

# Boletín Cambios Químicos I – F y Q E.S.O.

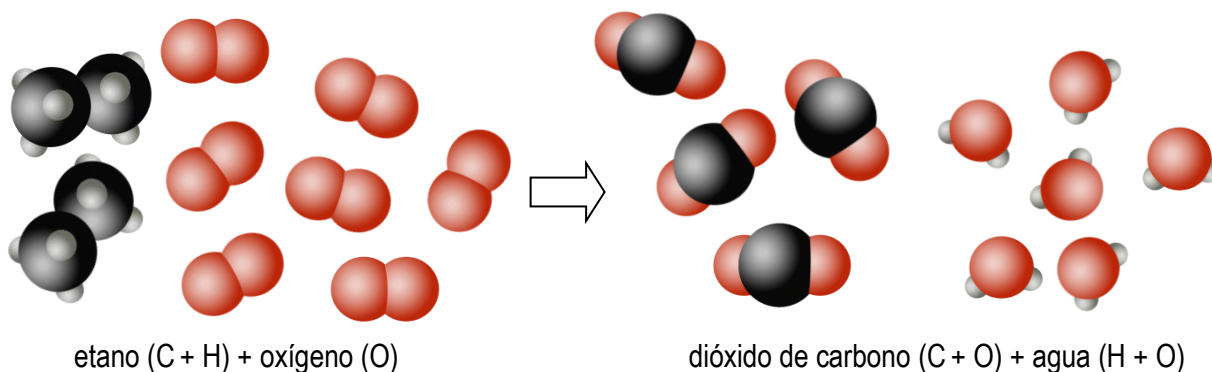
1. Utilizando la tabla periódica, indica el nombre de cada uno de estos elementos:

- |       |       |       |
|-------|-------|-------|
| a. Rb | j. W  | s. U  |
| b. H  | k. Mo | t. Bi |
| c. Cl | l. Ta | u. Pa |
| d. Al | m. Au | v. Ho |
| e. C  | n. Pb | w. O  |
| f. Po | o. Pd | x. Ne |
| g. Te | p. Ni | y. Er |
| h. Rn | q. Fe | z. Ca |
| i. Cs | r. V  | aa. K |

2. Utilizando la tabla periódica, indica el símbolo de cada uno de estos elementos:

- |              |              |             |
|--------------|--------------|-------------|
| a. Bromo     | j. Indio     | s. Bario    |
| b. Kriptón   | k. Platino   | t. Talio    |
| c. Magnesio  | l. Germanio  | u. Estaño   |
| d. Berquelio | m. Boro      | v. Tecnecio |
| e. Titanio   | n. Nitrógeno | w. Rodio    |
| f. Circonio  | o. Francio   | x. Actinio  |
| g. Itrio     | p. Selenio   | y. Cesio    |
| h. Cobre     | q. Fósforo   | z. Eistenio |
| i. Rutenio   | r. Yodo      | aa. Paladio |

3. Podrías escribir la siguiente reacción de combustión del etano.



4. De las sustancias anteriores indica cuales son compuestos y cuales son elementos.

5. Sabiendo que en la formación del amoníaco se cumple la siguiente ley de masas.



Calcula

- ¿Qué masa de nitrógeno hará falta para producir 102 g de amoníaco? ¿Y de hidrógeno?