PRÁCTICA DE REACCIONES QUÍMICAS

Apellidos y Nombres:

Teacher: Giancarlo Vidal Grado: 4TO

1. Relacione:

$C + O_2 \rightarrow CO_2$	Combustión
$KClO_3 \rightarrow KCl + O_2$	Neutralización
$Na + HCl \rightarrow NaCl + H_2$	Adición
$NaOH + HCl \rightarrow NaCl + H_2O$	Desplazamiento simple
$C_2H_4 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$	Descomposición

2. ¿Cuál de las siguientes observaciones evidencian la ocurrencia de una reacción química?
   I. Cambio de color.
   II. Aparición de precipitado.
   III. Cambio de estado.
   IV. Liberación de gases.

   a) I, II, III
   b) Solo III
   c) II y IV
   d) I, II y IV
   e) Solo I

3. Balancear por tanteo las ecuaciones

$$C_3Al_4 + H_2O \rightarrow CH_4 + Al(OH)_3$$

$$KClO_3 \rightarrow KCl + O_2$$

4. Luego de balancear la siguiente ecuación.

$$P_2O_5 + H_2O \rightarrow H_3PO_4$$

Hallar la suma de los coeficientes de los reactantes.

5. Balancear:

$$a\ C_3H_8 + b\ O_2 \rightarrow c\ CO_2 + d\ H_2O$$

Señale lo correcto.

A) a+b = 2 B) b+c = 7
C) c+d = 8 D) a+b = 6
E) a+b = 6

LIVEWORKSHEETS