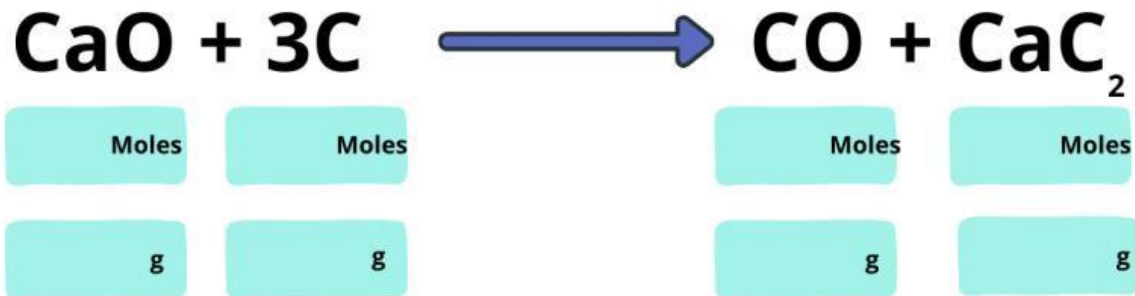
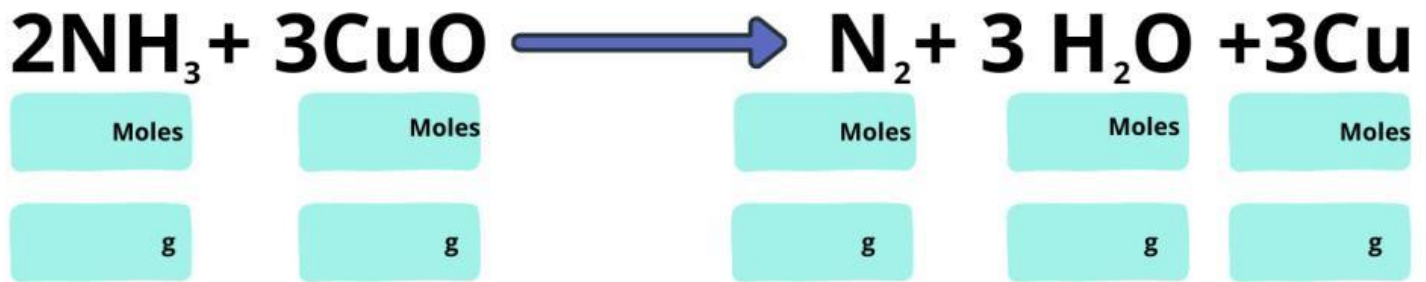


Indicar debajo de cada fórmula el número de moles correspondiente al coeficiente estequiométricos y luego la masa molar.



Se pone a reaccionar 1 mol de amoníaco (NH<sub>3</sub>) con exceso de Oxido de Cobre (II). La ecuación es la primera utilizada. calcular:

La masa de oxido de cobre que reaccionó y la cantidad de cobre que se Formó.

escribir las respuestas redondeadas, sin comas.

Se formo de cobre:  Moles

Reaccionó la masa de oxido de cobre:  g