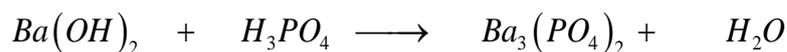
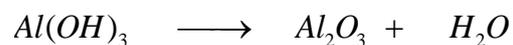
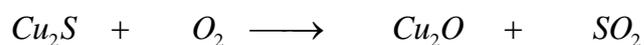
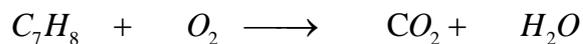
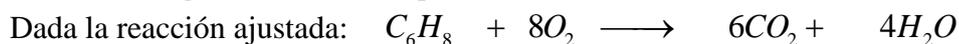


Apellidos y nombre: \_\_\_\_\_

1 y 2. Ajusta las siguientes ecuaciones químicas:



Realiza los siguientes cálculos químicos.

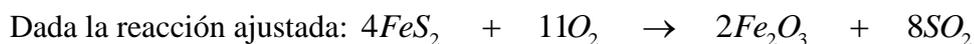


Datos: C = 12; H = 1; O = 16

3. ¿Cuántos moles de  $O_2$  reaccionan con 6 moles de  $C_6H_8$ ?

4. Si se juntan para reaccionar 10 moles de  $C_6H_8$  y 12 moles de  $O_2$  ¿Cuántos moles de  $CO_2$  se pueden obtener?

5. Si se juntan para reaccionar 36 moles de  $O_2$  y 4 moles de  $C_6H_8$  ¿Cuántos moles de  $H_2O$  se pueden obtener?



Datos: Fe = 55,8; S = 32; O = 16

6. Ahora tenemos 718,8 g de  $FeS_2$  ¿Cuántos gramos de  $Fe_2O_3$  se pueden obtener?

7. Si se juntan para reaccionar 59,9 g de  $FeS_2$  con 64 g de  $O_2$  ¿Cuántos gramos de  $SO_2$  podremos obtener?