	EXAMEN DIAGNÓSTICO QUÍMICA	APR-09-PRE
		Elabora: Preparatoria
		Edición 1
		Página 1 de 2


Objetivo del examen. Indagar acerca del nivel de conocimientos que manejan los estudiantes de secundaria, en diferentes áreas como la ciencia y el mundo, comunicación científica, conocimiento y comprensión de la ciencia, investigación científica, procesamiento de datos y actitudes ante la ciencia, a través de problemas de aplicación.

I. Selecciona la respuesta correcta.

- Gracias a la tecnología:
 - Hay más contaminación.
 - Se puede lograr mejor calidad de vida
 - Hay mas fábricas
- La biotecnología.
 - permite el estudio de plantas y animales
 - se vale de microorganismos o parte de ellos para modificar y mejorar productos
 - ayuda a los biólogos
- ¿Quién fue el primer científico en preguntarse acerca de la ciencia?
 - Lavoisier
 - Dalton
 - Platón
- Es un ejemplo de compuesto
 - aire
 - cloro
 - carbonato de sodio
- Ejemplo de mezcla homogénea
 - azúcar
 - aire
 - ensalada
- Ejemplo de mezcla heterogénea
 - azúcar
 - aire
 - ensalada
- Es el resultado de dividir la masa de una sustancia entre el volumen que ocupa:
 - presión
 - densidad
 - gravedad
- En un cambio químico la masa:
 - construye
 - transforma
 - destruye
 - conserva

II. Resuelve los siguientes ejercicios, escribe en el paréntesis la letra que corresponda a la respuesta correcta.

- Al hacer reaccionar un metal alcalino con agua se forma hidrogeno y un: ()
 - Hidrácido
 - Hidruro
 - Óxido
 - Hidróxido
- Para nombrar las sales, la terminación “oso” del ácido del que proviene cambia por: ()
 - Ato
 - ito
 - uro
 - hídrico
- El nombre de una sal binaria, la terminación “hídrico” del ácido del que proviene cambia por: ()
 - Oso
 - ito
 - ato
 - uro
- Los oxiácidos presentan la mayor cantidad de átomos de oxígeno en su molécula y el nombre correcto para el de cloro es: ()
 - Perclórico
 - Clórico
 - Hipocloroso
 - cloroso
- La reacción $\text{AgNO}_3 + \text{NaCl} \rightarrow \text{NaNO}_3 + \text{AgCl}$ se puede clasificar como de: ()
 - Síntesis
 - Análisis
 - Sustitución simple
 - Doble sustitución
- ¿Cuál de las siguientes ecuaciones es de síntesis? ()
 - $2\text{HgO} \rightarrow 2\text{Hg} + \text{O}_2$
 - $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightarrow 2\text{NH}_3$
 - $\text{HCl} + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$
 - $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$
- ¿Cuál de las siguientes ecuaciones es de descomposición? ()
 - $\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NH}_4 + \text{OH}$
 - $\text{CH}_3\text{-COOH} + \text{NaOH} \rightarrow \text{CH}_3\text{-COONa} + \text{H}_2$
 - $2\text{HgO} \rightarrow 2\text{Hg} + \text{O}_2$
 - $\text{HCl} + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$

	EXAMEN DIAGNÓSTICO QUÍMICA	APR-09-PRE
		Elabora: Preparatoria
		Edición 1
		Página 2 de 2

III. Responde lo que se indica.

16. En el laboratorio hay 5 vasos de precipitados con mezclas hechas en agua. Selecciona la respuesta correcta de acuerdo al método que utilizarías para separar esas mezclas.



Filtración

Evaporación

Decantación y magnetismo

Destilación

Sublimación