

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



Moles	Moles	Moles	Moles	Moles
g	g	g	g	g



Moles	Moles	Moles	Moles
g	g	g	g

Se pone a reaccionar 1 mol de amoníaco (NH_3) 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 formó de cobre: Moles

Reaccionó la masa de oxido de cobre: g