



TALLER QUÍMICA °8
TEMA: ESTEQUIOMETRÍA (MOL-MOL, GRAMO-MOL, MOL-GRAMO)

NOTA: Este taller se debe realizar en el cuaderno de química, y será calificado por el docente.

1. Si 45 g de carbonato de sodio reaccionan para formar cianuro de sodio NaCN
¿Cuántos moles de NaCN se formarán?



2. Una empresa utiliza la reacción $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$ y dispone de 500 g de CaCO_3 .
- ¿Cuántos gramos de CaO deberían obtenerse?
 - ¿Cuántas moles de CO_2 se podrían llegar a formar?

3. El propano se quema según:



Responde:

- A partir de 34 g de propano C_3H_8 ¿Cuántas moles de agua H_2O se formarían?
 - A partir de 1,4 mol de propano C_3H_8 ¿Cuántas moles de agua H_2O se formarían?
 - A partir de 34 g de oxígeno O_2 ¿Cuántas moles de agua H_2O se formarían?
 - A partir de 4 mol de oxígeno O_2 ¿Cuántas moles de agua H_2O se formarían?
4. Un grupo de estudiantes realizan la oxidación del magnesio $\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow \text{MgO}$
- ¿Cuántos gramos del óxido de magnesio MgO se forman a partir de 2,8 mol de magnesio Mg?
 - ¿Cuántas moles del óxido de magnesio MgO se forman a partir de 98 g de oxígeno O_2 ?