

	EXAMEN T 4: LOS CAMBIOS QUÍMICOS.	NOTA
	NOMBRE Y APELLIDOS:	

TIPO TEST (2.5 PUNTOS)

- Sabemos que se ha producido un cambio físico porque:
 - La sustancia de partida ha cambiado de aspecto.
 - Se han emitido gases
 - Todo lo anterior es cierto.
- Si se apaga la llama de una vela encerrada dentro de un vaso, el cambio producido es:
 - Físico
 - Químico
 - ¿quién hace esas cosas tan raras?
- Una manifestación de que se ha producido un cambio químico es:
 - Que el vaso de precipitado donde se produce se enfríe o caliente mucho
 - Que los reactivos cambien de estado.
 - Que el enchufe del laboratorio empiece a echar chispas y haya que salir corriendo del lugar.
- ¿Qué cosa se intercambia siempre en una reacción química?
 - Agua
 - Tomates
 - Energía
- Los conservantes que se añaden a los productos envasados son:
 - Catalizadores negativos
 - Catalizadores positivos
 - Malos para todo.
- ¿Qué producto tendrá mayor acción desinfectante?
 - Agua oxigenada 3%
 - Agua oxigenada 5%
 - Agua oxigenada 1.5%
- ¿Cuál de las siguientes situaciones es una reacción química?
 - La vaporización del agua
 - Quemar carbón
 - La obtención de aluminio a partir de la bauxita o mineral del aluminio.
- ¿Cuál de las siguientes situaciones es una reacción química?
 - formación de vaho delante de la boca cuando respiramos, en los días fríos de invierno.
 - Obtención de gasolina en el proceso de destilado de las refinerías.
 - La leche que se vuelve agria si se deja mucho tiempo a temperatura ambiente.
- La única variable que permanece constante durante un cambio químico y físico es:
 - La presión a la que se produce
 - La masa de los compuestos
 - El color de los compuestos.
- Cuando podemos separar y recuperar las sustancias que habían sufrido cambio hablamos de un cambio:
 - Físico
 - Químico
 - Reciclaje

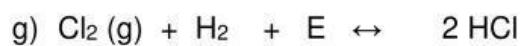
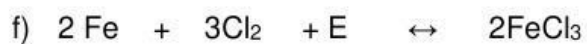
11. En una ecuación química los reactivos están:

- a) Detrás de la flecha
- b) Encima de la flecha
- c) Delante de la flecha

12. Es cierto con respecto a una reacción química que:

- a) Los átomos de los reactivos no se convierten en otros, siguen siendo los mismos pero cambiados de sitio.
- b) Los átomos de los reactivos se transforman en otros con propiedades diferentes.
- c) Todo lo anterior es falso.

2. Indica si son de síntesis (S), descomposición (D), combustión (C) , endotérmicas (Endo) o exotérmicas (Exo): (2)



4. Ajusta las siguientes ecuaciones químicas: (3)

