

EES N° 1

TRABAJO PRACTICO N° 5

5° Sociales y 5 ° Economía

INTRODUCCION A LA QUIMICA - PROF. CAVAZZA

Trabajo practico N 5°: La combustión del petróleo.

En una reacción de combustión una sustancia, el combustible, reacciona con gas oxígeno, el comburente, y genera como productos finales dióxido de carbono, agua y calor.

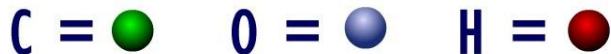
El calor que se libera durante la combustión de hidrocarburos los hace ideales para su uso como combustibles de motores y en la calefacción de ambientes.

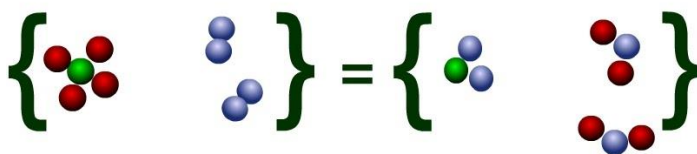
Actividad:

- 1) Mira el siguiente video: <https://www.youtube.com/watch?v=nYHguknEuQ>
- 2) Ahora observa la reacción sin balancear de la combustión del gas metano y su representación con las esferas, debajo observa la reacción balanceada.



Donde:





Donde: C = ● O = ● H = ●

- A) Identifica los reactivos y los productos en la reacción
 - B) Justifica el balanceo de la ecuación química
 - C) Investiga sobre la combustión incompleta, porque es tan peligrosa para la salud de las personas.
- Además, copia una reacción incompleta de combustión.