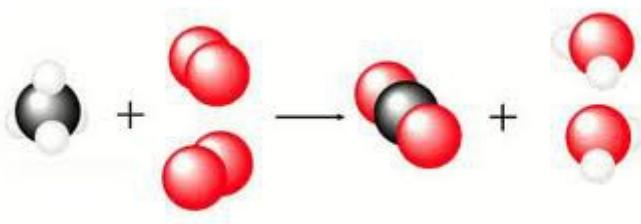


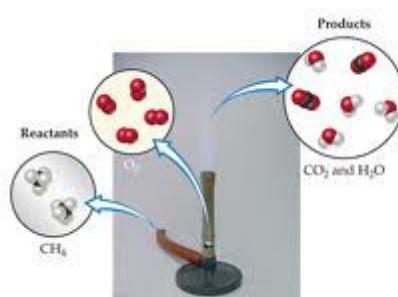
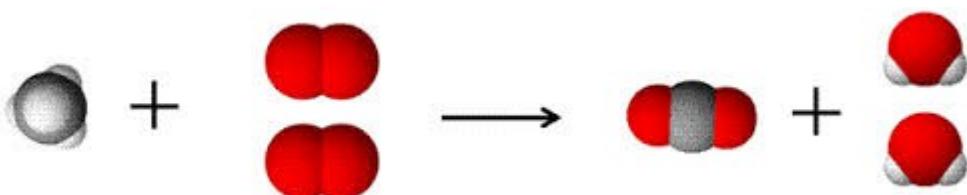
Capítol 4 : Los atòms e la transformacion quimica

1. L'atòm e la trasformacion quimica.

- Pendent la combustion del metan, los reactius son consumits (metan e dioxigèn) e de produches son formats (dioxide de carbòni e aiga) : una combustion es **una trasformacion quimica**.
- Pendent las combustions, los atòms que constituisson las moleculas dels reactius se tornan arrengar per formar las moleculas dels produches.



O

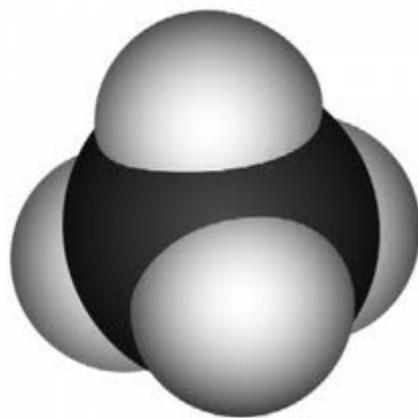


◀ Figure 2.3 Methane reacts with oxygen to produce the flame in a Bunsen burner. The methane (CH_4) in natural gas and oxygen (O_2) from the air are the reactants in the reaction, while carbon dioxide (CO_2) and water (H_2O) are the products.



2. La formula de les molècules.

- Los atòms són representats per de **simbòls** : C (atòm de carbòni), H (atòm d'idrogèn), O (atòm d'oxigèn) etc...
- Les molècules són representades per de **formulas**. Per exemple, la formula de la molècula de metan es : **CH_4** : 1 atòm de carbòni (C) e 4 atòms d'idrogèn (H).
- La formula del dioxigèn es **O_2** , la de l'aigua es **H_2O** , la del diòxid de carbòni **CO_2** , la del butan **C_4H_{10}** .



Metan : **CH_4**



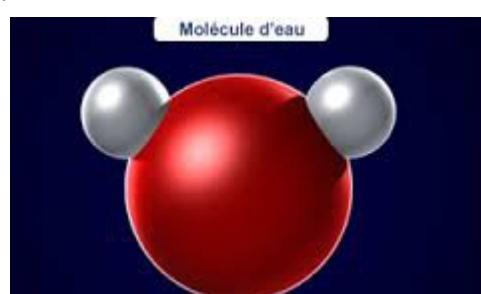
Dioxigèn : **O_2**



Butan : **C_4H_{10}**



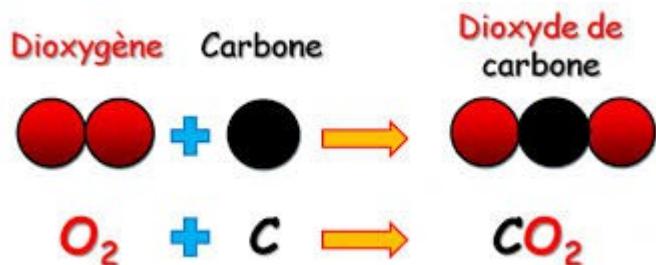
Diòxid de carbòni : **CO_2**



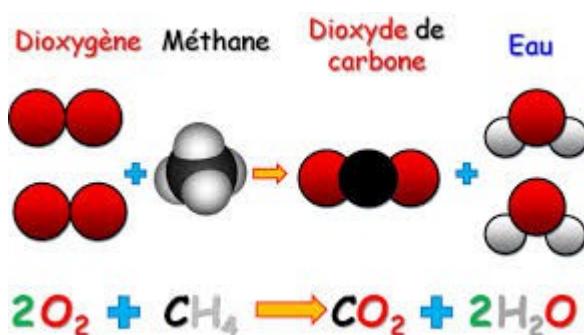
3. L'equacion de la reaccion.

- ★ Per representar una transformacion quimica, utilizam una escritura simbolica : **L'equacion de la reaccion**, que precisa lo sens de la trasformacion.
- ★ Una equacion de reaccion deu èsser **equilibrada** : los atòms presents dins los productes devon èsser de meteissa natura e en meteis nombre que dins los reactius.
- ★ Utilizam alara de coëficients davant las formulas dels reactius e dels productes.

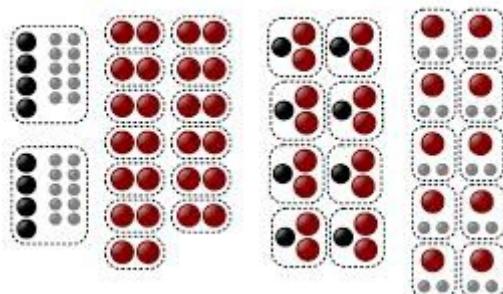
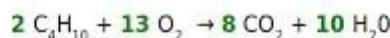
Combustion del carbòni :



Combustion del metan :



Combustion del butan :



4. La conservacion de la massa .

- Pendent la combustion del carbòni dins lo dioxigèn, en mitan tancat, lo carbòni e lo dioxigèn son consumits progressivament : Una transformacion quimica se fa.
- Los atòms presents dins los productes son los mateis que qu'èran presents dins los reactius (los atòms se conserven pendent una transformacion quimica), donc la massa totala es conservada pendent una transformacion quimica.

