

ESTEQUIOMETRÍA EN ALCANOS Taller 1

Fredy Palacino Rodríguez

Resuelva las siguientes situaciones, indicando en cada caso:

*Ecuación balanceada,

** Masas moleculares

*** Solución del ejercicio planteado.

**** Graficar (debe ser una sola gráfica) el valor resultante de cada ejercicio (en Y) contra la masa molecular de cada alcano en la ecuación (en X).

1. En la reacción de combustión del butano, ¿cuántos gramos de CO_2 se producirán si se queman 500 gramos de O_2 ?
2. En la reacción de combustión del metano, ¿cuántos gramos de CO_2 se producirán si se queman 500 gramos de O_2 ?
3. En la reacción de combustión del decano, ¿cuántos gramos de CO_2 se producirán si se queman 500 gramos de O_2 ?
4. En la reacción de combustión del eicosano, ¿cuántos gramos de CO_2 se producirán si se queman 500 gramos de O_2 ?
5. En la reacción de combustión del pentano, ¿cuántos gramos de CO_2 se producirán si se queman 500 gramos de O_2 ?
6. En la reacción de combustión del pentadecano, ¿cuántos gramos de CO_2 se producirán si se queman 500 gramos de O_2 ?
7. En la reacción de combustión del dodecano, ¿cuántos gramos de CO_2 se producirán si se queman 500 gramos de O_2 ?
8. En la reacción de combustión del etano, ¿cuántos gramos de CO_2 se producirán si se queman 500 gramos de O_2 ?
9. En la reacción de combustión del propano, ¿cuántos gramos de CO_2 se producirán si se queman 500 gramos de O_2 ?
10. En la reacción de combustión del hexano, ¿cuántos gramos de CO_2 se producirán si se queman 500 gramos de O_2 ?
11. En la reacción de combustión del heptano, ¿cuántos gramos de CO_2 se producirán si se queman 500 gramos de O_2 ?
12. En la reacción de combustión del octano, ¿cuántos gramos de CO_2 se producirán si se queman 500 gramos de O_2 ?
13. En la reacción de combustión del nonano, ¿cuántos gramos de CO_2 se producirán si se queman 500 gramos de O_2 ?
14. En la reacción de combustión del hexadecano, ¿cuántos gramos de CO_2 se producirán si se queman 500 gramos de O_2 ?

ESTEQUIOMETRÍA EN ALCANOS Taller 2

Fredy Palacino Rodríguez

Resuelva las siguientes situaciones, indicando en cada caso:

*Ecuación balanceada,

** Masas moleculares

*** Solución del ejercicio planteado.

**** Graficar (debe ser una sola gráfica) el valor resultante de cada ejercicio (en Y) contra la masa molecular de cada alcano en la ecuación (en X).

1. En la reacción de combustión del butano, ¿cuántos gramos de O_2 se quemarán si se producen 100 gramos de CO_2 ?
2. En la reacción de combustión del metano, ¿cuántos gramos de O_2 se quemarán si se producen 100 gramos de CO_2 ?
3. En la reacción de combustión del decano, ¿cuántos gramos de O_2 se quemarán si se producen 100 gramos de CO_2 ?
4. En la reacción de combustión del eicosano, ¿cuántos gramos de O_2 se quemarán si se producen 100 gramos de CO_2 ?
5. En la reacción de combustión del pentano, ¿cuántos gramos de O_2 se quemarán si se producen 100 gramos de CO_2 ?
6. En la reacción de combustión del pentadecano, ¿cuántos gramos de O_2 se quemarán si se producen 100 gramos de CO_2 ?
7. En la reacción de combustión del dodecano, ¿cuántos gramos de O_2 se quemarán si se producen 100 gramos de CO_2 ?
8. En la reacción de combustión del etano, ¿cuántos gramos de O_2 se quemarán si se producen 100 gramos de CO_2 ?
9. En la reacción de combustión del propano, ¿cuántos gramos de O_2 se quemarán si se producen 100 gramos de CO_2 ?
10. En la reacción de combustión del hexano, ¿cuántos gramos de O_2 se quemarán si se producen 100 gramos de CO_2 ?
11. En la reacción de combustión del heptano, ¿cuántos gramos de O_2 se quemarán si se producen 100 gramos de CO_2 ?
12. En la reacción de combustión del octano, ¿cuántos gramos de O_2 se quemarán si se producen 100 gramos de CO_2 ?
13. En la reacción de combustión del nonano, ¿cuántos gramos de O_2 se quemarán si se producen 100 gramos de CO_2 ?
14. En la reacción de combustión del hexadecano, ¿cuántos gramos de O_2 se quemarán si se producen 100 gramos de CO_2 ?

ESTEQUIOMETRÍA EN ALCANOS Taller 3

Fredy Palacino Rodríguez

Resuelva las siguientes situaciones, indicando en cada caso:

*Ecuación balanceada,

** Masas moleculares

*** Solución del ejercicio planteado.

**** Graficar (debe ser una sola gráfica) el valor resultante de cada ejercicio (en Y) contra la masa molecular de cada alcano en la ecuación (en X).

1. En la reacción de combustión del butano, ¿cuántos gramos de O_2 se quemarán si se producen 100 gramos de H_2O ?
2. En la reacción de combustión del metano, ¿cuántos gramos de O_2 se quemarán si se producen 100 gramos de H_2O ?
3. En la reacción de combustión del decano, ¿cuántos gramos de O_2 se quemarán si se producen 100 gramos de H_2O ?
4. En la reacción de combustión del eicosano, ¿cuántos gramos de O_2 se quemarán si se producen 100 gramos de H_2O ?
5. En la reacción de combustión del pentano, ¿cuántos gramos de O_2 se quemarán si se producen 100 gramos de H_2O ?
6. En la reacción de combustión del pentadecano, ¿cuántos gramos de O_2 se quemarán si se producen 100 gramos de H_2O ?
7. En la reacción de combustión del dodecano, ¿cuántos gramos de O_2 se quemarán si se producen 100 gramos de H_2O ?
8. En la reacción de combustión del etano, ¿cuántos gramos de O_2 se quemarán si se producen 100 gramos de H_2O ?
9. En la reacción de combustión del propano, ¿cuántos gramos de O_2 se quemarán si se producen 100 gramos de H_2O ?
10. En la reacción de combustión del hexano, ¿cuántos gramos de O_2 se quemarán si se producen 100 gramos de H_2O ?
11. En la reacción de combustión del heptano, ¿cuántos gramos de O_2 se quemarán si se producen 100 gramos de H_2O ?
12. En la reacción de combustión del octano, ¿cuántos gramos de O_2 se quemarán si se producen 100 gramos de H_2O ?
13. En la reacción de combustión del nonano, ¿cuántos gramos de O_2 se quemarán si se producen 100 gramos de H_2O ?
14. En la reacción de combustión del hexadecano, ¿cuántos gramos de O_2 se quemarán si se producen 100 gramos de H_2O ?