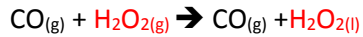


La réaction principale, celle qui nous intéresse $\text{CO}_{(g)} + \text{H}_2\text{O}_{2(g)} \rightarrow \text{CO}_{2(g)} + \text{H}_2\text{O}_{(g)}$

Pour créer le cycle je te l'accorde il faut un peu d'intuition mais surtout identifier les réactions que l'on nous donne

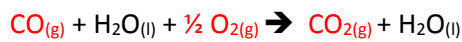
Dans les réactifs tu as $\text{H}_2\text{O}_{2(g)}$ or on te donne une réaction qui fait intervenir $\text{H}_2\text{O}_{2(l)}$ tu vas donc utiliser l'inverse de $\Delta_{\text{vap}} \text{H}_2\text{O}_2$ donc la liquéfaction pour passer du gazeux au liquide :



La tu peux utiliser la réaction dans le bon sens que l'on te donne :



Cette fois ci tu peux utiliser une autre réaction que l'on te donne mais dans le sens inverse car ici tu n'identifies que les produits de la réaction que l'on te donne :



Or ici dans la réaction que l'on te donne on y associe une enthalpie avec 2 $\text{CO}_{2(g)}$ tu devras donc diviser par 2 l'enthalpie que l'on te donne ainsi que mettre un – devant car on va dans le sens inverse

Maintenant que manque til ? De l'eau sous forme gazeuse on utilise donc la vaporisation $\Delta_{\text{vap}} \text{H}_2\text{O}$



Je te laisse faire les calculs pour voir si tu as compris en prenant les données de raboucho