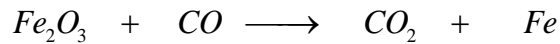
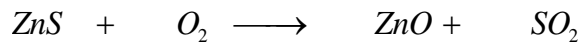
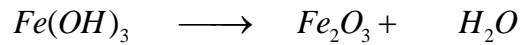
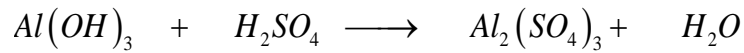
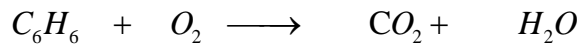
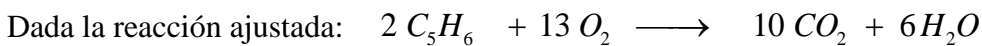


Apellidos y nombre: _____

1 y 2. Ajusta las siguientes ecuaciones químicas:



Realiza los siguientes cálculos químicos.

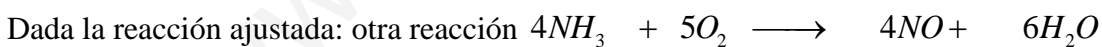


Datos: C = 12; H = 1; O = 16

3. ¿Cuántos moles de O_2 reaccionan con 3 moles de C_5H_6 ?

4. Si se juntan para reaccionar 15 moles de O_2 y 4 moles de C_5H_6 ¿Cuántos moles de CO_2 se pueden obtener?

5. Si se juntan para reaccionar 40 moles de O_2 y 4 moles de C_5H_6 ¿Cuántos moles de H_2O se pueden obtener?



Datos: N = 14; H = 1; O = 16

6. Si disponemos de 51 g de NH_3 ¿Cuántos gramos de H_2O se pueden obtener?

7. Si se juntan para reaccionar 85 g de NH_3 con 64 g de O_2 ¿Cuántos gramos de H_2O podremos obtener?