

**CENTRO ESCOLAR CATÓLICO SANTÍSIMA TRINIDAD**  
**PRUEBA OBJETIVA DE CIENCIA, SALUD Y MEDIO AMBIENTE/SEPTIMO GRADO**

**I- PARTE**

INDICACION: CONTESTA CORRECTAMENTE LAS SIGUIENTES INTERROGANTES.

1. ¿Qué es materia?
2. Elemento subatómico con carga eléctrica positiva:
3. Partícula más simple de un elemento que conserva sus propiedades:
4. Partícula subatómica con carga negativa
5. Parte del átomo compuesta por neutrones y protones

**II- PARTE**

INDICACIÓN: Escribe "V" en los postulados verdaderos y "F" en los falsos

1. Un elemento químico es una sustancia química pura formada por una sola clase de elemento \_\_\_\_\_
2. El 100% de los elementos de la tabla periódica se encuentran en la naturaleza. \_\_\_\_\_
3. El elemento más abundante en la Tierra es el oro. \_\_\_\_\_
4. El agua y la sal son elementos químicos. \_\_\_\_\_
5. Algunos elementos químicos como el carbono forman parte de los seres vivos. \_\_\_\_\_

**III- PARTE**

INDICACIÓN: Traslada el número de la izquierda al paréntesis de la derecha

1. Es todo lo que ocupa un lugar en el espacio  
y tiene masa (      ) Mezcla
2. Son sustancias puras que se representan  
por medio de símbolos químicos (      ) Compuesto
3. Es el resultado de la combinación de dos o  
más compuestos en proporciones  
variables (      ) Materia
4. Unión de átomos de elementos distintos en  
proporciones determinada (      ) H2O
5. Es un ejemplo de molécula sencilla (      ) Elementos

#### IV- PARTE

INDICACIÓN: Completa la siguiente tabla según el ejemplo de la primera fila.

| ELEMENTO  | SIMBOLO | Z  | COMPOSICIÓN ATÓMICA              |
|-----------|---------|----|----------------------------------|
| OXÍGENO   | O       | 8  | $1S^2 2S^2 2P^4$<br>Valencia<br> |
| SODIO     | Na      | 11 | <hr/><br>Valencia                |
| HIDROGENO | H       |    | <hr/><br>Valencia                |
|           | Ne      | 10 | <hr/><br>Valencia                |
| HELIO     | He      |    | <hr/><br>Valencia                |