Majal Blanco CENTRO DE ENSEÑANZA CONCERTADO	EXAMEN T 4: LOS CAMBIOS QUÍMICOS.	NOTA
	NOMBRE Y APELLIDOS:	

TIPO TEST (2.5 PUNTOS)

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

LIVEWORKSHEETS

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.

LIVEWORKSHEETS

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

a) $2C_3H_{10} + 11O_2 \leftrightarrow 6CO_2 + 10\ H_2O + E$

b) $2\ Na + 2\ H_2O + E \leftrightarrow 2\ NaOH + H_2$

c) $C_2H_6O + 3O_2 \leftrightarrow 2CO_2 + 3H_2O + E$

d) $H_2SO_4 + E \leftrightarrow H_2 + S + 2O_2$

e) $Ca + C + O_2 \leftrightarrow CaCO_3 + E$

f) $2\ Fe + 3Cl_2 + E \leftrightarrow 2FeCl_3$

g) $Cl_2\ (g) + H_2 + E \leftrightarrow 2\ HCl$

h) $N_2 + 2\ O_2 \leftrightarrow 2\ NO_2 + E$

i) $2C_3H_6 + 9O_2 \leftrightarrow 6CO_2 + 6H_2O + E$

LIVEWORKSHEETS

4. Ajusta las siguientes ecuaciones químicas: (3)

a) $K_2CO_3 + C \rightarrow CO + K$

b) $Ag_2SO_4 + NaCl \rightarrow Na_2SO_4 + AgCl$

c) $H_2O + Na \rightarrow NaOH + H_2$

d) $KClO_3 \rightarrow KCl + O_2$

e) $Na_3P + H_2O \rightarrow PH_3 + NaOH$

f) $H_3PO_4 + NaOH \rightarrow Na_3PO_4 + H_2O$

g) $CuFeS_2 + O_2 \rightarrow SO_2 + CuO + FeO$

h) $(NH_4)_2SO_4 + NaOH \rightarrow Na_2SO_4 + NH_3 + H_2O$

i) $H_2SO_4 + C \rightarrow H_2O + SO_2 + CO_2$

LIVEWORKSHEETS