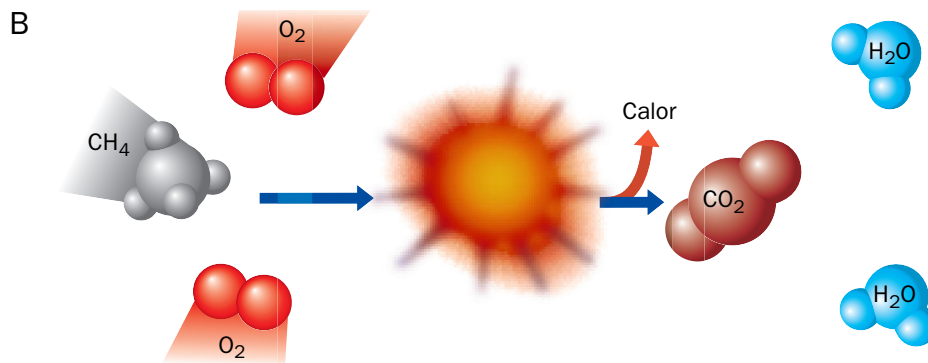
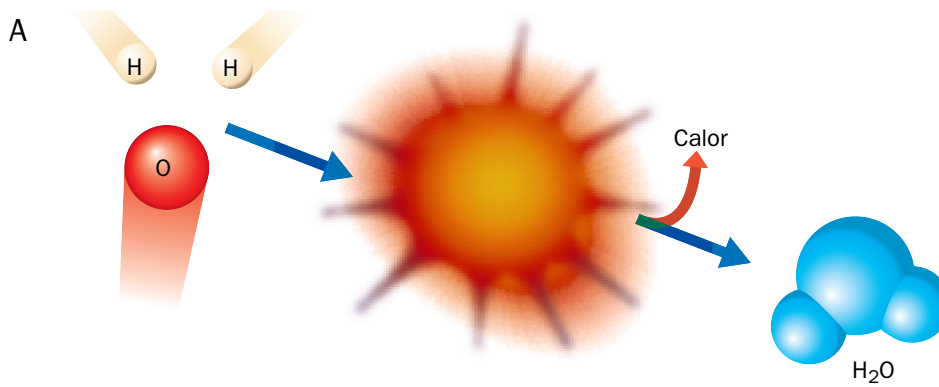


Nombre y apellidos: .....

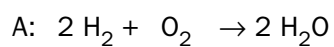
Curso: ..... Fecha: .....

#### ECUACIONES QUÍMICAS

**A** Escribe las ecuaciones químicas correspondientes a las reacciones representadas en las siguientes figuras e indica qué sustancias son los reactivos y cuáles los productos:

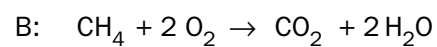


**B** Indica las masas que faltan en las reacciones siguientes:



8 g + .....  $\rightarrow$  72 g

..... + 32 g  $\rightarrow$  36 g



16 g + .....  $\rightarrow$  44 g + 36 g

4 g + 16 g  $\rightarrow$  ..... + 9 g

Nombre y apellidos: .....

Curso: ..... Fecha: .....

### FORMULACIÓN Y NOMENCLATURA DE COMPUESTOS BINARIOS

**A** Escribe los nombres de los compuestos siguientes atendiendo a las normas de la nomenclatura sistemática:

$\text{Li}_2\text{O}$ : .....

$\text{BaO}$ : .....

$\text{NO}_2$ : .....

$\text{MnO}_2$ : .....

$\text{Ni}_2\text{O}_3$ : .....

$\text{LiH}$ : .....

$\text{SrH}_2$ : .....

$\text{Ag}_2\text{S}$ : .....

$\text{NiCl}_2$ : .....

$\text{FeF}_2$ : .....

**B** Escribe las fórmulas que corresponden a los siguientes compuestos:

Trióxido de cromo: .....

Dióxido de plomo: .....

Óxido de magnesio: .....

Óxido de disodio: .....

Trióxido de dialuminio: .....

Tetrahidruro de silicio: .....

Hidruro de sodio: .....

Yoduro de plata: .....

Sulfuro de dicesio: .....

Dicloruro de cinc: .....

**Ficha de trabajo III**

**A** A:  $2 \text{ H} + \text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{Energía}$ . Reactivos: hidrógeno (2 H) y oxígeno (O). Productos: agua ( $\text{H}_2\text{O}$ ).

B:  $\text{CH}_4 + 2 \text{ O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2 \text{ H}_2\text{O} + \text{Energía}$ . Reactivos: tetrahidruro de carbono (metano,  $\text{CH}_4$ ) y dióxigeno (oxígeno molecular,  $\text{O}_2$ ). Productos: dióxido de carbono ( $\text{CO}_2$ ) y agua ( $\text{H}_2\text{O}$ ).

**B** A:  $2 \text{ H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{ H}_2\text{O}$

8 g + 64 g  $\rightarrow$  72 g

4 g + 32 g  $\rightarrow$  36 g

B:  $\text{CH}_4 + 2 \text{ O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2 \text{ H}_2\text{O}$

16 g + 64 g  $\rightarrow$  44 g + 36 g

4 g + 16 g  $\rightarrow$  11 g + 9 g

**Ficha de trabajo IV**

**A**  $\text{Li}_2\text{O}$ : Óxido de dilitio

$\text{BaO}$ : Óxido de bario

$\text{NO}_2$ : Dióxido de nitrógeno

$\text{MnO}_2$ : Dióxido de manganeso

$\text{Ni}_2\text{O}_3$ : Trióxido de diníquel

$\text{LiH}$ : Hidruro de litio

$\text{SrH}_2$ : Dihidruro de estroncio

$\text{Ag}_2\text{S}$ : Sulfuro de diplata

$\text{NiCl}_2$ : Dicloruro de níquel

$\text{FeF}_2$ : Difluoruro de hierro

**B** Trióxido de cromo:  $\text{CrO}_3$

Dióxido de plomo:  $\text{PbO}_2$

Óxido de magnesio:  $\text{MgO}$

Óxido de disodio:  $\text{Na}_2\text{O}$

Trióxido de dialuminio:  $\text{Al}_2\text{O}_3$

Tetrahidruro de silicio:  $\text{SiH}_4$

Hidruro de sodio:  $\text{NaH}$

Yoduro de plata:  $\text{AgI}$

Sulfuro de dicesio:  $\text{Cs}_2\text{S}$

Dicloruro de cinc:  $\text{ZnCl}_2$