Instrucción: Escribe dentro del paréntesis la letra de la opción correcta.

1. ( ) Una mezcla:
   a) Puede separarse por métodos físicos
   b) Es químicamente pura
   c) Solo puede separarse por métodos químicos
   d) Siempre esta en proporciones constantes

2. ( ) Es una característica de las mezclas heterogéneas:
   a) Sus componentes no se distinguen
   b) Las disoluciones son ejemplos de ellas
   c) Se presentan en una sola fase
   d) Se presentan en dos o más fases

3. ( ) El disolvente en una disolución es el componente que:
   a) Se encuentra en mayor proporción
   b) No se disuelve
   c) Se encuentra en mayor proporción
   d) Se retiene en el papel filtro

4. ( ) Resuelve el siguiente problema ¿Cuál es el porcentaje en masa de 5g de azúcar disueltos en 20 g de agua destilada?
   a) 25 %
   b) 20 %
   c) 85 %
   d) 95 %

5. ( ) Sustancias puras que se forman por combinación química de dos o más elementos:
   a) Mezcla homogénea
   b) Compuesto
   c) Mezcla heterogénea
   d) Elemento

6. ( ) La expresión H_2O representa:
   a) los símbolos de dos elementos
   b) la fórmula química de un compuesto
   c) la proporción de elementos en una mezcla
   d) la posición del soluto y el disolvente en una disolución

7. ( ) Es una característica de los compuestos:
   a) Están constituidos por un solo tipo de átomos.
   b) No se pueden descomponer en sustancias más simples.
   c) A partir de ellos, se derivan todas las demás sustancias.
   d) Constituidos por dos o más tipos de átomos unidos en una proporción fija.

8. Relación de columnas. Escribe dentro del paréntesis el inciso que corresponda al grupo de sustancias al que pertenece cada ejemplo:

A) Ácido	( )	HCl
B) Hidróxido Ácido	( )	$Al(OH)_3$
C) Óxido ácido o anhídrido	( )	FeO
D) Oxido básico o metálico	( )	CO_2

9. ( ) Sustancia pura cuyos átomos constituyentes son del mismo tipo:
   a) mezcla
   b) elemento
   c) compuesto
   d) disolución

10. ( ) Sustancia que no puede descomponerse en otra más simple por métodos químicos:
   a) mezcla
   b) compuesto
   c) elemento
   d) disolución

11. ( ) Las representaciones Na, Cu, Al, Fe o Pb, corresponden a:
   a) Fórmulas químicas
   b) Símbolos químicos
   c) Nombres de elementos
   d) Nombres de compuestos

12. ( ) En el lenguaje de la química, los elementos se representan por medio de su:
   a) Estado físico
   b) Masa atómica
   c) Número atómico
   d) Símbolo químico

13. Escribe debajo de cada dibujo el estado de agregación que se representa y señala en cual de ellos se presenta mayor movimiento de las moléculas:

Estado físico:

Estado físico:

Estado físico:

14. Relación de columnas. De los siguientes fenómenos cuáles son físicos (F) o químicos (Q).

( ) Quemar una hoja de papel
( ) Hervir agua
( ) La respiración
( ) Hacer agua de limón
( ) La oxidación de láminas metálicas

F) Físicos

Q) Químicos

15. Relación de columnas. Con base en el concepto de átomo, completa las siguientes frases:

( ) Partículas que presentan carga eléctrica negativa
( ) Partículas fundamentales del átomo con carga positiva
( ) Nombre que recibe el número de protones en el núcleo
( ) Fuerza que mantiene unidos a los átomos y moléculas

(A) Electrones
(B) Enlace químico
(C) Número atómico
(D) Protones