenes/esteq2-01.gif.**
4. Química b) Síntesis química c) Análisis química d) Materia química
5. **Si se mezclan pequeñas partículas de hierro con arena, ¿qué tipo de mezcla se formó?**
6. Homogénea b) Físico c) Heterogénea d) Química
7. **Si se mezcla agua con azúcar, ¿qué tipo de mezcla se forma?**
8. Homogénea b)Físico c) Heterogénea d) Química
9. **Cuando un globo expande su volumen, ¿qué tipo de cambio es?**
10. Homogénea b) Físico c)Heterogéneo d)Química

**2da Parte** SUBRAYA LA OPCION QUE CONSIDERE CORRECTA

1. **Es la unidad más básica de la materia con propiedades de un elemento químico.**

a) Partículas subatómicas b) Estructura química c) Átomo d) Energía

**2. Partículas más pequeñas que un átomo.**

a) Partículas subatómicas b) Estructura química c) Átomo d) Energía

**De acuerdo al acomodo de las propiedades de la tabla periódica contesta lo que se te pide:**

**3. ¿Cuál es más electronegativo el Flúor (F) o el Bario (Ba)?**

a) Flúor b) Bario c) Ninguno d) No existe

**4. ¿Cuál tiene mayor radio atómico el Cesio (Cs) o el Cloro (Cl)?**

a) Cesio b) Cloro c) Ninguno d) No existe

**5. ¿Cuál tiene mayor afinidad electrónica el Azufre (S) o el Francio (Fr)?**

a) Azufre b) Francio c) Ninguno d) No existe

**3ra Parte** SUBRAYA LA OPCION QUE CONSIDERE CORRECTA

1. **Es el arreglo de electrones en los niveles de energía que rodean un núcleo atómico.**

a) Estructura química b) Energía c) Átomo d) Configuración electrónica

1. **En ella dichos enlaces y los electrones se representan con puntos o guiones largos, aunque la mayoría de las veces los puntos corresponden a los electrones no compartidos y los guiones a los enlaces covalentes.**

a) Elemento b) Compuesto c) Estructura de Lewis d) Enlace químico

1. **Unión de átomos y moléculas para formar compuestos químicos más grandes y complejos.**

a) Elemento b) Compuesto c) Estructura de Lewis d) Enlace químico

1. **Son sustancias puras que están formadas por un solo tipo de átomos.**

a) Elemento b) Compuesto c) Estructura de Lewis d) Enlace químico

1. **Son sustancias puras pero que están formadas por varios elementos, 2 o más, y que poseen una estructura única, la que les caracteriza esos mismos elementos con que están formados.**

a) Elemento b) Compuesto c) Estructura de Lewis d) Enlace químico

**4ta Parte** SUBRAYA LA OPCION QUE CONSIDERE CORRECTA

1. **Es la energía liberada en la formación de un enlace químico.**

a) Energía de una reacción b) Reacción exotérmica c) Reacción endotérmica d) Entalpía

**2. Cualquier reacción química que desprenda energía, ya sea como luz o calor.**

a) Energía de una reacción b) Reacción exotérmica c) Reacción endotérmica d) Entalpía

**3. Es una magnitud termodinámica que equivale a la suma de la energía interna del cuerpo más la multiplicación del volumen del mismo por la presión exterior.**

a) Energía de una reacción b) Reacción exotérmica c) Reacción endotérmica d) Entalpía

**4. Son aquellas que absorben energía en forma de calor.**

a) Energía de una reacción b) Reacción exotérmica c) Reacción endotérmica d) Entalpía

**5. Parte de la química que estudia los cuerpos simples y los compuestos que no contienen carbono en sus moléculas.**

a) Química analítica b) Química inorgánica c) Química orgánica d) Química física