

SITUATION 3

D'après l'équation de la réaction ($2 \text{Ag}^+ (\text{aq}) + \text{Cu} (\text{s}) \rightarrow 2 \text{Ag} (\text{s}) + \text{Cu}^{2+} (\text{aq})$), comme une mole de métal cuivre réagit avec **2** moles d'ions argent, si on fait réagir 1,0 mol d'ions cuivre avec 1,0 mol d'ions argent, les ions cuivre seront le réactif limitant.