CONVERSIÓN DE MOL A MOL

En el primer grupo de recuadros, indica qué color representará a cada elemento. Equilibra cada ecuación y anota cada elemento en los recuadros situados debajo de la ecuación. Finalmente, convierte los moles en el problema que aparece después (muestra tu trabajo).



N H O

1. **\_\_NH₃ + \_\_O₂ →\_\_NO + \_\_H₂O**
2. ¿Cuántos moles de O2 se necesitan para obtener 14 moles de NO? \_\_\_\_\_\_\_

En el primer grupo de recuadros, indica qué color representará a cada elemento. Equilibra cada ecuación y anota cada elemento en los recuadros situados debajo de la ecuación. Finalmente, convierte los moles en el problema que aparece después (muestra tu trabajo).



Fe O

1. **\_\_Fe + \_\_O₂ → \_\_Fe2O3** 

b. ¿Cuántos moles de Fe se necesitan para obtener 28 moles de Fe2O3? \_\_\_\_\_\_\_

En el primer grupo de recuadros, indica qué color representará a cada elemento. Equilibra cada ecuación y anota cada elemento en los recuadros situados debajo de la ecuación. Finalmente, convierte los moles en el problema que aparece después (muestra tu trabajo).



Ca O H P

1. **\_\_Ca(OH)2 + \_\_H3PO4 →\_\_Ca3(PO4)2 + \_\_H₂O**



c. ¿Cuántos moles de H3PO4 se necesitan para obtener 4 moles de H2O? \_\_\_\_\_\_\_

En el primer grupo de recuadros, indica qué color representará a cada elemento. Equilibra cada ecuación y anota cada elemento en los recuadros situados debajo de la ecuación. Finalmente, convierte los moles en el problema que aparece después (muestra tu trabajo).



Al H Cl

1. **\_\_Al + \_\_HCl →\_\_AlCl3 + \_\_H₂**

d. ¿Cuántos moles de Al se necesitan para obtener 132 moles de AlCl3? \_\_\_\_\_\_\_

En el primer grupo de recuadros, indica qué color representará a cada elemento. Equilibra cada ecuación y anota cada elemento en los recuadros situados debajo de la ecuación. Finalmente, convierte los moles en el problema que aparece después (muestra tu trabajo).



N H O

1. **\_\_NH3 + \_\_O2 →\_\_NO + \_\_H₂O**

e. Si se tienen 55 moles de O2, ¿cuántos moles de NO se produjeron? \_\_\_\_\_\_\_

En el primer grupo de recuadros, indica qué color representará a cada elemento. Equilibra cada ecuación y anota cada elemento en los recuadros situados debajo de la ecuación. Finalmente, convierte los moles en el problema que aparece después (muestra tu trabajo).



 C H O

**6. \_\_C2H4 + \_\_O2 → \_\_CO2 +\_H₂O**



f. ¿Cuántos moles de O2 se necesitan para obtener 77 moles de CO2? \_\_\_\_\_\_\_