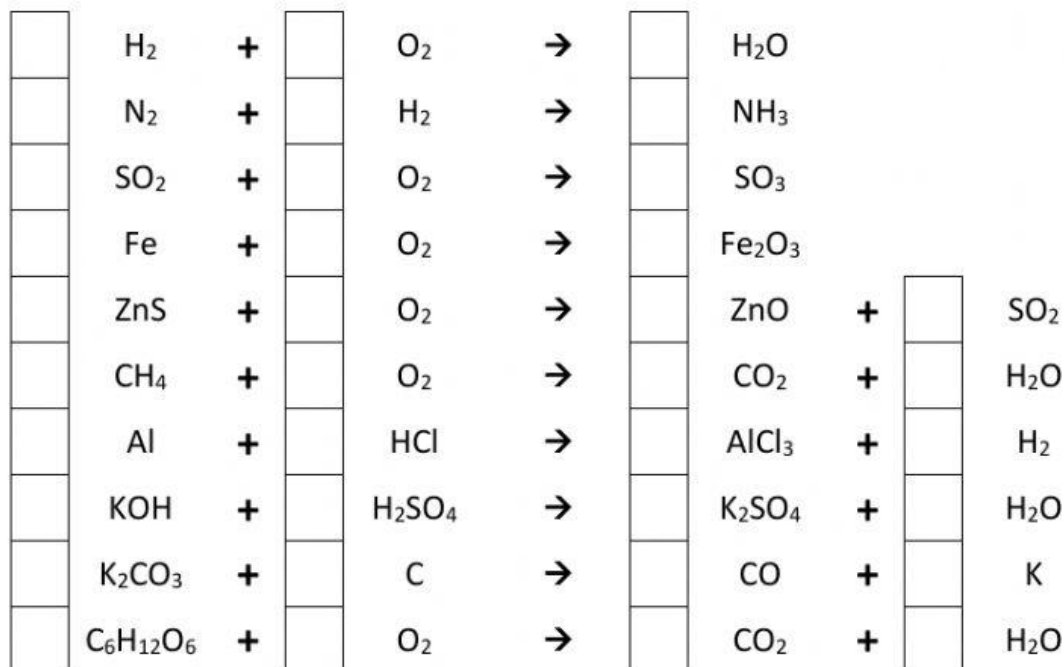


FICHA 5.2 – AJUSTES. CÁLCULOS. Química y medio ambiente

ACTIVIDAD: Coloca los coeficientes estequiométricos que ajustan las siguientes ecuaciones químicas.
- ESCRIBE UN 1 DONDE CORRESPONDA



ACTIVIDAD: Sigue los pasos para resolver el problema de cálculos en masa para la siguiente reacción química

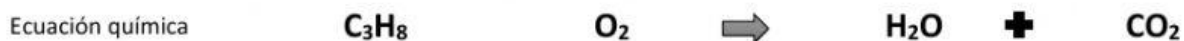
Nombres	Propano	Oxígeno	→	Agua	Dióxido de carbono
Fórmulas	C ₃ H ₈	O ₂	→	H ₂ O	CO ₂

Calcula la masa relativa de cada una de las sustancias intervinientes

Masas atómicas relativas → H:1 C:12 O:16

Masa fórmula				
--------------	----------------------	----------------------	----------------------	----------------------

Ajusta la reacción química indicando los coeficientes estequiométricos



Calcula las proporciones en masa de cada sustancia multiplicando la masa fórmula por el coeficiente estequiométrico

Proporciones en masa				
----------------------	----------------------	----------------------	----------------------	----------------------

De acuerdo a esas proporciones, completa la tabla para los siguientes casos posibles, a partir del dato.

	Propano	Oxígeno	→	Agua	Dióxido de carbono
Caso 1	11				
Caso 2		80			
Caso 3				144	

ACTIVIDAD: Relaciona cada concepto con su causa

Lluvia ácida

Algunas sustancias presentes en aerosoles o circuitos de refrigeración, al ser liberados y moverse por la atmósfera a nivel global. Aumento de la radiación ultravioleta que llega a la superficie.

Destrucción de la capa de ozono

Aumento de la emisión de gases, especialmente CO₂ de muy diversas fuentes, como el uso de combustibles fósiles. Provoca un aumento de la radiación que no escapa al exterior y por tanto un aumento de la temperatura media del planeta de manera demasiado rápida.

Aumento del efecto invernadero

Óxidos de azufre y nitrógeno liberados por vehículos, industrias, chimeneas, etc. Efecto local en especial en ciudades. Efectos sobre las personas, los monumentos de piedra, el suelo, la vegetación.

OBSERVACIÓN. Utiliza la ficha resuelta para estudiar